Univ. of Toronto Library





# CHEMISTRY

#### INTERNATIONAL COUNCIL.

DR. CYRUS ADLER (UNITED STATES). PROF. H. E. ARMSTRONG (UNITED KINGDOM N. TYPALDO BASSIA (GREECE). PROF. DR. A. VON BÖHM (AUSTRIA). I'R. J. BRUNCHORST (NORWAY). DR. E. W. DAHLGREN (SWEDEN). Prof. A. FAMINTZIN (Russia). PROF. DR. J. H. GRAF (SWITZERLAND). PROF. J. W. GREGORY (VICTORIA). I'R. M. KNUDSEN (DENMARK). PROF. D. J. KORTEWEG (HOLLAND). PROF. H. LAMB (S. AUSTRALIA). PROF. A. LIVERSIDGE (NEW SOUTH WALES). Prof. R. NASINI (ITALY). Dox F. DEL PASO Y TRONCOSO (Mexico). PROF. H. POINCARÉ (France). COL. D. PRAIN (INDIA). PROF. GUSTAV RADOS HUNGARY). HON, C. H. RASON W. AUSTRALIA'. PROF. J. SAKURAI (Japan). R. TRIMEN, Esq. (CAPE COLONY). PROF. DR. O. UHLWORM (GERMANY)

#### EXECUTIVE COMMITTEE.

DR. CYRUS ADLER.
PROF. H. E. ARMSTRONG.
PROF. A. FAMINTZIN.
PROF. H. McLEOD.
DR. P. CHALMERS MITCHELL.
PROF. R. NASINI.
PROF. H. POINCARÉ.
PROF. T. E. THORPE.
PROF. DR. O. UHLWORM.

#### DIRECTOR.

DR. H. FORSTER MORLEY.

#### REFEREES FOR THIS VOLUME

DR. E. F. ARMSTRONG AND DR. E. GOULDING.



# INTERNATIONAL CATALOGUE

# SCIENTIFIC LITERATURE

( F

FIFTH ANNUAL ISSUE.

# D CHEMISTRY

PUBLISHED FOR THE INTERNATIONAL COUNCIL BY THE

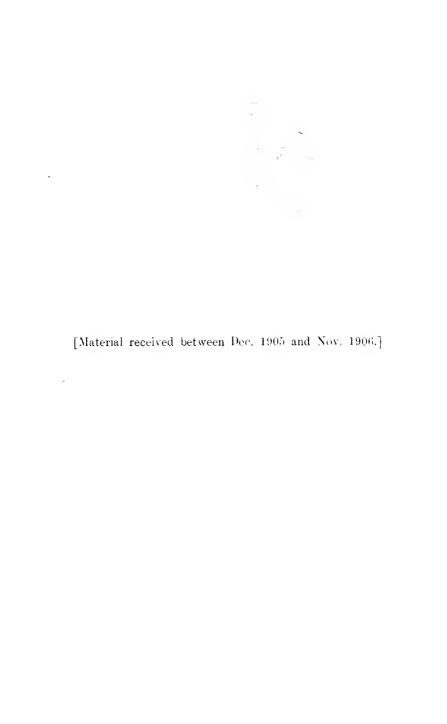
ROYAL SOCIETY OF LONDON

LONDON:

HARRISON AND SONS, 45, St. MARTIN'S LANE

France: GAUTHIER-VILLARS, Paris Germany: FRIEDLÄNDER UND SOHN, Berlin

1908 (APRIL)



# INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

GOVERNMENTS AND INSTITUTIONS CO-OPERATING IN THE PRODUCTION OF THE CATALOGUE.

The Government of Austria.

The Government of Belgium.

The Government of Canada.

The Government of Cuba.

The Government of Denmark.

The Government of Egypt.

The Society of Sciences. Helsingfors, Finland.

The Government of France.

The Government of Germany.

The Royal Society of London, Great Britain

The Government of Greece.

The Government of Holland.

The Government of Hungary.

The Asiatic Society of Bengal, India.

The Government of Italy.

The Government of Japan.

The Government of Mexico.

The Government of New South Wales.

The Government of New Zealand.

The Government of Norway.

The Academy of Sciences, Cracow.

The Polytechnic Academy, Oporto, Portugal.

The Government of Queensland.

The Government of Russia.

The Government of the Cape of Good Hope.

The Government of South Australia.

The Government of Spain.

The Government of Sweden.

The Government of Switzerland.

The Smithsoniau Institution, United States of America.

The Government of Victoria.

The Government of Western Australia.

# INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

#### CENTRAL BUREAU.

34 AND 35, SOUTHAMPTON STREET, STRAND,

LONDON. W.C.

Director.—H. FORSTER MORLEY, M.A., D.Sc.

#### REGIONAL BUREAUS.

All communications for the several Regional Bureaus are to be sent to the addresses here given.

- Austria.—Herr Dr. J. Karabacek, Direktor, K. K. Hofbibliothek, Vienna.
- Belgium.—Monsieur Louis Masure, Secrétaire-Général de l'Office International de Bibliographie, Brussels.
- Canada.—Prof. J. G. Adami, McGill College, Montreal.
- Cuba.—Prof. Santiago de la Huerta, Hayana.
- Denmark.—Dr. Martin Knudsen. 15. Frederikshaldsgade, Copenhagen. O.
- Egypt.—Capt. H. G. Lyons, R.E. Director-General, Survey Department, Cairo.
- Finland.—Herr Dr. G. Schauman, Bibliothekar der Societät der Wissenschaften, Helsingfors.
- France.—Monsieur le Dr. J. Deniker. 8, Rue de Buffon, Paris.
- Germany.—Herr Prof. Dr. O. Uhlworm, Enckeplatz. 3A, Berlin, S.W.
- Greece.—Monsieur P. Calogerepoulos. Boulé tôn Ellénôn, 20 Homer Street, Athens,
- Holland.—Heer Prof. D. J. Korteweg, Universität, Amsterdam.
- Hungary.—Herr Prof. Gustav Rados, viii, Muzeumkörut, Műegyetem. Buda-Pest.
- India and Ceylon.—The Hon. Sec., Asiatic Society of Bengal, 57, Park Street, Calcutta
- Italy.—Cav. E. Mancini, Accademia dei Lincei. Palazzo Corsini, Lungara, Rome.

- Japan.—Prof. J. Sakurai, Imperial University, Tokyo.
- Mexico.—Señor Don José M. Vigil, Presidente del Instituto Bibliografico Mexicano, Biblioteca Nacional, Mexico City.
- New South Wales.—The Hon. Sec., Royal Society of New South Wales, Sydney.
- New Zealand.—The Director, New Zealand Institute, Wellington, N.Z.
- Norway.—Mr. A. Kiær. Universitetet. Kristiania.
- Poland (Austrian, Russian and Prussian).—Dr. T. Estreicher, Sekretarz, Komisya Bibliograficzna, Akademii Umiejętności, Cracow.
- Portugal.—Senhor F. Gomez Teixeira, Academia Polytechnica do Porto, Oporto.
- Queensland.—John Shirley, Esq., B.Sc., Cordelia Street, South Brisbane.
- Russia.—Monsieur E. Heintz, l'Observatoire Physique Central Nicolas, Vass. Ostr. 23-me ligne, 2, St. Petersburg.
- South Africa.—L. Peringuey, Esq., South African Museum, Cape Town, Cape of Good Hope.
- South Australia.—The Librarian, Public Library of South Australia, Adelaide.
- Spain.—Señor Don José Rodriguez Carracido, Real Academia de Ciencias, Valverde 26, Madrid.
- Sweden.—Dr. E. W. Dahlgren, Royal Academy of Sciences, Stockholm.
- Switzerland,—Herr Prof. Dr. J. H. Graf, Schweizerische Landesbibliothek, Berne.
- The United States of America.—Pr. Cyrus Adler, Smithsonian Institution, Washington.
- Victoria.—Thomas S. Hall, Esq., Hon, Sec. Royal Society of Victoria Victoria Street, Melbourne.
- Western Australia. J. S. Battye, Esq., Victoria Public Library, Perth.

#### INSTRUCTIONS.

The present volume contains (a) Schedules and Indexes in four languages; (b) An Author Catalogue; (c) A Subject Catalogue.

The Subject Catalogue is divided into sections, each of which is denoted by a four-figure number between 0000 and 9990 called a Registration number. These numbers follow one another in numerical order.

To find the papers dealing with a particular subject the reader may consult either the Schedule or the Index to the Schedule. The numbers given in the index are Registration numbers, and can be used at once for turning to the proper page of the Subject Index. This is done by looking at the numbers at the right-hand top corners of the pages.

In the Author Catalogue the numbers placed within square brackets at the end of each entry are Registration numbers, and serve to indicate the scope of each paper indexed. The meaning of these numbers will at once be found by reference to the Schedule.

In case the abbreviated titles of Journals are not understood, a key to these is provided at the end of the volume.

There is also an alphabetical index at the end of the volume.

The literature indexed is mainly that of 1905, but includes those portions of the literature of 1901-1904 in regard to which the index slips were received by the Central Bureau too late for inclusion in the previous volumes.

# International Catalogue of Scientific Literature.

# (D.) CHEMISTRY.

0000 Philosop	ohv.	
---------------	------	--

0010 History. Biography.

0020 Periodicals. Reports of Institutions, Societies, Congresses, etc.

0030 General Treatises, Text Books, Dictionaries, Bibliographies. Tables.

0040 Addresses, Lectures.

0050 Pedagogy.

0060 Institutions, Collections, Economics.

0070 Nomenclature.

# Chemistry (Specific) of the Elements.

0100 General.

All specifically chemical subject matter, and such other entries as may be desirable, relating to the elements generally excepting carbon, shall be arranged under this heading. In the case of carbon, such entries as concern the element or those of its compounds which are not treated as derivatives of hydrocarbons (cyanogen, &c.) shall alone be included under this heading.

The elements shall be arranged alphabetically in the order of their symbols, and numbered from 0110 onwards as follows, the

appropriate symbol being appended to each number:—

В

0110 (Ag) Argentum (Silver).	0530 (Ne) Neon
0120 (Al) Aluminium.	0540 (Ni) Nickel.
0130 ( <b>Ar</b> ) Argon.	0550 (O) Oxygen.
0140 (As) Arsenic.	0560 (Os) Osmium.
0150 (Au) Aurum (Gold).	0570 (P) Phosphorus.
0160 ( <b>B</b> ) Boron.	0580 ( <b>Pb</b> ) Lead.
0170 ( <b>Ba</b> ) Barium.	0590 ( <b>Pd</b> ) Palladium.
0180 (Be) Beryllium.	0600 ( <b>Pr</b> ) Praseodymium.
0190 ( <b>Bi</b> ) Bismuth.	0610 (Pt) Platinum.
0200 (Br) Bromine.	0620 Radium.
0210 (C) Carbon.	0630 ( <b>Rb</b> ) Rubidium.
0220 ( <b>Ca</b> ) Calcium.	0640 (Rh) Rhodium.
0230 ( <b>Cd</b> ) Cadmium.	0650 (Ru) Ruthenium.
0240 ( <b>Ce</b> ) Cerium.	0660 (S) Sulphur.
0250 (C1) Chlorine.	0670 (Sa) Samarium.
0260 (Co) Cobalt.	0680 ( <b>Sb</b> ) Stibium (Antimony).
0270 (Cr) Chrominm.	0690 (Sc) Scandium.
	o700 (Se) Selenium.
0280 (Cs) Casium.	0710 (Si) Silicon.
0290 (Cu) Copper.	
0300 (Er) Erbium.	0720 ( <b>Sn</b> ) Stannum (Tin). 0730 ( <b>Sr</b> ) Strontium.
0310 ( <b>F</b> ) Fluorine. 0320 ( <b>Fe</b> ) Ferrum (Iron).	0740 ( <b>Fa</b> ) Tantalum.
0520 (Fe) rerrum (1ron).	0750 ( <b>Tb</b> ) Terbium.
0330 ( <b>Ga</b> ) Gallium.	
0340 ( <b>Gd</b> ) Gadolinium.	0760 ( <b>Te</b> ) Tellurium.
0350 ( <b>Ge</b> ) Germanium.	0770 ( <b>Th</b> ) Thorium. 0780 ( <b>Ti</b> ) Titanium.
0360 ( <b>H</b> ) Hydrogen.	0780 (T1) Titanium.
0370 ( <b>He</b> ) Helium.	0790 ( <b>T</b> 1) Thallium.
0380 (Hg) Hydrargyrum	0800 (Tu) Thulium.
0390 (I) lodine. [(Mercury).	0810 ( <b>Ur</b> ) Uranium. 0820 ( <b>Va</b> ) Vanadium.
0400 ( <b>In</b> ) Indium 0410 ( <b>Ir</b> ) Iridium.	0820 (Va) Vanadium.
0410 (Ir) Iridium.	0830 (Vi) Victorium.
0420 (K) Kalium (Potassium).	0840 ( <b>W</b> ) Wolfram (Tungsten).
0430 ( <b>Kr</b> ) Krypton.	0850 (X) Xenon. 0860 (Yr) Yttrium.
0440 ( <b>La</b> ) Lanthanum.	0860 (Yr) Yttrum.
0450 ( <b>Li</b> ) Lithium.	0870 (Yt) Ytterbium.
0460 (Mg) Magnesium.	0880 ( <b>Zn</b> ) Zinc.
0470 ( <b>Mn</b> ) Manganese.	0890 ( $\mathbf{Zr}$ ) Zirconium.
0480 ( <b>Mo</b> ) Molybdenum. 0490 ( <b>N</b> ) Nitrogen.	
0490 ( <b>N</b> ) Nitrogen.	
0500 ( <b>Na</b> ) Natrium (Sodium).	
0510 ( <b>Nb</b> ) Niobium.	
OTAO ATAY No. 1 (Didenting	, )

All entries relating to the elements generally, or which cannot be specifically referred to any one of the known elements, shall be arranged under 0100.

0520 (Nd) Neodymium (Didymium).

Specific entries relating to the halogens collectively shall be arranged in division 0250 under *Halogens*.

 $\mathbf{D}$ 

The mode of sub-dividing entries made under any element in each numbered division shall be as follows:—

- (a) All entries relating either to the element itself or of a general character shall come immediately under the number.
- (b) Salts are to be indexed under the registration number of the metal, and, in general, compounds are to be indexed under the registration number of the most characteristic element in them.

The registration number must be immediately followed by the symbol of the characteristic element, followed by that of the other element or elements. Where one compound only is dealt with, its formula may be given immediately after the registration number.

Thus, after each metal, its compounds with the following elements would be placed in the following order in the Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, these, and any other elements being taken in the order in which they occur in the preceding table.

(c) References to hydroxides, acids, and salts that contain oxygen shall be entered under the oxide; the corresponding sulphur compounds under the sulphide.

Thus, under 0420 KO would be placed the following compounds of potassium (among others): oxides, hydroxide, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypotromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulphite, sulphate, silicate, manganate, permanganate, &c.

Under 0420 KS would be placed any compound containing sulphur that may be considered to be derived by the substitution of sulphur for one or more atoms of oxygen, e.g., sulphide, sulph-hydrides, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulphates, thionates, thioarsenites, &c.

(d) In each subdivision the entries may be arranged in such order that those relating, a, to the history or origin of the substance come first, and following these, those relating, β, to its physical properties; γ, to its preparation or manufacture; ε, to its structure, or of a theoretical nature; ε, to its interactions or use; ζ, to its compounds.

It will, as a rule, be unnecessary to repeat a reference to any one substance under each of the sub-sections,  $a-\zeta$ ; it would suffice to enter the reference in one of these (say  $\beta$ ), and to append at the close of the entry,  $\gamma$ ,  $\hat{c}$ , &c., if statements of special importance falling under these headings are made in the communication.

(D-7195)

# Laboratory Procedure.

0900 General.

0910 -Plans, fittings, appliances and apparatus.

0920Lecture apparatus and experiments.

0930Operations in inorganic chemistry.

Entries under 0930 shall be made under headings such as dissolution and solvents, crystallisation, distillation, sublimation, reduction by hydrogen, &c., oxidation, electrolysis, furnace operations, &c., arranged alphabetically.

# Organic (Carbon) Chemistry.

1000 General.

All entries relating to the subject generally shall be arranged in this division under 1000, excepting those relating to carbon itself or to compounds not usually regarded as derivatives of hydrocarbons.

Substitution derivatives of the compounds included in each of the numbered divisions—especially baloid and allied derivatives formed by the introduction of monad radicles—shall, as far as possible, be entered under the compounds from which they are derived.

Entries under the name of a substance may, if necessary, be subdivided in the manner provided for inorganic substances.

In preparing the slips, and whenever the name of the compound is ambiguous, or not likely to suggest the constitution, the structural formula should be added. This is chiefly to assist the Editor.

### Hydrocarbons.

General. 1100

1110 Paraffins.

1120Unsaturated open chain hydrocarbons.

1130 -Benzenoid hydrocarbons.

1140Reduced benzenoid hydrocarbons. Cyclic hydrocarbons other than benzenoid hydrocarbons. (Terpenes, &c.)

Unclassified hydrocarbons.

Each of these divisions shall be subdivided (excepting 1100 and 1110) into isologous groups, in each of which compounds shall be entered in homologous order.

Haloid and allied substitution derivatives shall be entered

under the corresponding hydrocarbon.

In preparing the slips for 1120 to 1150, after the registration letter and registration number, the empirical or, if possible, the structural formula of the hydrocarbon shall be given. Then should follow the name of the hydrocurbon, and, in the case of substitution products, the symbols of the substituting groups, Cl, CN, NO2, &c.

#### Alcohols and Ethers.

1200 General. (See also Q 1605).

1210 Paraffin-ols.

1220 Unsaturated open chain-ols.

1230 Benzenoid-ols.

1240 Reduced benzenoid-ols. Cyclic-ols other than benzenoid-ols.

1250 Unclassified alcohols.

Each of these divisions shall be subdivided into ols, di-ols, tri-ols, &c., each of which shall be further subdivided as under hydrocarbons.

Haloid and allied derivatives of alcohols, thienols and selenols,

&c., shall be entered under corresponding alcohols.

Ethers shall be entered under the alcohols from which they are derived, also ethereal salts of inorganic acids and of the cyanic acids.

#### Acids.

1300 General. (See also Q 1500-1550).

1310 Paraffin acids.

1320 Unsaturated open chain acids.

1330 Benzenoid acids.

1340 Reduced benzenoid acids. Cyclic acids other than benzenoid acids.

1350 Unclassified acids.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the acid, further subdivision being carried out as in the case of the hydrocarbons from which the acids may be considered to be derived by substitution of hydrogen by carboxyl, SO<sub>3</sub>II, &c.

The position of the acid in the isologous series shall be deduced from the empirical formula. The empirical or, if possible, the

structural formula should follow the registration number.

Sulphinic and sulphonic acids shall be included under acids in

the subdivisions of the corresponding carboxy acids.

Derivatives of acids shall as far as possible be included under acids, such as haloid and allied derivatives, hydroxy and aminoacids, aldehydic and keto-acids, ethereal salts, acid chlorides, acid-amides, oxides, &c.

# Aldehydes.

1400 General.

1410 Paraffin-als.

1420 Unsaturated open chain-als.

1430 Benzenoid-als.

1440 Reduced benzenoid and cyclic-als other than benzenoid-als.

1450 Unclassified aldehydes.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the aldehyde, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

#### Ketones.

1500 General.

1510 Paraffin-ons.

1520 Unsaturated open chain-ons.

1530 Benzenoid ons.

1540 Reduced benzenoid and cyclic-ons other than benzenoid-ons.

1550 Unclassified ketones.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the keto-compound, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

### Amino-Compounds.

1600 General.

1610 Amino-paraffins.

1620 Amino-derivatives of unsaturated open chain hydrocarbons.

1630 Amino-derivatives of benzenoid hydrocarbons.

1640 Amino-derivatives of reduced benzenoid and cyclic hydrocarbons.

1650 Unclassified amino-compounds.

1660 Imides, imido-ethers &c.

Each of the divisions 1610-1640 shall be subdivided into monamino- diamino-, &c., derivatives, which shall be arranged as in other series.

Hydroxylamine derivatives shall constitute a sub-section of the monamino-; hydrazine derivatives, amidines and amidoxims a sub-section of the diamino; and diazoimide ( $N_2H$ ) derivatives a sub-section of the triamino-derivatives.

Secondary and tertiary amines shall be entered under the primary amines from which they are derived.

Ammonium derivatives shall be entered under the corresponding amino-derivatives.

### Azo-Compounds.

1700 General.

1710 Azo-compounds (open chain).

1720 ., ., (closed chain).

1730 Diazo-compounds (open chain). 1740 ... (clesed chain).

1740 .. .. (clesed chain). 1750 Unclassified azo-compounds.

Hydrazo- and oxyazo- compounds shall be entered under corresponding azo-derivatives.

All compounds containing the azo-grouping (i.e., disazo, &c.) shall be classified in this section.

The empirical formula of the compounds in the divisions 1700 to 1750 must be given.

7 D

### Carbohydrates; Glucosides; Resins.

1800	General.	(See also	Q	1400-1440).
	Monosacc		•	,

1820 Disaccharides.

1830 Trisaccharides.

1840 Carbohydrates other than mono- di- and trisaccharides.

1850 Glucosides. (See also Q 9135).

1860 Resins. Unclassified neutral compounds.

Compounds belonging to divisions 1810, 1820, 1830, shall be subdivided according to the number of oxygen atoms they contain, and whenever necessary further subdivided as in other series.

Compounds belonging to divisions 1840, 1850, and 1860, shall be entered alphabetically.

### Mixed Cycloids.

1900	General.		
1910	Cycloids c	ontainin	g oxygen.
1920		,,	sulphur (or Se or Te).
1930	,,	,•	nitrogen (or P).
1940	••	,,	several elements besides carbon.
1950	Unclassifie	ed cyclo	ids.

Cycloids other than hydrocarbons, formed by the interposition of one or more polyad elements other than carbon, shall be arranged in this group—e.g., pyrone, thiophen, pyridine, piperidine, pyrazole, uric acid, cyanuric acid, &c.

Each of the divisions shall be subdivided according to the number of polyad elements other than carbon present in the compound.

### 2000 Organo-metallic and allied Compounds.

All compounds of hydrocarbon radicles with elements other than the halogens, oxygen, sulphur, selenium, and nitrogen, shall be entered in this section in the alphabetical order of the dominant elements. Under each element the order of arrangement shall be as in other series.

#### Alkaloids.

3000	General.				
3010	Alkaloids	derived	from	plants.	(See also Q 9130).
3020	••				(See also Q 8485).

Under 3010 a list shall be given of vegeto-alkaloids, together with the Latin names of the plants from which they have been obtained, arranged in the alphabetical order of the plant names. In 3010 and 3020 alkaloids shall be arranged alphabetically.

#### Proteids.

4000 General.

4010 Animal proteids. (See also Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Vegetable.

Entries in these two groups shall be arranged alphabetically.

#### Coloured Compounds.

5000 General.

5010 Coloured substances not dyestuffs.

5020 Dyestuffs.

These divisions shall be subdivided—5010 into Hydrocarbons (coloured), Alcohols (coloured). Ketones (coloured), &c.; 5020 into Azo dyes. Triphenylmethane dyes. Anthracene dyes, Dyestuffs of vegetable origin. Unclassified dyes. &c., in each of which subdivision entries shall be arranged alphabetically.

#### 5500 Operations in Organic Chemistry.

Entries shall be made in this division under headings such as dissolution and solvents, distillation, &c., oxidation, nitration, acetylation, hydrolysis, &c., &c.

### Analytical Chemistry.

6000 General.

6100 Detection of elements.

6150 , compounds.

6200 Estimation of elements 6300 ... compounds.

6400 Gas analysis.

6500 Applied analysis.

All entries of a general character relating to apparatus, methods, &c., &c., shall be arranged in division 6000, under

appropriate headings.

Division 6200 shall include all entries relating to the determination of individual elements in their compounds and in mixtures, excluding determinations of atomic weight. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols

used as registration symbols.

Division 6300 shall include all entries relating to the determination of individual compounds—e.g., alkaloids, carbohydrates, &c., including that of compound radicles such as acetyl in acetates, methyl in ethers, &c., but excluding gases. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols of the dominant elements in the compounds used as registration symbols, or in the case of organic compounds by the registration symbols of the groups to which they belong. If necessary, gravimetric, volumetric, electrolytic, physical, &c., methods may be distinguished by letters, such as g, v, &c.

D

Division 6500 shall include all entries relating to the analysis of composite materials such as drugs, foods, soils, waters and technical products generally, arranged under appropriate significant headings. (For analysis of minerals and rocks see also G 32, 87).

### Theoretical and Physical Chemistry.

7000 General.

7050 Conditions and laws of chemical change.

7100 Mass properties.

7150 Mechanical properties.

7200 Thermal properties.

7250 Electrical and magnetic properties.

7300 Optical properties.

7350 Photo-chemistry.

The entries in these sections shall be arranged under appro-

priate significant headings.

Section 7000 shall include general speculations on energetics, entropy, philosophy, and the theory of cognition, as well as all entries of a general character relating to such subjects as the constitution of matter, the molecular and atomic hypothesis, the classification of elements and of compounds, the periodic law, &c., allotropy (to include all forms of isomerism, see also G 500–540) and structure, interrelationship of gases, liquids and solids, &c. (See also C Physics).

Section 7100 shall include all entries relating to atomic and molecular weights, to densities of gases, liquids or solids (see also B 0140; C 1850), to molecular and atomic volumes, and to crystallography.

Section 7150 shall include all entries relating to motion. diffusion, solubility, cohesion, surface tension (see also C 0300),

and viscosity. (See also B 2540, 3650).

Section 7200 shall include all entries relating to combustion and flame, dissociation, thermo-chemistry, melting and boiling points (see also C 1810, 1840), specific and latent heats (see also C 1620, 1640, 1820), electric furnace operations.

Section 7250 shall include all entries relating to electrolysis which do not come under analysis. (See also C 6200-6250, and

(magnetic) C 6650).

# Physiological Chemistry.

8000 General. (See also Q 1010–1085).

8010 Enzymes. (See also Q 1200-1240, 8335, 9160).

8020 Fermentation. (See also L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Vegetable metabolism.

8040 Animal metabolism. (See also Q 7900).

8050 Pathologic changes—immunity.

The entries under these headings shall be confined to notices of specifically chemical work on the subjects scheduled.

# IXDEX

ΤÓ

# (D) CHEMISTRY.

Acetylation			5500	Argon				0130
Acid, chlorides, see Aci	ds.			Arsenic				0140
Acids, Benzenoid			1330	Atomic theory				7000
— Cyclie			1340	volumes				7100
— Fatty			1310	—— weights				7100
Inorganic, contai	ning	ozr-		Aurum				0150
gen, see their cha	racte:	ristic		Azo-compounds				1700
element.				Closed cha	in			1720
— Organic			1300	— Open chai	n			1710
Unclassified			1350	— Unclassifie	d			1750
- Unsaturated			1320	Barium				0170
Addresses			0040	Benzenoid alcol	iols			1230
Alcohols			1200	aldehvdes				1430
Benzenoid			1230	amines				1630
Cvelie			1240	— hydrocarb	ons			1130
derived from para	flins		1210	- ketones				1530
— Unclassified			1250	Bervllium				0180
— Unsaturated			1220	Bibliographies				0030
Aldehydes			1400	Biography				0010
—— Benzenoid			1430	Bismuth				0190
Cyclic			1440	Boiling points				7200
	nsatui	rated		Boron				$016\overline{0}$
hydrocarbons			1420	Bromates, see tl		ıI.		
Paraffinoid			1410	Bromine				0200
- Unclassified			1450	Cadmium.				0230
Aldehydic acids, see Ac	rids.			Cæsium				0280
Alkaloids			3000	Calcium				0220
Allotropy			7000	Carbohydrates				1800
4.4			0120	Carbon				0210
Amides of acids, see Ac				Cerium				0240
Amidines, see Amines.				Chlorates, see tl	ie Meta			
Amidoxims, see Amines	٠.			Chlorides of Ac				
Amines			1600					0250 -
f) 13								
Benzenoid			1630		ie Meta			
— Benzenoid — Cyclic			1630 1640	Chlorites, see th				0270
— Cyclie	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		-	Chlorites, see th Chromium				
— Cyclic — Saturated — Unclassified	•••		1040	Chlorites, see the Chromium Classification, C	hemica	(	0070,	7000
— Cyclic — Saturated — Unclassified		• •	1640 1610	Chlorites, see the Chromium Classification, Cobalt	hemica	 (	0070,	
- Cyclic Saturated Unclassified Unsaturated	•••		1040 1610 1050	Chlorites, see the Chromium Classification, Cobalt Cohesion .	hemica	(	00 <b>7</b> 0,	$7000 \\ 0260$
- Cyclic Saturated Unclassified Unclassified Unsaturated Analytical Chemistry		• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	1040 1610 1050 1620	Chlorites, see the Chremium Classification, Cobalt Cohesion Collections	hemica  	) (	00 <b>7</b> 0,	$7000 \\ 0260 \\ 7150$
— Cyclic — Saturated . — Unclassified . — Unsaturated . Analytical Chemistry .	•••		1640 1610 1650 1620 6000	Chlorites, see the Chremium Classification, Cotalt Cohesion . Collections Coloured composition of the Collections Coloured composition of the Coloured Composition of the Chlorites of the Coloured Composition of the Chlorites of the Chlorite	hemica   ounds, (	J (	0070,	7000 0260 7150 0060
— Cyclic — Saturated . — Unclassified . — Unsaturated . Analytical Chemistry .			1640 1610 1650 1620 6000 5020	Chlorites, see the Chremium Classification, Cobalt Cohesion . Collections Collections Coloured compactorium Combustion	hemica   ounds, (	J (  Organie	0070,	7000 0260 7150 0060 5000
— Cyclic — Saturated . — Unclassified . — Unsaturated . Analytical Chemistry .	•••		1640 1610 1650 1620 6000 5020 0680	Chlorites, see the Chremium Classification, Cotalt Cohesion . Collections Coloured composition of the Collections Coloured composition of the Coloured Composition of the Chlorites of the Coloured Composition of the Chlorites of the Chlorite	hemica : : ounds, (	J (  Organie	0070,	7000 0260 7150 0060 5000 7200

Crystallisation			0930	5500	Hypobromites, s	ee the	Motal	
Crystallicaronly	• •	• •	O. iei	7100	Hypochlorites, se			
Crystanography	• •	• •	• •	1240	Harran la condition		31	
Cyclic alcohols	• •	• •			Hypophosphites,	see the	меш	
amines	• •	• •		1640	Imides	• •	• •	1660
Crystallography Cyclic alcohols — amines — hydrocarbo — ketones Cycloids, Mixed Densities	ms	• •	• •	1140	Imides Imide ethers Immunity Indium Institutions— Reports of Iodates, see the !	• •	• •	166
ketones	• •	• •		1540	Immunity	• •	• •	8050
Cycloids, Mixed	• •			1900	Indium	• •	• •	0400
Densities				7100	Institutions			0066
Diamines, see Ar	nines.				Reports of			0020
Diazo-compound	s, Oper	i chai	n	1730	Indates, see the !	Metal.		
Closed cha	in			1740	Iodine Iridium Iron Isomerisms Isonitroso-compo			0390
Diazoimide, see	Amines				Iridium			0410
Dictionaries				0030	Iron			0320
Didrmium	• •	• •	• • •	0520	Isomerisms	• •	• •	7000
Dictionaries Didymium Diffusion	• •	• •	• •	7150	Leonit roso-com no	nude e	oo Amir	ine room
Disage commons	 	1		1100	L'acina	tt11112, 50	C_TILLII	0420
Disazo-compoun	u, see	.120-	cour-		Kasium Keto acids, see A	11.	• •	0420
pounds.				=300	Keto acids, see A	crus.		1500
pounds. Dissociation Dissolution Distillation Dye stuffs Economics Electrical proper Electric furnace	• •	• •		7200	Ketones	• •	• •	1500
Dissolution	• •		0930,	ē500	I/CHACHOIG			1530
Distillation			0930,	5500	Cyclic			1540
Dye stuffs				5020	derived from	om un	saturat	ed
Economics				0060	hvdrocarb	ons		1520
Electrical proper	ties			7250	Parattinoi l			., 1510
Electric furnace	operat	ions		7200	- Unclassified	1		., 1550
Electrolysis Elements Enzymes Erbium Esters, see Acids	operac	0930	5500	7250	Krypton			0430
Elements	••	,	0500,	0100	Laboratory fitting	ore.	• •	0910
Engrmes	• •		• •	8110	- prove lure	83	• •	0900
Enkine	• •	• •	• •	0200	Lynthanun	• •	• •	0900 0140
Eroium	• •			0300	Laterat land	• •	• •	790
	•				Latent neat	• •	• •	7200
Ethereal salts, se					Lead	• •	• •	0580
Ethers, see the A	llcohol	s to w	nich		Lecture apparatu	lS	• •	0920
they are relate Fernentation Ferrum Flame Fluorine Fluorine Food analysis Furnace operatio Gadolinium Gallium Gallium Gallium Glucoses Gold Glucosides Gold Halogens Helium Hydrargyrum Hydrazines, see	d.				- derive 1 from hydrocarb - Paraffinoid - Unclassified Krypton Laboratory fitting procedure Linthanum Litent heat Lead Lecture apparature experiments Lithium Magnesium Magnetic propert Manganates, see t	3		0920
<b>Fer</b> mentation				8020	Lectures			004
Ferrum				C320	Lithium			0450
Flame				7200	Magnesiun			0460
Fluorine				0310	Magnetic propert	ies		7250
Food analysis				6500	Manganates, see t	the Me	tal.	
Furnace operatio	ms		0930	5500	Manganese			0170
Gadolinium	7140	• •	0.00,	0340				= ->00
Gallium	• •	• •	• •	0330	Maraner	• •	• •	
Cananalmi	• •	• •	• •	6400	Motobalian Ini	1	• •	
Gas analysis	• •		• •	0.400	Mercury Metabolism, Anin — Vegetable Molecular volume	11:11	• •	5040
Germanium	• •	• •	• •	0330	Vegetable	• •	• •	8030
Cilucoses	• •	• •	• •	1810	Molecular volum	es	• •	7100
Glucosides	• •	• •	• •	1850	weights			7100
Gold				0150	Molybdenum			0480
Halogens				0250	Natrium			0500
Helium				0370	Neodymium			0520
History				0010	Neon			0530
Hydrargyrum				0380	— weights  Molybdenum Natrium Neodymium Neodymium Nickel Niobium Nitrates see the			0540
Hydrazines, see	Amines	and	Azo-		Niohium			0510
compounds.					Nitrates, see the	Wetal		
Hydrocarbons				1100	Nitration			5500
Panzonoid	• •	• •	• •	1130				ചെ
Cr.12	• •	• •	• •		Nitrites, see the	metal.		0.100
Cyene	• •	• •		1140	Nurogen	• •	• •	0490
Saturated	• •	• •	• •	1110	Nomenclature	• •	• •	0070
Unclassified	ι, .	• •		1150	Optical propertie	5	• •	7300
Unsaturate	d	• •		1120	Organic Chemist:	rv	• • .	1000
Hydrogen				0360	Nitrogen Nomenclature Optical propertie Organic Chemist Organo-metallic o	compou	$_{ m inds}$	2000
eompounds. Hydrocarbons — Benzenoid — Cyclic — Saturated — Unclassified — Unsaturate Hydrogen Hydrolyses Hydroxydes Met				5500	Osmium Oxyazo-compoun			0560
Hydroxides, Meta	allie, s $\epsilon\epsilon$	the 1	letal.		Oxyazo-compoun-	ds, se	e .12	0-
Hydroxy acids, s					compounds.			

Oxidation	0030 5500	Specific heat			7200
Oxides of acid radicles, see	1 wide	Specife heat Stannum	• •	• •	0720
Oxides, see the other Eleme				• •	0680
Oximido-compounds, see An		Strontium	• •		0730
Oxegon	0550	Structural formulæ	• •	• •	7000
Oxygen	0.500	Sublimation	• • • • •		
Panaffine		Sucroses			1820
Paraffins	00.50	Sugars	• •	• •	1800
		Sulphates, see the Met		• •	1800
Pedagogy	0050	Sulph-hydrides, see th		1	
	0020	Sulphides, see the Met			
Periodicals		Sulphites, see the Meta			
Power and the Mark		Sulphonic acids, see Ac			
Permanganates, see the Meta	0000				occo
Philosophy	0000	Sulphur Surface tension		• •	0660
Phosphates, see the Metal.	0570	Tables		• •	7150
Phosphorus	5050	Tables Tantalum	• •	• •	0030
Photo-Chemistry	7350	Tantaium	• •	• •	0740
Physical Chemistry	7000	Tellurium	• •	• •	0760
Physiological Chemistry	8000	Terbium Terpenes	• •	• •	0750
Piperidine	1930	Terpenes		• •	1140
Platinum	0610	Text-books Thallium Thermo-Chemistry	• •	• •	0030
Potassium	0120	Thallium	• •	• •	0790
Praseodymium	0600	Thermo-Chemistry	:: .	• •	7200
Proteids	4000	Timoearbonates, see the	e Metal.		
Praseodymium	6300	Thionates, see the Met			
Pyrazole	1930	Thiophene			1920
Pyridine	$\dots 1930$	Thiosulphates, see the	Metal.		
Qualitative analysis	6100	Thorium			0770
Quantitative analysis	6200	Thunum			0800
Radium	0620	Tin			0720
Reduction	0930, 5500	Tin Titanium Treatises, General Tungsten			0780
Resins Rhodium	1860	Treatises, General			0030
Rhodium	0640	Tungsten			0840
Rubidium	0630	Unsaturated alcohols			1220
Rubidium Ruthenium	0650	— aldehydes			1420
Salts, see the Metal		amines			1620
Samarium	0670	- hydrocarbons			1120
Saturated alcohols	1210	— ketones			1520
— aldehydes	1410	Uranium Vanadium			0810
—— amines	1610	Vanadium			0820
hydrocarbons	1110	Vegetable alkaloids			3010
— ketones	1510	Victorium		٠.	0830
Scandium	0690	Viscosity			7150
Selenium	0700	Water analysis			6500
Silicates, see the Metal.		Wolfram			0840
Silicon	0710	Xenon			0850
Silver	0110	Vttorhium			0870
Societies, Reports of	0020	Yttrium			0860
Solubility	7170	Zinc			(880
Solution	0930, 5500	Zirconium			0890
Solution	0930, 5500			• •	
	55.77., 0000				

# Catalogue International de la Littérature Scientifique.

# (D.) CHIMIE.

- 0010 Histoire. Biographie.
- 0020 Périodiques. Rapports d'Institutions, de Sociétés, de Congrès, etc.
- 0030 Traités généraux, Manuels, Dictionnaires, Bibliographies, Tables.
- 0040 Discours, Cours et Conférences.
- 0050 Enseignement.
- 0060 Institutions, Collections, Applications pratiques.
- 0070 Nomenclature.

# Chimie (spéciale) des éléments.

# 0100 Généralités.

Tour mémoire dont le sujet se rapporte à la chimie spéciale, et tous autres articles qui se rapportent aux éléments chimiques en général, excepté le carbone, doivent être classés sous cette rubrique.

Pour le carbone on y fera rentrer uniquement ce qui le concerne comme élément, ou bien ce qui concerne ses composés qui ne sont pas considérés comme dérivés des hydrocarbures (cyanogène, etc.).

Les éléments seront arrangés par ordre alphabétique de leurs symboles, et numérotés à partir de 0110, en ayant soin d'ajouter le symbole de l'élément à chaque numéro:—

0110 ( <b>Ag</b> ) Argent.	0510 ( <b>Nb</b> ) Niobium.
0120 (Al) Aluminium.	0520 ( <b>Nd</b> ) Didyme.
0130 ( <b>Ar</b> ) Argon.	0530 ( <b>Ne</b> ) Néon.
0140 (As) Arsenic.	0530 ( <b>Ne</b> ) Néon. 0540 ( <b>Ni</b> ) Nickel. 0550 ( <b>O</b> ) Oxygène.
0150 ( <b>Au</b> ) Or.	0550 ( <b>O</b> ) Oxygène.
0160 ( <b>B</b> ) Bore.	0560 ( <b>Os</b> ) Osmium. 0570 ( <b>P</b> ) Phosphore.
0170 ( <b>Ba</b> ) Baryum. [ium).	0570 ( <b>P</b> ) Phosphore.
0180 (Be) Beryllium (Glucin-	0589 ( <b>Pb</b> ) Plomb.
0190 (Bi) Bismuth.	0590 ( <b>Pd</b> ) Palladium,
0200 ( <b>Br</b> ) Brome.	0600 ( <b>Pr</b> ) Praséodyme.
0210 ( <b>C</b> ) Carbone.	0610 ( <b>Pt</b> ) Platine. 0620 Radium.
0220 ( <b>Ca</b> ) Calcium.	0620 Radium.
′ 0230 ( <b>Cd</b> ) Cadmium.	0630 ( <b>Rb</b> ) Rubidium.
0240 ( <b>Ce</b> ) Cerium.	0640 ( <b>Rh</b> ) Rhodium.
0250 (Cl) Chlore.	0650 ( <b>Ru</b> ) Ruthénium.
0260 ( <b>Co</b> ) Cobalt.	0660 (S) Soufre.
0270 ( <b>Cr</b> ) Uhrome.	0670 (Sa) Samarium.
0280 ( <b>Cs</b> ) Cæsium.	0680 (Sb) Antimoine.
0290 ( <b>Cu</b> ) Cuivre.	0690 (Sc) Scandium.
0300 ( <b>Er</b> ) Erbium.	0700 (Se) Selénium
0310 ( <b>F</b> ) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 ( <b>Fe</b> ) Fer.	0720 (Sn) Etain.
0330 (Ga) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 ( <b>Gd</b> ) Gadolinium.	0740 ( <b>Ta</b> ) Tantale.
0350 (Ge) Germanium.	0750 ( <b>Tb</b> ) Terbium. 0760 ( <b>Te</b> ) Tellure.
0360 (H) Hydrogène.	0760 ( <b>Te</b> ) Tellure.
0370 ( <b>He</b> ) Hélium.	0770 ( <b>Th</b> ) Thorium.
0380 ( <b>Hg</b> ) Mercure.	0780 ( <b>Ti</b> ) Titane.
$0390 \ (\mathbf{I})$ Iode.	0790 ( <b>Tl</b> ) Thallium.
0400 ( <b>In</b> ) Indium. 0410 ( <b>Ir</b> ) Iridium.	0800 ( <b>Tu</b> ) Thulium.
0410 ( <b>Ir</b> ) Iridium.	0810 ( <b>Ur</b> ) Uranium,
0120 ( $\mathbf{K}$ ) Potassium.	0820 (Va) Vanadium.
0436 ( <b>Kr</b> ) Krypton.	0830 ( <b>Vi</b> ) Victorium.
0440 ( <b>La</b> ) Lanthane.	0840 (W) Tungstène (Wolfram).
0450 ( <b>Li</b> ) Lithium.	0850 ( <b>X</b> ) Xénon.
0460 ( <b>Mg</b> ) Magnésium.	0860 (Yr) Yttrium. 0870 (Yt) Ytterbium.
0470 (Mn) Manganèse.	0870 (Yt) Ytterbium.
0480 ( <b>Mo</b> ) Molybdène.	$0.580 \ (\mathbf{Zn}) \ \mathrm{Zinc}.$
0490 (N) Azote.	0890 ( <b>Zr</b> ) Zirconium.
0500 ( <b>Na</b> ) Sodium.	

Tout les articles se rapportant aux éléments en général, on ceux qui ne peuvent être spécialement rapportés à l'un des éléments connus, doivent être classés sous le No. 0100.

Les articles se rapportant aux balogènes collectivement doivent être placés dans la division 0250 sous le nom d'halogènes,

Les articles relatifs à un élément seront subdivisés dans chaque division numérotée de la manière suivante :—

- (a) Tout article se rapportant à l'élément lui-même ayant un caractère général viendra immédiatement après le numéro.
- (b) Les sels rentreront sous le nombre classificateur du métal, et en général les composés seront placés sous le nombre classificateur de l'élément le plus caractéristique qu'ils contiennent.
  - Le nombre classificateur doit être immédiatement suivi du symbole de l'élément caractéristique, suivi par celui ou ceux de l'autre ou des autres éléments. Quand il s'agit d'un seul composé isolément, sa formule doit être donnée immédiatement après le nombre classificateur.
  - Ainsi après chaque métal, ses composés avec les éléments suivants seront placés dans cet ordre dans le Catalogue; As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S. Si, ceux-ci et tous autres éléments étant pris dans l'ordre où ils se présentent à la table précedente.
- (c) Ce qui se rapporte aux hydroxydes, acides, et sels qui contiennent de l'oxygène sera classé sous la rubrique Oxydes. Les composés sulfurés correspondants sous la rubrique Sulfures.
  - Ainsi sous "0420 KO" seront placés les composés suivants du potassium (entre autres): Oxydes, hydroxides, nitrate, nitrite. hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypobromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulfite, sulfate, silicate, manganate, permanganate, etc.
  - Sous "0420 KS" seront placés les composés du soufre qui peuvent être considérés comme dérivés de substitution du soufre à l'oxygène pour un ou plusieurs atomes; ex., sulfure, sulfhydrate, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thioaufates, thioaufates, thioarsénites, etc.
- (d) Dans chaque subdivision les articles doivent être arrangés dans un ordre tel que ceux relatifs, a, à l'histoire ou à l'origine de la substance viennent en premier lieu et ensuite ceux relatifs, β, à ses propriétés physiques; γ, à sa préparation ou sa fabrication; ĉ. relatifs à sa structure ou d'une nature théorique; є, relatifs à ses réactions ou usages; ζ, à ses composés

Règle générale, il n'est pas nécessaire de répéter e renseignement relatif à une substance sous chacune des subdivisions mentionnées plus haut,  $a-\zeta$ ; il suffira d'inscrire le renseignement dans une de celles-ci (ex.  $\beta$ ), et d'ajouter à la fin de l'article les lettres  $\gamma$ ,  $\hat{\epsilon}$ , etc., si le mémoire contient des données importantes relevant de ces rubriques.

#### Laboratoires et leur Organisation.

0900 Généralités.

0910 Plans, agencements, matériel et appareils.

0920 Appareils et expériences de cours.
 0930 Opérations de chimie inorganique.

Les articles sous le No. 0930 seront rangés sous des titres tels que: dissolution et solvants, cristallisation, distillation, sublimation, réduction par hydrogène, etc., oxydation, électrolyse, opérations au four, etc., le tout par ordre alphabétique.

### Chimie organique ou chimie du carbone.

1000 Généralités.

Tous les articles se rapportant à ce sujet en général seront arrangés dans cette division sous le No. 1000, excepté ceux qui sont relatifs au carbone lui-même, ou à ses composés qui ne sont pas considérés habituellement comme dérivés des hydrocarbures.

Les dérivés de substitution des composés inclus dans chacune des divisions numérotées ci-dessous, particulièrement les dérivés halogènes et les dérivés de structure voisine fournis par l'introduction d'un radical monovalent, seront autant que possible classés avec les composés dont ils dérivent.

Les articles relatifs à une substance peuvent être, si c'est necéssaire, subdivisés de la même manière indiquée pour les substances inorganiques.

En préparant les fiches, quand le nom du composé est ambigu, ou n'indique pas nettement sa constitution, sa formule structurale doit être ajoutée, cela surtout pour aider l'Editeur.

### Hydrocarbures.

1100 Généralités.

1110 Carbures saturés.

1120 Carbures non-saturés à claîne ouverte.

1130 Carbures benzéniques.

1140 Carbures hydrobenzéniques. Carbures cycliques autres que les carbures benzéniques (terpènes, etc.).

1150 Carbures non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée (excepté 1100 et 1110) en groupes de même espèce—isologues—dans chacun desquels les composés entreront dans l'ordre des hemologues.

Les dérivés halogénés et les dérivés de substitution analogues

doivent être classés avec l'hydrocarbure correspondant.

En préparant les fiches de 1120 à 1150 on indiquera après la lettre d'enregistrement et le numéro classificateur, la formule empirique, ou si c'est possible la formule de structure de l'hydrocarbure. Viendront ensuite le nom de l'hydrocarbure, et dans le cas de produits à substitution, les symboles des groupes substitués, C!, CN. NO<sub>2</sub>, etc.

17 **D** 

#### Alcools et éthers.

1200 Genéralités. (Voy. aussi Q 1605).

1210 Alcools saturés.

1220 Alcools non saturés à chaîne ouverte.

1230 Alcools benzéniques.

1240 Alcools hydrobenzéniques. Alcools cycliques autres que les alcools benzéniques.

1250 Alcools non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée en ols, di-ols, tri-ols, etc.; chacun de ceux-ci sera subdivisé à son tour comme les hydrocarbures.

Les dérivés halogénés et les dérivés analogues des alcools, des thiols et des sélénols doivent être classés avec les alcools corre-

spondants.

Les éthers seront classés avec les alcools dont ils dérivent, ainsi que les éthers-sels des acides inorganiques et des acides cyaniques.

#### Acides.

1300 Généralités. (Voy. aussi Q 1500-1550).

1310 Acides saturés,

1320 Acides non saturés à chaine ouverte.

1330 Acides benzéniques.

1340 Acides hydrobenzéniques. Acides cycliques autres que les acides benzéniques.

1350 Acides non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée d'après le nombre d'atomes d'oxygène de l'acide, une division ultérieure étant faite comme dans le cas des hydrocarbures desquels on peut considérer que les acides dérivent par remplacement de l'hydrogène par la carboxyle, SO<sub>3</sub>H, etc.

La position de l'acide dans les séries isologues sera déduite de la formule empirique. La formule empirique, ou, si c'est possible. la formule de structure, devra suivre le chiffre enregistreur.

Les acides sulfiniques et sulfoniques seront compris parmi les acides dans les subdivisions des acides carboxylés correspondants.

Les dérivés des acides seront autant que possible placés avec leurs acides, tels que les dérivés halogénés et leurs congénères les oxyacides et des aminoacides, les acides aldéhydes, les acidescétones, les éther-sels, les chlorures d'acides, les acides-amides, les anhydrides, etc.

#### Aldéhydes.

1400 Généralités.

1410 Aldéhydes saturés.

1420 Aldéhydes non saturés à chaîne ouverte.

1430 Aldéhydes benzéniques.

1440 Aldéhydes hydrobenzéniques. Aldéhydes cycliques aurres que les aldéhydes benzéniques.

1450 Aldéhydes non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'atomes d'oxygène contenus dans l'aldéhyde, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

$$(D-7195)$$

#### Cétones.

1500 Généralités.

1510 Cétones saturées.

1520 Cétones non saturées à chaîne ouverte.

1530 Cétones benzéniques.

1540 Cétones hydrobenzéniques. Cétones cycliques autres que les cétones benzéniques.

1550 Cétones non classées.

Chacune de ces divisions sera subdivisée suivant le nombre d'atomes d'oxygène renfermés dans la cétone, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

# Composés aminés.

1600 Généralités.

1610 Dérivés aminés des carbures saturés.

1620 Dérivés aminés des carbures non saturés à chaine ouverte.

1630 Dérivés aminés des carbures benzéniques.

1640 Dérivés aminés des carbures hydrobenzéniques et des carbures eveliques.

1650 Composés aminés non classés.

1660 Imides, imido-éthers, etc.

Chacune de ces divisions 1610-1640 sera subdivisée en dérivés monaminés- diaminés, etc., qui seront classés comme dans les autres séries.

Les dérivés de l'hydroxylamine constitueront une sous-section des dérivés monaminés; les dérivés de l'hydrazine, les amidines, les amidoximes une sous-section des dérivés diaminés; et les diazoïmides (N°H) une sous-section des dérivés triaminés.

Les amines secondaires et tertiaires seront classées avec les

amines primaires, desquelles elles sont dérivées,

Les derivés de l'ammonium seront classés avec les dérivés aminés correspondants.

# Composés azoïques.

1700 Genéralités.

1710 Azoïques à chaine ouverte.

1720 Azorques à chaîne fermée.

1730 Diazorques à chaîne onverte.1740 Diazorques à chaîne fermée.

1750 Composés azoïques non classés.

Les hydrazoiques et les oxyazoiques serent classés avec les dérivés azoiques correspondants.

Tous les composés renfermant le groupement azorque (ex. les

bis diazorques, etc.) seront classés dans cette section.

Dans les divisions de 1700 à 1750 il faudra donner les formules empi ues des com posés.

19 **D** 

#### Hydrates de carbone—Glucosides--Résines.

- 1800 Généralités. (Voy. aussi Q 1400-1440).
- 1810 Monosaccharides.
- 1820 Disaccharides.
- 1830 Trisaccharides.
- 1840 Hydrates de carbone autres que les mono-di- et trisaccharides.
- 1850 Glucosides. (Voy. aussi Q 9135).
- 1860 Résines. Composés neutres non classés.

Les composés classés sous les Nos. 1810, 1820, 1830 seront subdivisés suivant le nombre d'atomes d'oxygène qu'ils contiennent, et toutes les fois qu'il sera nécessaire on fera de nouvelles subdivisions comme dans les autres séries.

Les composés classés sous les Nos. 1840, 1850, et 1860 seront placés par ordre alphabétique.

#### Cycles mixtes.

1900	Génér	alités.	
1910	Cycles	s contena:	nt de l'oxygène.
1920	,,	,,	du soufre (cu Se ou Te).
1930	,,	٠,	de l'azote (ou P).
1940	,,	,,	plusieurs éléments ontre le carbone.
1950		non clas	

Les cycles autres que les hydrocarbures formés par l'intervention d'un ou de plusieurs éléments multivalents autres que le carbone seront classés dans ce groupe, ex: pyrone, thiophène, pyridine, pipéridine, pyrazol, acide urique, acide cyanurique, etc.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'éléments multivalents, autres que le carbone, contenus dans

les composés.

# 2000 Composés organo-métalliques et composés analogues.

Tous les composés des radicaux d'hydrocarbures avec des éléments autres que les halogènes, l'oxygène, le soufre, le selénium, et l'azote seront placés dans cette section dans l'ordre alphabétique des éléments dominants. Pour chaque élément l'ordre d'arrangement sera comme dans les autres séries.

#### Alcaloïdes.

- 3000 Généralités.
- 3010 Alcaloïdes tirés des végétaux. (Voy. aussi Q 9130).
- 3020 Alcaloïdes tirés des animanx. (Voy. aussi Q 8485).

Dans le No. 3010 on donnera une liste des alcaloïdes des végétaux avec le nom latin des plantes dont ils ont été extraits, classés dans l'ordre alphabétique des noms de plantes.

Dans 3010 et 3020 les alcaloïdes seront classés par ordre

alphabétique.

(D-7195) C 2

### Substances protéïques.

4000 Généralités.

4010 Substances protéïques du règne animal. (Voy. aussi Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Substance protéïques du règne végétal.

Les articles placés dans ces deux groupes seront classés par ordre alphabétique.

#### Matières colorantes ou colorées.

5000 Généralités.

5010 Matières colorées non employées en teinture.

5020 Matières tinctoriales.

Ces divisions seront subdivisées—5010 en hydrocarbures (colorés), alcools (colorés), cétones (colorées), etc.; 5020 en colorants azoïques, colorants dérivés du triphenylméthane, dérivés de l'anthracène, matières colorantes d'origine végétale, matières colorantes non classées, etc.; dans chacune de ces subdivisions les articles seront classés par ordre alphabétique.

#### 5500 Opérations de chimie organique.

Les articles seront classés dans cette division sons des rubriques telles que dissolution et solvants, distillation, etc., oxydation, nitration, acétylation, hydrolyse, etc., etc.

# Chimie analytique.

6000 Généralités.

6100 Spécification des éléments.6150 Spécification des composés.

6200 Détermination quantitative des éléments.

6300 Détermination quantitative des composés.

6400 Analyse des gaz. 6500 Analyse appliquée.

Tous les articles d'un caractère général se rapportant aux appareils, au méthodes, etc., etc., doivent être classés dans la division 6000 sous des rubriques appropriées.

La division 6200 comprendra tons les articles relatifs à la détermination quantitative des éléments dans leurs composés et leurs mélanges, sauf les déterminations de poids atomiques. Les articles seront classes en sections distinguées par les symboles des éléments employés comme symboles d'enregistrement.

La division 6300 comprendra tous les articles se rapportant à la détermination quantitative des composés, ex., alcaloïdes, hydrates de carbone, etc., y compris celle des radicaux composés tels que l'acétyl dans les acétates, le méthyle dans les éthers, etc., mais à l'exclusion des gaz. Les articles devront être classés par sections, distinguées en employant comme symboles classificateurs les symboles des éléments deminants dans les combincaisons, ou dans le cas des composés organiques les symboles des groupes auxquels ils appartiement. Si c'est nécessaire, les méthodes gravimétrique, volumétrique, électrolytique, physique, etc., seront distinguées par des lettres telles que g, v, etc.

 $^{21}$  $\mathbf{D}$ 

La division 6500 comprendra tous les articles relatifs à l'analyse des matières complexes, telles que drogues, aliments, échantillons de sels, eaux et produits industriels en général, classés sous des rubriques appropriées. (Pour l'analyse des minéraux et des roches, voy. aussi G 32, 87).

### Chimie théorique et physique.

7000Généralités.

7050 Conditions et lois des réactions chimiques.

7100 Propriétés de masse.

7150 Propriétés mécaniques. 7200Propriétés thermiques.

7250Propriétés electriques et magnétiques.

7300 Propriétés optiques.

7350Photo-chimie.

Les articles dans ces sections seront placés sous des rubriques

appropriées,

La section 7000 comprendra en général les théories sur l'énergétique, l'entropie, la philosophie et la théorie de la connaissance. aussi bien que tous les articles d'un caractère général relatifs à des sujets tels que la constitution de la matière, les hypothèses moléculaires et atomiques, la classification des éléments et des composés, la loi de périodicité, etc., allotropie (y comprises toutes les formes de l'isomérie, voy. aussi G 500-540), structure et relations réciproques des gaz, liquides et solides, etc. (Voy. aussi C, Physique).

La section 7100 comprendra tons les articles concernant les poids atomiques et moléculaires, la densité des gaz, des liquides et des solides (voy. aussi B 0140; C 1850), le volume moléculaire

et atomique et la cristallographie.

La section 7150 comprendra tous les articles relatifs au mouvement, à la diffusion, à la solubilité, à la cohésion, à la tension superficielle (voy. aussi C 0300), et à la viscosité. (Vey. aussi B 2540).

La section 7200 comprendra les articles concernant la combustion et la flamme, la dissociation, la thermo-chimie, les points de fusion et d'ébullition (voy. aussi U 1810, 1840), la chaleur spécifique et la chaleur latente (voy. aussi C 1620, 1640, 1820). ainsi que les opérations faites dans le four électrique.

La section 7250 comprendra les articles relatifs à l'électrolyse et qui ne sont pas mentionnés sous la rubrique de l'analyse.

(Voy. aussi C 6200-6250 et (magnétique) C 6650).

# Chimie physiologique.

Généralités. (Voy. aussi Q 1010-1085). 8000

Enzymes. (Voy. aussi Q 1200-1240, 8335, 9160). 8010 Fermentation. (Voy. aussi L 5000; M 3100; R 1820). 8020

8030 Métabolisme végétal.

Métabolisme animal. (Voy. aussi Q 7900). 8040

8050 Changements pathologiques—immunité.

Les articles compris sous ces rubriques doivent être limités aux notes et mémoires sur les sujets ci-dessus mentionnés d'un caractère spécialement chimique.

# TABLE DES MATIÈRES

# POUR LA

# CHIMIE. (D)

Acétylation	5500	Azote	0490
Acides aldéhydes, voy. Acides.		Baryum (	0170
— benzéniques	1330	Beryllium (Glucinium) (	0180
— cétones, voy. Acides.			0030
cycliques	1340		0010
- inorganiques (qui contien-			0190
nent de l'oxygène), roy.			0160
leur élément caractéris-		Bromates, voy. le Métal.	
tique.			0200
— non classés	1350		0230
non saturés	1320		0280
organiques	1300		0220
saturés	1310		1800
sulfoniques, voy. Acides.			0210
Alcaloïdes	3000		1110
— tirés des végétaux	3010		0240
Alcools	1200		1500
— benzéniques	1230		1530
cycliques	1240		1540
— non classés	1250	— non classées	1550
— non saturés	1220		1520
- saturés	1220		1510
Allotropie	7000		7200
Aluminium	0120		7200
Amides des acides, voy. Acides.			0000
Amidines, roy. Amines.		. • *	5500
Amidoximes, voy. Amines.			8050
Amines	1600	- physiologique 8	8000
— benzéniques	1630		7000
eyeliques	1640	Chlorates, roy. le Métal.	
— non classées	1650	Chlorures d'acides, voy. Acides.	
— non saturées	1620		0250
— saturées	1620	Chlorites, voy. le Métal.	2200
Analyse appliquée	6500	Chlorures d'acides, voy. Acides.	
— de l'eau	6500	Classification chimique 0070, 7	7000
— des gaz	6400		0260
— qualitative	6100		7150
— quantitative	6200		0060
Antimoine	0680		7200
	6000		1700
Applications pratiques	0000		1720
Argent	0110		1730
Argon	0130		1750
Arsenie	0140		5000
	- 10	cororaste organiques	,

Composés diaz	zoïques	à cl	ıaîne		Hydrocarbures	non clas	sés	• •	1150
fermée fermée de de la characiques. isotronosé organo-me oxyazoïques. azoïques. Conférences			• •	1740	non saturés saturés Hydrogène Hydrolyses	s		• •	1120
à cha	nîne ouv	rerte	• ;	1730	saturés	• •	• •	• •	1110
—— bisazoïque	es, voy.	Comp	posés		Hydrogène	• •	• •	• •	0360
azoïques.		, .			Hydrolyses			• •	5500
isotronosė	s, voy.	Amme	S.	2000	Hydroxydes, vo	y. 1e Me	tal.		
organo-me	etallique	es <sub>.</sub>	• •	2000	Hypobromites,	roy. le A	tetal.		
oximides,	voy. Al	nines.			Hypochlorites,	1 .	. 31 (41		
oxyazoiqu	es, voy.	Comp	poses		Hypophosphite: Imides Imido-éthers Immunité Indium Institutions , Rapports Iodates, roy. le	s, <i>coy</i> . re	Metai	•	1660
azoiques.				00.10	Imide ithors	• •	• •	• •	1660
Conterences	mta da	• •	• •	0040	Immunitá	• •	• •	• •	8059
Conférences Congrès, Rappo Cours Cours Cours (Appareil	irts de	• •	• •	0040	Indiam	• •	• •	• •	0400
Cours (Apparail	e at avn	áriana	رمل عم	0030	Institutions	• •	• •	• •	0060
Cours (Apparen Cristallisation	scocap	CHICHE	0930	5500	Rapports	a;	• •	• •	0020
Cristallisation Cristallographic Cuivre Cycles mixtes Densités Diamines, voy		• •	0000,	7100	Indates rou le	Métal	••	••	
Cuivre Cuivre	•	• •	• •	0290	Inde				0390
Cveles mixtes				1900	Iode Iridium Isomérie Krypton				0410
Densités				7100	Isomérie				7000
Diamines, roy.	Amines		• •		Krypton				0430
Diazoïmides. vo	ou. Ami	nes.			Laboratorres (A	gencenn	ents de	S)	0910
Dictionnaires				0030	-, Organisat	ion des			0900
Didvme				0520	—, Organisat Lanthane Lithium Magnésium Manganates, ro				0440
Diffusion				7150	Lithium				0450
Discours				0040	Magnésium				0460
Dissociation				7200	Manganates, vo	y. le Mé	tal.		
Dissolution			0930,	5500	Manuels Matières tincto				0030
Distillation			0930,	5500	Matières tincto	riales			5020
Ebullition (Poi	nts d')			7200	Mereure				0390
Electrolyse		-0930,	5500,	7250	Métabolisme an	nimal			8040
Eléments				0100	— végétal				8030
Diammes, tog. Diazoïmides, vo Dictionnaires Didyme Diffusion Discours Dissociation Dissolution Distillation Ebullition (Poi Electrolyse Eléments Enseignement Enzymes Etain Etain Ethers, voy. le				0050	Mercure  Métabolisme an  végétal  Molybdène	-:-		• •	0480
Enzymes	• •	• •		8010	Needvine, voy.	Didyme	٠.		0.00
Erbium	• •			0300	Néon Nickel Niobium	• •			053
Etain	• •			0720	Nickel	• •			0540
Ethers, voy. le	s alcoo	ls dor	it ils		Niobium	354 3		• •	0510
dérivent.					Nitrates, voy. le	Metal.			0.
Ether-sels, voy.	Acides			0000	Nitration Nitrites, voy. le Nomenclature	314 1	• •	• •	5500
Fer	• •	• •	• •	0320	Aitrites, voy. 16	Metal.			00=
rermentation	• •	• •	• •	8020	Nomenclature	• •	• •		0070
Flamme	• •	• •	• •	7200	Or	• •	• •	• •	0156
Fer Fermentation Flamme Fluor Four, Operation	• •	• •	0090	0310	Osmium	· · ·	• •	• •	0500
Four, Operation	ns au		osso,	2900	Oxyaeides, roy.	Acraes.			0550
electrique	, Operai	lions	anes	7200	Nomenclature Or Osmium Oxyacides, roy. Oxyacides . Oxydaion . Oxydaion .	• •		9930	5500
Fusion (Points	40)	• •		7200 7200	Oxydes des ra	adioau <b>v</b>	d'acid	es.	, 0000
Gadalinium	ue)	• •	• •	0340	ron Avio	las	et acre	,	
Gallinn	• •	• •	• •	0330	roy. Acie	e élémer	nf.		
Clampaninn	• •	• •	• •	0350	Palladium	c cromer			0590
Glueinium	• •	• •	• •	0180	Perchlorates, vo	u le Me	etal.		
Glucoses	••	• •	• • •	1810	Périodicité (Loi				7000
Glucoses	• •		• •	1850	Permanganates,	rou. le	Métal.		•
Halogènes	• •	• •	• •	0250	Philosophie				0000
Hálium	• •	• •	• •	0370	Phoenhates roz	le Met	nl n		
Histoire	• •	• •	• • •	0010	Phosphore				0570
Hydrates de ea	rbone	• •	• •	1800	Photo-chimie				7350
Hydrazines ve	y. les	comi	posés	-500	Pipéridine				1930
aminés et les	compos	és azo	iques.		Platine				0610
Four, Opération  dans le Fusion (Points Gadolinium Gallium Germanium Glucinium Glucinium Glucoses Glucosides Halogènes Hélium Hydrates de ca Hydrazines, vo aminés et les Hydrocarbures			1	1100	Poids atomiques	s			7100
benzéniau	.es			1130	——— moléculair	res			7100
Hydrocarbures — benzéniqu — cycliques				1140	Phosphore Photo-chimic Pipéridine Platine Poids atomiques —— moléculain Potassium				0420

Praséodyme		0600	Sulfites, voy. le M	étal.						
Propriétés électriques		7250	Tables				0030			
— maguétiques		7250	Tantale				0740			
— mécaniques		7150	Tellure				0760			
optiques		7300	Tension superficie	lle			7150			
— thermiques		7200	Terbium				0570			
Radium		0620	Terpènes				1140			
Réduction		5500	Thallium				0790			
Résines		1860	Théorie atomique				7000			
Rhodium		0640	Thermo-chimie .				7200			
Rubidium		0630	Thiocarbonates, ve			• •				
Ruthénium		0650	Thionates, roy. le							
Samarium		0670	Thiophène .				1920			
Seandium		0690	Thiosulfates, voy.							
Selénium		0700	Thorium				0770			
Sels, roy. le Métal.			Thulium				0800			
Silicates, roy. le Métal.			Titane				0780			
Silicium		0710	Traités généraux.				0030			
Sociétés (Rapports de)		0020	Tungstène .				0840			
Sodium		0500	Uranium				0810			
Solubilité		7150	Vanadium .				0820			
Solvants	0930	5500	Victorium .				0830			
Soufre		0660	Viscosité				7150			
Strontium		0730	Volume atomique				7100			
Structure et relations réci	moléculaire				7100					
des gaz etc		7000	Wolfram				0840			
Sublimation	0930	, 5500	Xénon				0850			
Sucres		1800	Ytterbium .				0870			
Saccharose		1820	Yttrium				0860			
Sulfates, roy. le Métal.	Zinc			٠.	0880					
Sulfhydrates, voy. le Méta	Zirconium .				0890					
Sulures, voy. le Métal.										

# Internationaler Katalog der naturwissenschaftlichen Litteratur.

## (D.) CHEMIE.

0000 Phi	llosopli	iie
----------	----------	-----

- 0010 Geschichte. Biographien.
- 0020 Periodica. Berichte von Instituten, Gesellschaften, Congressen etc.
- 0030 Allgemeine Abhandlungen, Lehrbücher, Wörterbücher, Bibliographien, Tabellen.
- 0040 Festreden, Vorträge.
- 0050 Pädagogische Litteratur.
- 0060 Institute, Sammlungen. Wirthschaftliches und Organisatorisches.
- 0070 Nomenclatur.

## Chemie der Elemente (unorganische Chemie).

## 0100 Allgemeines.

In diese Abtheilung sind alle specifisch chemischen und, falls es angezeigt erscheint, auch andere Abhandlungen aufzumehmen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen, mit Ausnahme des Kohlenstoffs beziehen. Im Falle des Kohlenstoffs sind nur diejenigen Abhandlungen hier unterzubringen, welche von dem Element selbst, oder von solchen Verbindungen desselben handeln, die nicht als Abkömmlinge von Kohlenwasserstoffen anzusehen sind.

Die Elemente sind alphabetisch nach ihren Symbolen anzuordnen, und von 0110 an, wie im Folgenden augegeben, zu numeriren. Dabei ist jeder Nummer das betreffende Symbol anzuhängen:—

	-
0110 ( <b>Ag</b> ) Silber.	0510 ( <b>N</b> b) Niob.
0120 (Al) Aluminium.	0520 ( <b>Nd</b> ) Neodym.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Neon.
0140 (As) Arsenik.	0510 (Ni) Nieles
0150 (Au) Gold.	0540 ( <b>N</b> i) Nickel.
0160 ( <b>B</b> ) Bor.	$0550 \ (\mathbf{O})$ Sauerstoff.
0170 ( <b>Ba</b> ) Barium.	0560 ( <b>Os</b> ) Osmium.
0180 ( <b>Ba</b> ) Barum.	0560 (Os) Osmium. 0570 (P) Phosphor. 0580 (Pb) Blei.
0180 ( <b>Be</b> ) Beryllium.	0580 ( <b>Pb</b> ) Blei.
0190 (Bi) Wismuth, 0200 (Br) Brom.	vəyv ( <b>Pa</b> ) Palladının.
0200 (Br) Brom.	0600 ( <b>Pr</b> ) Praseodym.
0210 (C) Kohlenstoff.	0610 ( <b>Pt</b> ) Platin.
0220 (Ca) Calcium.	0620 Radium.
0230 (Cd) Cadmium.	$0630~(\mathbf{Rb})~\mathrm{Rubidium}$
0240 ( <b>Ce</b> ) Cer.	0640 ( <b>Rh</b> ) Rhodium.
0250 ( <b>C1</b> ) Chlor.	0650 ( <b>Ru</b> ) Ruthenium.
0260 (Co) Kobalt.	0660 ( <b>S</b> ) Schwefel.
0270 (Cr) Chrom.	0670 (Sa) Samarium.
0280 ( <b>C</b> s) Cæsium.	0680 (Sb) Antimon.
0290 ( <b>Cu</b> ) Kupfer.	0690 (Sc) Scandium.
0300 ( <b>Er</b> ) Erbium. 0310 ( <b>F</b> ) Fluor.	0700 (Se) Selen.
0310 ( <b>F</b> ) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 ( <b>Fe</b> ) Eisen.	0720 (Sn) Zinu.
0330 ( <b>Ga</b> ) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 ( <b>Gd</b> ) Gadolininm.	0740 ( <b>Ta</b> ) Tantal.
ປຽວ0 ( <b>Ge</b> ) Germanium.	0750 ( <b>Tb</b> ) Terbium.
0360 ( <b>H</b> ) Wasserstoff.	0760 (Te) Tellurium.
0370 ( <b>He</b> ) Helium.	0770 ( <b>Th</b> ) Thorium
0380 (Hg) Quecksilber	0780 ( <b>Ti</b> ) Titan
9599 (1) lod.	0770 ( <b>Th</b> ) Thorium. 0780 ( <b>Ti</b> ) Titan. 0790 ( <b>Tl</b> ) Thallium.
0400 (In) Indium.	0800 ( <b>Tu</b> ) Thalium.
0410 ( <b>Ir</b> ) Iridium. 0420 ( <b>K</b> ) Kalium.	0810 ( <b>Ur</b> ) Uran.
0420 ( <b>K</b> ) Kalium,	0820 (Va) Vanadium.
0430 ( <b>Kr</b> ) Krypton,	0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthan.	0840 ( <b>W</b> ) Wolfran
0450 ( <b>Li</b> ) Lithium.	0840 ( <b>W</b> ) Wolfram. 0850 ( <b>X</b> ) Xenon.
0460 (Mg) Magnesium.	0860 ( <b>Yr</b> ) Yttrium.
0470 (Mn) Mangan.	0870 (Yt) Ytterbium.
0480 ( <b>Mo</b> ) Molybdän,	0880 ( <b>Zn</b> ) Zink.
0490 ( <b>N</b> ) Stickstoff.	0890 ( <b>Zr</b> ) Zirkon.
0500 (Na) Natrium.	00.0 (Zi) Zirkili.
, , ,	

Alle Eintragungen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen beziehen, oder die nicht bei einem bestimmten bekannten Elemente untergebracht werden können, sind unter 0100 einzuordnen.

Eintragungen, die sich auf die Halogene im Ganzen beziehen, sind in Abtheilung 0250 unter "Halogene" einzuordnen.

27 · **D** 

In der jedem Element entsprechenden bezifferten Abtheilung sind für die Eintragungen in folgender Weise weitere Unterabtheilungen zu bilden:—

- (a) Alle Eintragungen, die sich auf das Element selbst beziehen oder allgemeinen Charakters sind, kommen unmittelbar unter die Nummer.
- (b) Salze sind unter der Ordnungsnummer ihres Metalls, und Verbindungen im Allgemeinen unter derjenigen ihres charakteristischsten Bestandtheils einzuordnen.
  - Der Ordnungsnummer muss unmittelbar das Symbol des charakteristischen Elementes folgen und diesem dasjenige des oder der übrigen Elemente. Wo es sich nur um eine einzelne Verbindung handelt, kann hinter der Ordnungsnummer die Formel angegeben werden.
  - So würden nach jedem Metall dessen Verbindungen mit den Elementen: As. B. Br. C. Cl. F. H. I. N. O. P. S. Si, in eben dieser Reihenfolge im Kataloge erscheinen, indem diese und etwaige andere Elemente nach der Ordnung der vorstehenden Tabelle genommen werden.
- (c) Eintragungen, die sich auf Hydroxyde, Sauerstoff-Säuren und -Salze bezichen, sind bei dem Oxyd einzuordnen; die entsprechenden Schwefelverbindungen bei dem Sulfid.
  - So würden bei 0420 KO unter andern die folgenden Kaliumverbindungen einzuordnen sein: Oxyde, Hydroxyd, Nitrat, Nitrit, Hypophosphit, Phosphat, Hypochlorit, Hypobromit, Chlorit, Chlorat, Perchlorat, Bromat, Iodat, Suliit, Sulfat, Silicat, Manganat, Permanganat etc.
  - Unter 0420 KS würde jede Schwefelverbindung einzuordnen sein, die als Product einer Substitution von Schwefel an Stelle eines oder mehrerer Atome Sauerstoff aufgefasst werden kann, wie z. B. Sulfid, Sulfhydride, Thiocarbonate, Dithiocarbonate. Trithiocarbonate. Thiosulfate, Thionate, Thioarsenite etc.
- (d) In den einzelnen Unterabtheilungen können die Eintragungen etwa in folgender Weise angeordnet werden:—
  - (a) Geschichte oder Ursprung der betreffenden Substanz.
  - $(\beta)$  Thre physikalischen Eigenschaften.
  - ( $\gamma$ ) Ihre Darstellung oder Fabrikation.
  - (8) Ihre Structur oder Erörterungen theoretischer Natur.
  - (ε) Thre Reactionen oder Verwendung.
  - (ζ) Ihre Verbindungen.

In der Regel wird es unnöthig sein, eine auf irgend welche Substanz bezügliche Eintragung bei allen diesen Unterabtheilungen z—  $\zeta$  zu wiederholen. Es wird vielmehr genügen, wenn man die betreffende Eintragung in eine dieser Abtheilungen (z. B. in  $\beta$ ) aufnimmt, und ihr am Schluss die Buchstaben  $\gamma$ ,  $\delta$  etc. aufügt, sobald wichtige, in diese Abtheilungen fallende Angaben in ihr enthalten sind.

#### Laboratoriums-Technik.

0900 Allgemeines.

0910 Baupläne, Einrichtungen, Hülfsmittel, Apparate.

0920 Vorlesungsapparate und Experimente.

0930 Arbeitsmethoden in der auorganischen Chemie.

In 0930 sind den Eintragungen Ueberschriften zu geben, wie: Lösung und Lösungsmittel, Krystallisation, Destillation, Sublimation, Reduction durch Wasserstoff etc., Oxydation, Elektrolyse, Schmelzofen-Operationen etc., und diese sind alphabetisch zu ordnen.

## Organische (Kohlenstoff-) Chemie.

1000 Allgemeines.

Alle Eintragungen, die sich auf den Gegenstand allgemein beziehen, sind in diese Abtheilung 1000 einzuordnen, mit Ausnahme der auf den Kohlenstoff selbst oder solche seiner Verbindungen bezüglichen, welche gewöhnlich nicht als Derivate von Kohlenwasserstoffen aufgefasst werden.

Substitutionsproducte der in den nummerirten Abtheilungen einbegriffenen Verbindungen, insbesondere Halogenderivate und verwandte, durch Einführung einwerthiger Radikale gebildete Substanzen, sind so weit als möglich unter denjenigen Verbindungen aufzuführen, von denen sie hergeleitet sind.

Die Eintragungen unter dem Namen einer Substanz können, wenn nötlig, in der für anorganische Substanzen vorgesehenen Weise weiter

cingetheilt werden.

Ist der Name einer Verbindung nicht eindeutig oder nicht geeignet, die Constitution erkennen zu lassen, so ist es erwünscht, wenn beim Ausschreiben der Zettel die Structurformel hinzugefügt wird.

Das soll hauptsächlich für den Herausgeber eine Hülfe sein.

#### Kohlenwasserstoffe.

1100 Allgemeines.

1110 Paraffine.

1120 Ungesättigte Kohlenwasserstoffe mit offener Kette.

1130 Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe.

1140 Reducirte Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe. Ring-Kohlenwasserstoffe, die nicht zur Benzolreihe gehören (Terpene etc.).

1150 Unklassifizute Kohlenwasserstoffe.

Jede dieser Abtheilungen, ausgenommen 1100 und 1110, ist weiter in isologe Gruppen einzutheilen, und in diesen sind die Verbindungen nach der homologen Reihe auzuordnen.

Halogen- und andere Substitutions-Producte sind unter dem

entsprechenden Kohlenwasserstoff einzuordnen.

Beim Ausschreiben der Zettel für die Abtheilungen 1120 bis 1150 ist nach dem Ordnungsbuchstaben und der Ordnungsnunmer

29 · **D** 

die empirische, oder, wenn möglich, die Structurformel des Kohlenwasserstoffes anzugeben. Dann soll der Name folgen, und, falls es sich um ein Substitutionsproduct handelt, die Symbole der substituirenden Gruppen, Cl, CN, NO, etc.

#### Alkohole und Aether.

1200 Allgemeines. (Siehe auch Q 1605).

1210 Paraffinalkohole.

1220 Ungesättigte Alkohole mit offener Kette.

1230 Alkohole der Benzolreihe.

1240 Reducirte Alkohole der Benzolreihe. Ring-Alkohole, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1250 Unklassifizirte Alkohole.

Jeder dieser Abschnitte ist zu theilen in Ols, Di-ols, Tri-ols etc., für welche weitere Unterabtheilungen ebenso zu bilden sind, wie be den Kohlenwasserstoffen.

Halogen- und verwandte Derivate von Alkoholen, Thiolen, Selenolen etc. sind bei dem entsprechenden Alkohol einzuordnen.

Aether sind bei den Alkoholen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind; ebenso Ester anorganischer Säuren und solche der Cyansäuren.

#### Säuren.

- 1300 Allgemeines. (Siehe auch Q 1500-1550).
- 1310 Säuren der Paraffinreihe.
- 1320 Ungesättigte Säuren mit offener Kette.
- 1310 Reducirte Säuren der Benzolreihe. Ring-Säuren, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1350 Unklassifizirte Säuren.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Säure enthaltenen Sauerstoffatome. Eine noch weitergehende Unterabtheilung ist dann in derselben Weise wie bei den Kohlenwasserstoffen durchzuführen, von denen die Säuren auf dem Wege der Substitution des Wasserstoffes durch Carboxyl abgeleitet werden können.

Die Stellung der Säure in der isologen Reihe ist nach der empirischen Formel zu bestimmen. Die empirische oder, wenn möglich, die Structurformel muss der Ordnungsnummer folgen. Sulfin-Säuren und Sulfon-Säuren sind unter Säuren einzubegreifen und in den Abtheilungen der entsprechenden Carboxyl-Säuren einzuordnen.

Derivate von Säuren sind so weit als möglich unter Säuren einzuordnen, z. B. Halogen- und verwandte Derivate, Hydroxyl- und Amino-Säuren, Ester, Säure-Chloride, Säure-Amide, Oxyde etc.

## Aldehyde.

1400 Allgemeines.

1410 Aldehyde der Paraffinreihe.

1420 Ungesättigte Aldehyde mit offener Kette.

1430 Aldehyde der Benzolreihe.

1440 Reducirte Aldehyde der Benzolreihe und Ring-Aldehyde, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1450 Unklassifizirte Aldehyde.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in dem Aldehyd enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

#### Ketone.

1500 Allgemeines.

1510 Ketone der Paraffinreihe.

1520 Ungesättigte Ketone mit offener Kette.

1530 Ketone der Benzolreihe.

1540 Reducirte Ketone der Benzolreihe und Ring-Ketone, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1550 Unklassifizirte Ketone.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Keton-Verbindung enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

## Amino-Verbindungen.

1600 Allgemeines.

1610 Amino-Paraffine.

1620 Amino-Derivate von ungesättigten Kohlenwasserstoffen mit offener Kette.

1630 Amino-Derivate von Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe.

1640 Amino-Derivate von reducirten Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe und Ring-Kohlenwasserstoffen, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1650 Unklassifizirte Amino-Verbindungen.

1660 Imide, Imido-Aether etc.

Jede der Abtheilungen 1610-1640 ist weiter einzutheilen in Monamino-, Diamino- etc. -Derivate, und die sind so anzuordnen, wie in den übrigen Reihen.

Hydroxylamin-Derivate sollen eine Unterabtheilung der Monamino-, Hydrazin-Derivate, Amidine und Amidoxime eine solche der Diaminound endlich Diazoimid (N<sub>o</sub>H) -Derivate eine Unterabtheilung der Triamino-Derivate bilden.

Secundäre und tertiäre Amine sind unter den primären Aminen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind. Ammonum-Derivate sind unter den entsprechenden Amino-Derivaten einzuordnen.

## Azo-Verbindungen.

1700 Allgemeines. 1710 Azo-Verbindungen (offene Kette). 1720 (geschlossene Kette). Diazo-Verbindungen (offene Kette). 1730 1740 (geschlossene Kette). 1750 Unklassifizirte Azo-Verbindungen.

Hydrazo- und Oxyazo-Verbindungen sind unter den entsprechenden Azo-Derivaten einzuordnen.

Alle Verbindungen, die die Azo-Gruppe enthalten (wie Disazo etc.), sind in diesem Abschnitt einzuordnen.

In den Abtheilungen 1700-1750 müssen die empirischen Formeln der Verbindungen angegeben werden.

## Kohlehydrate; Glucoside; Harze.

(Siehe auch Q 1400-1440.)

1800Allgemeines.

1810 Monosaccharide.

1820Disaccharide.

1830Trisaccharide.

 $1840^{\circ}$ Kohlehydrate, die nicht zu den Mono-, Di- und Trisacchariden gehören.

1850 Glucoside. (Siehe auch Q 9135).

1860Harze. Unklassifizirte neutrale Verbindungen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1810, 1820, 1830 gehören, sind weiter einzutheilen nach der Anzahl der Sauerstoff-Atome, die sie enthalten. Noch weiter gehende Unterabtheilungen sind, wenn nötbig, ebenso anzulegen, wie in den anderen Reihen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1840, 1850 und 1860 gehören, sind alphabetisch anzuordnen.

## Heterocyklische Verbindungen.

1900 Allgemeines. Cyklische Verbindungen, die Sauerstoff enthalten. 1910

1920 .. Schwefel (oder Se oder Te) enthalten.

1930.. Stickstoff (oder P) enthalten.

1940 Cyklische Verbindungen, die mehrere Elemente ausser Kohlenstoff enthalten.

1950Unklassificirte cyklische Verbindungen.

In dieser Gruppe sind solche, von Kohlenwasserstoffen verschiedene cyklische Verbindungen unterzubringen, die durch die Einreihung eines oder mehrerer von Kohlenstoff verschiedener mehrwertliger Elemente gebildet werden. z. B. Pyrone, Thiophen. Pyridin, Piperidin. Pyrazol, Harnsäure, Cyanursäure etc.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter zu theilen nach der Anzahl der von Kohlenstoff verschiedenen mehrwerthigen Elemente, die in der

Verbindung vorhanden sind.

## 2000 Metall-organische und verwandte Verbindungen.

In diesen Abschnitt gehören alle Verbindungen von Kohlenwasserstoffradikalen mit andern Elementen, ausgenommen Halogene, Sauerstoff, Schwefel, Selen und Stickstoff. Sie sind hier alphabetisch nach dem Symbol des dominirenden Elementes anzuordnen. Die weitere Eintheilung unter jedem Element erfolgt, wie in den andern Reihen.

#### Alkaloide.

		Allgemeines.		
-	3010	Alkaloide, die von	Ptlanzen stammen.	(Siehe auch Q 9130).
	3020		Thieren .,	(Siehe auch Q 8485).

In 3010 ist eine Liste der Pflanzenalkaloide zu geben unter Beifügung des lateinischen Namens der Pflanzen, von deuen sie gewonnen sind. Diese Liste ist alphabetisch nach den Pflanzennamen zu ordnen.

In 3010 und 3020 sind die Alkaloide alphabetisch anzuordnen.

#### Proteide.

(Siehe auch Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140.)

4000 Allgemeines.

4010 Animalische Proteide.

1020 Vegetabilische Proteide.

Die Eintragungen in diesen beiden Gruppen sind alphabetisch anzuordnen.

## Gefärbte Verbindungen.

5000 Allgemeines.

5010 Gefärbte Substanzen, die keine Farbstoffe sind.

5020 Farbstoffe.

Diese Abtheilungen sind folgendermassen weiter zu theilen:—

5010 in Kohlenwasserstoffe (gefärbt), Alkohole (gefärbt), Ketone (gefärbt) etc.

5020 in Azo-Farbstoffe, Triphenylmethan-Farbstoffe, Anthracen-Farbstoffe, Farbstoffe vegetabilischen Ursprungs, unklassifizirte Farbstoffe etc.

In jeder dieser Unterabtheilungen sind die Eintragungen alphabetisch anzuordnen.

## 5500 Arbeitsmethoden in der organischen Chemie.

In dieser Abtheilung sind die Eintragungen unter Ueberschriften, wie Lösung und Lösungsmittel, Destillation etc., Oxydation, Nitrirung, Acetylisirung, Hydrolyse etc. etc. anzuordnen.

33 · **D** 

## Analytische Chemie.

6000 Allgemeines.

6100 Qualitative Bestimmung von Elementen.

6150 Qualitative Bestimmung von Verbindungen.

6200 Quantitative Bestimmung von Elementen.

6300 Quantitative Bestimmung von Verbindungen.

6400 Gas-Analyse.

6500 Angewandte Analyse. -

Alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Apparate, Methoden etc. etc. beziehen, sind unter passenden Ueberschriften in Abtheilung 6000 einzuordnen.

Abtheilung 6200 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung einzelner chemischer Elemente in ihren Verbindungen und in Mischungen beziehen, ausgenommen Atomgewichtsbestimmungen. Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die nach den Symbolen der Elemente, welche dabei als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden.

Abtheilung 6300 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung von individuellen Verbindungen beziehen, z. B. von Alkaloiden, Kohlehydraten etc., einschl. zusammengesetzter Radikale, wie z. B. Acetyl in Acetaten, Methyl in Aethern etc., aber mit Ausschluss der Gase.

Dahoi sind die F

Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die durch die Symbole der in den Verbindungen dominirenden Elemente, welche als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden. Bei organischen Verbindungen treten an Stelle derer die Ordnungs-Symbole der Gruppen, zu denen die Verbindungen gehören.

Wenn nöthig, so können noch die verschiedenen Methoden, wie gravimetrische, volumetrische, elektrolytische, physikalische etc.

durch geeignete Buchstaben g, v etc., unterschieden werden.

Abtheilung 6500 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Analyse zusammengesetzter Substanzen beziehen, wie Drogen, Nahrungsmittel, Bodenproben, Wässer und technische Produkte im Allgemeinen; alles angeordnet unter geeigneten signifikanten Ueberschriften.

[Analyse der Mineralien und Felsen siehe auch G 32, 87.]

## Theoretische und physikalische Chemie.

7000 Allgemeines.

7050 Bedingungen und Gesetze der chemischen Umsetzung.

7100 Massen-Eigenschaften.

7150 Mechanische Eigenschaften.

7200 Thermische Eigenschaften.

7250 Elektrische und magnetische Eigenschaften.

7300 Optische Eigenschaften.

7350 Photochemie.

(D-7195)

Die Eintragungen in diesen Abtheilungen sind unter geeigneten

signifikanten Ueberschriften anzuordnen.

Abtheilung 7000 soll enthalten: Allgemeine Spekulationen über Energetik. Entropie, Philosophie und Erkenntnisstheorie, desgleichen alle Eintragungen von allgemeinen Charakter, die sich auf Gegenstände beziehen wie Constitution der Materie, Molecular- und Atom-Hypothese, Klassifikation von Elementen und Verbindungen, das periodische Gesetz etc., Allotropie (einschliesslich aller Formen der Isomerie; siehe auch G 500–540) und Struktur, gegenseitige Beziehungen zwischen Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern etc. (Siehe auch C Physik.)

Abtheilung 7100 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Atom- und Moleculargewichte beziehen, auf die Dichten von Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern (siehe auch B 0140: C 1850), auf

Molecular- und Atomvolumen und auf Krystallographie.

Abtheilung 7150 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Bewegungserscheinungen, auf Diffusion, Löslichkeit, Cohüsion, Oberflächen-pannung (siehe auch C 0300) und innere Reibung (siehe

auch B 2540, 3650) beziehen.

Abtheilung 7200 soll enthalten: Alle Abhandlungen, die sich auf Verbrenzung und Flamme, auf Dissociation. Thermochemie, Schmelzund Siedepunkte (siche auch C 1810, 1840), specifische und latente Wärmen (siehe auch C 1620, 1640, 1820), Operationen im elektrischen Ofen beziehen.

Abtheilung 7250 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Elektrolyse beziehen, soweit sie nicht unter Analyse gelören. (Siehe auch C 6200-6250 und (Magnetismus) C 6650.)

## Physiologische Chemie.

8000 Allgemeines. (Siehe auch Q 1010–1085.)

8010 Enzyme. (Siehe auch Q 1200-1240; 8335, 9160.)

8020 Fermente. (Suhe auch L 5000; M 3100; R 1820.)

8030 Vegetabilischer Stoffwechsel.

8040 Animalischer Stoftwechsel. (Siehe auch Q 7900.)

8050 Pathologische Veränderungen. Immunität.

Die Eintragungen unter diesen Ueberschriften sind auf Notizen über solche Arbeiten zu beschränken, die die genannten Gegenstände vom specifisch chemischen Standpunkte aus behandeln.

35 D

## INDEX

zυ

# (D.) CHEMIE.

Abhandlungen, Allge	meine		0030	Institut			0020,	0060
Acetylisirung			5500	Ketone			1500-	-1550
Aether		1200-	-1250	Kohlehydrate			1800-	-1840
Aldehyde		1400	-1450	Kohlenwasserst			1100	-1150
Alkaloide		3010	-3020	Krystallisation			0930,	5500
Alkohole		1200	-1250	Laboratoriumst	echnik		0900-	-0930
Amino-Verbindungen	ı	1600	-1660	Lehrbücher				0030
Analytische Chemie		6000	-6500	Lösung			0930,	<b>55</b> 00
Arbeitsmethoden		0930,	5500	Metallorganisch		indun	gen	2000
Azo-Verbindungen		1700	-1750	Nitrirung			0930,	5500
Baupläne für Laborat			0910	Nomenclatur			′	0070
Bibliographien			0030	Organisatorisch	es			0060
Biographien			0010	Oxyazo-Verbino			1700-	-1750
Congresse, Berichte v			0020	Oxydation			0930,	5500
Destillation		0930,	5500	Padagogik				0050
Diazo-Verbindungen		1730	- 1740	Periodica				0020
Elektrolyse		0930,	5500	Philosophie				0000
Elemente, Chemie de	r	0100	-0890	Photochemie				7350
Enzyme			8010	Physikalische (	Chemie		7000-	-7350
Farbstoffe			5020	Physiologische			8000-	-8050
Fermente			8020	Proteide			4010-	-4020
Festreden			0040	Reduction			0930,	5500
Gas-Analyse			6400	Saecharide			1810	-1840
			0010	Säuren			1300-	-1350
Gesellschaften, Berie	hte vor	١	0020	Sammlungen				0060
Glucoside			1850	Schmelzofen-Op	peration	en	0930,	5500
Harze			1860	Stoffweehsel			8030,	
Heterocyklische Verb	oindung	en		Sublimation			0930,	5500
•			-1950	Tabellen				0030
Hydrazo-Verbindung	en	1700	-1750	Theoretische Cl	nemie		7000-	-7350
Hydrolyse			5500	Vorlesungsappa	rate			0920
Imide			1660	Vorträge				0040
Imido-Aether			1660	Wirthschaftliel	ıes			0060
Immunität			8050	Wörterbücher				0030

(D-7195) D 2



## Catalogo Internazionale della Letteratura Scientifica.

## (D.) CHIMICA.

0000 Filosofia.

0010 Storia. Biografia.

0020 Periodici. Resoconti d'Istituti, Società, Congressi, ecc.

0030 Trattati generali. Libri di testo, Dizionarì, Bibliografie.
Tavole.

0040 Discorsi, Letture.

0050 Pedagogia.

0060 Istituti scientifici, Collezioni, Applicazioni pratiche.

0070 Nomenclatura.

## Chimica degli elementi come tali.

#### 0100 Generalità.

Tutto quello che si riferisce specificamente alla chimica degli elementi in genera'e, eccetto il carbonio, dev'essere collocato sotto questa intestazione. Nel caso del carbonio vi si collocherà soltanto quel che riguarda l'elemento o quei suoi composti (cianogeno ecc.) che non sono riguardati come derivati degl'idrocarburi.

Gli elementi devono essere disposti secondo l' ordine alfabetico dei loro simboli e numerati da 0110 in su, coi loro simboli in corrispondenza

di ciascun numero.

ξ	
0110 (Ag) Argento.	0500 (Na) Sodio (Natrium).
0120 (Al) Alluminio.	0510 (Nb) Niobium.
0130 (Ar) Argo.	0520 (Nd) Neodimio (Didimio).
0140 (As) Arsenico.	0530 ( <b>Ne</b> ) Neo.
0150 (Au) Oro (Aurum).	0540 ( <b>Ni</b> ) Nickel.
0160 (B) Boro.	0530 ( <b>Ne</b> ) Neo. 0540 ( <b>Ni</b> ) Nickel. 0550 ( <b>O</b> ) Ossigeno.
0170 ( <b>Ba</b> ) Bario.	0560 ( <b>Os</b> ) Osmio.
0180 (Be) Berillio.	0570 (P) Fosforo (Phosphorus).
0190 ( <b>Bi</b> ) Bismuto.	0580 ( <b>Pb</b> ) Piombo.
0200 ( <b>Br</b> ) Bromo.	0590 ( <b>Pd</b> ) Palladio.
0210 ( <b>C</b> ) Carbonio.	0600 ( <b>Pr</b> ) Praseodimo.
0220 ( <b>Ca</b> ) Calcio.	0610 ( <b>P</b> t) Platino.
<b>02</b> 30 ( <b>Cd</b> ) Cadmio.	0620 Radio.
0240 ( <b>Ce</b> ) Cerio.	0630 ( <b>Rb</b> ) Rubidio.
0250 (Cl) Cloro.	0640 ( <b>Rh</b> ) Rodio.
0260 ( <b>Co</b> ) Cobalto.	0650 (Ru) Rutenio.
0270 ( <b>C</b> r) Cromo.	0660 (S) Zolfo (Sulphur).
0280 ( <b>Cs</b> ) Cesio.	0660 (S) Zolfo (Sulphur). 0670 (Sa) Samario.
0290 ( <b>Cu</b> ) Rame ( <i>Cuprum</i> ).	0680 (Sb) Antimonio (Stibium).
0300 ( <b>Er</b> ) Erbio.	0690 ( <b>Sc</b> ) Scandio.
0310 ( <b>F</b> ) Fluoro.	0700 (Se) Selenio.
0320 ( <b>Fe</b> ) Ferro.	0710 (Si) Silicio.
<b>0</b> 330 ( <b>Ga</b> ) Gallio.	0720 (Sn) Stagno (Stannum).
0340 (Gd) Gadolinio.	0730 (Sr) Stronzio.
0350 (Ge) Germanio.	0710 ( <b>Ta</b> ) Tantalio.
0360 ( <b>H</b> ) Idrogeno (Hydro-	0750 ( <b>Tb</b> ) Terbio.
genium).	0750 ( <b>Tb</b> ) Terbio. 0760 ( <b>Te</b> ) Tellurio.
0370 ( <b>He</b> ) Helio.	0770 ( <b>Th</b> ) Torio. 0780 ( <b>Ti</b> ) Titanio.
0380 (Hg) Mercurio (Hydrar-	0780 ( <b>Ti</b> ) Titanio.
givum).	0790 ( <b>Tl</b> ) Tallio.
0390 ( <b>I</b> ) Iodio.	0790 ( <b>Tl</b> ) Tallio. 0800 ( <b>Tu</b> ) Tulio.
0400 ( <b>In</b> ) Indio.	0810 ( <b>Ur</b> ) Uranium.
0410 ( <b>Ir</b> ) Iridio.	0820 (Va) Vanadio.
0420 ( <b>K</b> ) Potassio (Kalium).	0830 ( <b>Vi</b> ) Victorio. 0840 ( <b>W</b> ) Tungsteno ( <i>Wolfram</i> ). 0850 ( <b>X</b> ) Xeno.
0430 ( <b>Kr</b> ) Kripto.	0840 ( <b>W</b> ) Tungsteno (Wolfram).
0440 (La) Lantanio.	0850 (X) Xeno.
0450 ( <b>Li</b> ) Litio.	0860 (Yr) 1ttrio.
0460 (Mg) Magnesio.	0870 ( <b>Yt</b> ) Ytterbio.
0470 (Mn) Manganese.	0880 ( <b>Zn</b> ) Zinco.
0480 (Mo) Molibdeno.	0890 ( <b>Zr</b> ) Zirconio,
0490 ( <b>N</b> ) Azoto (Nitrogenium).	

Quello che riguarda gli elementi in generale, e che non può essere specificamente riferito ad alcuno degli elementi noti si collocherà sotto 0100.

Le specialità che si riferiscono collettivamente agli alogeni si collocheranno nella divisione 0250 sotto Atogeni.

D

Le suddivisioni da farsi per qualsiasi elemento in ciascun numero sono le seguenti:

- (a) Quel che riguarda l'elemento in se, o è di carattere generale verrà immediatamente dopo il numero.
- (b) I sali debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione del metallo e, in generale, i composti debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione dell' elemento più caratteristico che contengono.

Il numero di registrazione dev'essere immediatamente seguito dal simbolo dell' elemento caratteristico e poi da quello dell' altro elemento o degli altri elementi. Quando si tratta di un solo composto si deve dare la sua formula dopo il numero di registrazione.

Così, dopo ciascun metallo, i suoi composti eon i seguenti elementi saranno posti nel Catalogo nell' ordine seguente: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P S, Si, prendendo questi e gli altri elementi nell' ordine, in cui s' incontrano nella tavola precedente.

(c) Quel che riguarda gli ossidi idrati, gli acidi e i sali ossigenati si collocherà sotto la rubrica ossidi; i corrispondenti composti solforati sotto la rubrica solfuri.

Così, sotto la rubica 0420 KO si collo herebbero, fra gli altri, i segnenti composti di potassio; ossidi, idrato, nitrato, nitrito, ipofosfito, fosfato, ipoclorito, ipobromito, clo ito, clorato, perclorato, bromato, iodato, solfito, solfato, silicato, manganato, permanganato, ecc.

Sotto la rubrica 0420 KS si collocherebbe qualsiasi composto, contenente zolfo, che possa considerarsi derivato per la sostituzione di uno o più atomi d'ossigeno; p. es., solfuro, solfidrati, tiocarbonati, ditiocarbonati, tritiocarbonati, tiosolfati, thionati, tioarseniti, ecc.

(d) In ogni suddivisione si porrà prima  $\alpha$ , quello che riguarda la storia o l'origine della sostanza : in segnito  $\beta$ , quello che riguarda le proprietà fisiche, poi  $\gamma$ , la sua preparazione o manifattura ; poi  $\delta$ , la sua struttura o considerazioni teoriche, poi  $\epsilon$ , le sue reazioni e l'uso, poi  $\hat{\zeta}$ , i suoi composti.

Di regola, non sarà necessario di ripetere in ciascuna di queste sottosezioni  $z - \zeta$  l'accenno alla sostanza; può bastare l'accennarla in una di queste (p.e.  $\beta$ ) e poi agguingere  $\gamma$ ,  $\delta$  ecc., se nel lavoro vi sono cose importanti che vi si riferiscano.

#### Lavori di Laboratorio.

- 0900 Generalità.
- 0910 Disegni, Forniture, Istrumenti, Apparecchi.
- 0920 Apparecchi di lezione ed esperimenti.
- 0930 Operazioni in chimica inorganica.

Quel che si riferisce a 0930 si noteria sotto le intestazioni—soluzione, solventi, cristallizzazione, distillazione, sublimazione, riduzione con l'idrogeno, ecc., ossidazione, elettrolisi, operazioni in forni—per ordine alfabetico.

## Chimica organica (del carbonio).

1000 Generalità.

Tutte le generalità si collocheranno in questa divisione sotto 1000, eccettuate quelle che si riferiscono proprio al carbonio, o a composti

commemente non considerati come derivanti da idrocarburi.

I derivati di sostituzione dei composti contenuti in ciascuna delle divisioni numerate—specialmente i derivati alegenici e simili, formati per la introduzione di radicali monoatomici, si collocheranno, per quanto è possibile, sotto i composti da cui derivano.

Quel che è posto sotto il nome di una sostanza può, se si creda necessario, essere suddiviso nel modo proposto per le sostanze

inorganiche.

Nel preparare le schede, quando il nome del composto è ambiguo o non adatto a suggerire la costituzione, dev'essere aggiunta la formula di costituzione. Ciò soprattutto per rendere più agevole il compito dell' Editore.

#### Idrocarburi.

1100 Generalità.

1110 Paraffine.

1120 Idrocarburi non saturi a catena aperta.

1130 Idrocarburi benzenoidi.

1140 - Idrocarburi benzenoidi ridotti. Idrocarburi ciclici diversi dagli idrocarburi benzenoidi (Terpeni, ecc.).

1150 Idrocarburi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni (eccettuata 1100 e 1110) sara suddivisa in gruppi isologhi, in ciascuno dei quali si collecheranno i composti nell' ordine dell' omologia.

I derivati alogenici di sostituzione e simili si metteranno sotto il

corrispondente idrecarbure.

Nel preparare le schede per i muneri 1120-1150 dev'essere data la formula empirica o se è possibile, quella strutturale dell'idrocarburo subiro dopo la lettera ed il numero di registrazi ne. Poi deve segnire il nome dell'idrocarburo e, nel caso dei prodotti di sostituzione, i simboli dei gruppi sostituenti Cl. CN, NO<sub>2</sub>, ecc.

## Alcooli ed eteri.

1200 Generalità. (Vedi anche Q 1605).

1210 Alcooli delle paraffine.

1220 Alcooli non saturi a catena aperta.

1230 Alcooli benzenoidi.

1240 Alcooli benzenoidi ridotti.

1256 - Alcooli non classificati.

Cascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa in alcooli mono-bi-e trivalenti, ecc., e egnuna di quest' altre suddivisa ancera come si è detto per gl' idrocarbari.

I derivati alogenici, e simili, degli alcooli, tioa(cooli, selenoalcooli,

ecc., vanno setto i corrispondenti alcooli.

Gli eteri vance sotto gli alcooli, da cui derivano, come pure gli eteri salini degli acidi inorganici e dell'acido cianico.

## Acidi.

1300 Generalità. (Vedi anche Q 1500—1550).

1310 Acidi delle paraffine.

1320 Acidi delle catene aperte non sature.

1330 Acidi benzenoidi.

1340 Acidi benzenoidi ridotti. Acidi ciclici diversi dai benzenoidi.

1350 Acidi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi d'ossigeno che si trova nell'acido; e un'ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi, dai quali possono riguardarsi come derivanti gli acidi per sostituzione dell'idrogeno col carboossile, SO<sub>3</sub>H, ecc.

Dalla formula empirica si dedurrà la posizione dell'acido nelle serie isologhe. Dopo il numero di registrazione si porrà la formula empirica o, se è possibile, quella di struttura.

Gli acidi solfinici e solfonici si porranno sotto la voce acidi, nelle

suddivisioni dei corrispondenti acidi carboossilici.

I derivati degli acidi si porranno, per quanto è possibile, sotto la voce acidi; come ad es. i derivati alogenici e simili, gli ossidril—ed amino acidi, gli acidi aldeidici e chetonici, gli eteri salini, i cloruri acidi, gli acidi amidati, gli ossidi, ecc.

#### Aldeidi.

1400 Generalità.

1410 Aldeidi delle paraffine.

1420 Aldeidi non sature a catena aperta.

1430 Aldeidi benzenoidi.

1440 Aldeidi benzenoidi e cicliche, diverse dalle benzenoidi.

1450 Aldeidi non classificate.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno che si trovano nell'aldeide; e un' ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi.

## Chetoni.

1500 Generalitá.

1510 Chetoni delle paraffine.

1520 Chetoni non saturi a catena aperta.

1530 Chetoni benzenoidi.

1540 Chetoni benzenoidi ridotti e chetoni ciclici divers dai benzenoidi.

1550 Chetoni non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno contenuto nel composto chetonico, e un' ulteriore divisione si farà come per gl' idrocarburi.

### Amino-composti.

1600 Generalità.

1610 Amino-paraffine.

1620 Amino-derivati degl' idrocarburi a catena aperta.

1630 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi.

1640 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi e ciclici ridotti.

1650 Amino-composti non classificati.

1660 Imidi, imido-eteri, ecc.

Ciascuna delle divisioni 1610-1640 dev'essere suddivisa in derivati monoaminici e diaminici, ecc., che si collocheranno come nell'altre serie.

. I derivati dell' idrossilammina costituiranno una sottosezione dei monoaminici ; i derivati dell' idrazina, le amidine, le amidossime una sottosezione dei diaminici, e i derivati della diazoimide  $(N_3H)$  una sottosezione dei triaminici.

Le amine secondarie e terziarie troveranno il lor posto sotto le amine primarie da cui derivano.

I derivati dell'ammonio troveranno il lor posto sotto i corrispondenti derivati aminici.

### Azocomposti.

1700 Generalità.

1710 Azocomposti (catena aperta).

1720 Azocomposti (catena chiusa). 1730 Diazocomposti (catena aperta

1730 Diazocomposti (catena aperta). 1740 Diazocomposti (catena chiusa).

1750 Azocomposti non classificati.

Gl'idrazocomposti e gli ossiazocomposti saranno collocati sotto i corrispondenti azoderivati.

Turti i composti contenenti l'azogruppo (cioè, i disazomposti, ecc.)

saranno classificati in questa sezione.

Per i composti delle divisioni 1700 e 1750 debbono essere date le formule empiriche.

## Idrati di carbonio; Glucosidi; Resine

1800 Generalità. (Vedi anche Q 1400—1440).

1810 Monosaccaridi.

1820 Disaccaridi.

1830 Trīsacearidi.

1840 Idrati di carbonio diversi dai mono-di-e trisaccaridi.

1850 Glucosidi. (Vedi anche Q 9135).

18.0 Resine. Composti neutri non classificati.

I composti appartenenti alle divisioni 1810, 1820, 1830 debbono essere suddivisi a seconda del numero di atomi di ossigeno che essi contengono e, quando si creda necessario, suddivisi ancora come nelle altre serie.

l composti appartenenti alle divisioni 1840, 1850, 1860 saranno collocati per ordine alfabetico.

#### Cicloidi misti.

Generalità. 1900

1910 Cicloidi contenenti ossigeno.

1920 Cicloidi contenenti zolfo (o Se o 1930 Cicloidi contenenti azoto (o P). Cicloidi contenenti zolfo (o Se o Te).

1940 Cicloidi contenenti più elementi oltre il carbonio.

1950Cicloidi non classificati.

I composti cicloidi, che non siano idrocarburi, formati cioè con l' interposizione di uno o più elementi polivalenti diversi dal carbonio, devono essere collocati in questo gruppo: p. es. il pirone, il tiofene, la piridina, la piperidina, i pirazoli, l'acido urico, l'acido cianurico, ecc.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa a seconda del numero di elementi polivalenti, diversi dal carbonio, contenuti nel

composto.

### Composti organometallici e simili.

Si collocano in questa sezione, in ordine alfabetico, tutti i composti dei radicali idrocarburati con elementi che non siano gli alogeni, l'ossigeno, lo zolfo, il selenio, l'azoto. Per ciascun elemento l'ordine, con cui si collocheranno, sarà quello dell' altre serie.

#### Alcaloidi.

3000 Generalità.

3010 Alcaloidi derivati dalle piante. (Vedi anche Q 9130.)

3020 Alcaloidi derivati dagli animali. (Vedi anche Q 8485.)

Si darà sotto il 3010 una lista degli alcaloidi vegetali, insieme al nome latino delle piante da cui sono stati ottenuti, disposti nell' ordine alfabetico dei nomi delle piante.

In 3010 e 3020 gli alcaloidi si disporranno per ordine aliabetico.

#### Proteidi.

4000 Generalità.

4010 Proteidi animali. (Vedi anche Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140.)

4020 Proteidi vegetali.

Si disporranno le sostanze di questi due gruppi in ordine alfabetico.

## Composti colorati.

5000 Generalità.

5010 Sostanze colorate non usate come colori.

5020Colori.

Queste divisioni saranno suddivise—5010 in idrocarburi (colorati) alcooli (colorati) chetoni (colorati), ecc. - 5020 in azocolori, in colori del trifenilmetano, in colori dell' antracene, colori di origine vegetale, colori non classificati, ecc. In ciascuna di queste suddivisioni si disporranno i soggetti per ordine alfabetico.

## 5500 Operazioni della Chimica inorganica.

Si collocheranno i soggetti di questa divisione sotto le intestazioni—soluzione, solventi, distillazione, ecc., ossidazione, nitrazione, aceti-lazione, idrolisi, ecc., ecc.

#### Chimica analitica.

6000 Generalità.

6100 Constatazione degli elementi.

6110 Constatazione dei composti.

6200 Determinazione degli elementi.

6300 Determinazione dei composti.

6400 Analisi dei gas.

6500 Analisi applicata.

Quello che è di carattere generale, che si riferisce agli apparecchi, ai metodi ecc.. sarà collocato nella divisione 6000 sotto appropriate intestazioni.

La divisione 6200 racchiuderà tutto ciò che si riferisce alla determinazione dei singoli elementi nei loro composti e nelle miscele, esclusa la determinazione del peso atomico. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi, usati come s'imboli

di registrazione.

La divisione 6500 racchinderà tutto quello che si riferisce alla determinazione dei singoli composti, p.es. alcaloidi, idrati di carbonio, ecc., includendo quella dei radicali composti, come l'acetile negli acetati, il metile negli eteri, ecc., ma escludendo i gas. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi dominanti nei composti, usati come simboli di registrazione, ossia, trattandosi di composti organici, dai simboli dei gruppi ai quali appartengono. Se si creda necessario, i metodi gravimetrici, volumetrici, elettrolitici, fisici, ecc., possono essere distinti con lettere come g, v, ecc.

La divisione 6500 comprenderà tutto quello che si riferisce all'analisi dei materiali complessi come droghe, alimenti, terre, acque e prodotti tecnici in generale, disposti sotto appropriate, significative intestazioni.

(Per l'analisi di minerali e rocce vedi anche († 32, 87).

## Chimica fisica e teorica.

7000 Generalità.

7050 Condizioni e leggi dello scambio chimico.

7100 Proprietà di massa.

7150 Proprietà meccaniche.7200 Proprietà termiche.

7250 Proprietà elettriche e magnetiche.

7300 Proprietà ottiche.

7350 Fotochimica.

In queste sezioni i soggetti debbono essere collocati sotto appropriate significative intestazioni.

La sezione 7000 comprenderà le speculazioni generali sull'energetica, sull'entropia, sulla filosofia e sella teoria della conoscenza; come pure tutti i soggetti di carattere generale come la costituzione della

materia, l'ipotesi molecolare ed atomica, la classificazione degli elementi e dei composti, la legge periodica, ecc., l'allotropia (con tutte le forme d'isomeria, redi anche G 500—540) e la struttura, le relazioni fra gas, liquidi, solidi, ecc. (Vedi anche C Fisica).

La sezione 7100 comprenderà tutto quello che si riferisce ai pesi atomici e molecolari; alle densità dei gas, dei liquidi, dei solidi (vedi anche B 0140; C 1850), ai volumi molecolari ed atomici e alla cristallo-

grafia.

La sezione 7150 comprenderà tutto quello che si riferisce al movimento, alla diffusione, alla solubilità, alla coesione, alla tensione

superficiale, alla viscosità. (Vedi anche B 2540, 3650).

La sezione 7200 comprenderà tutto quello che riguarda la combustione e la fiamma, la dissociazione, la termochimica, i punti di fusione e di ebollizione (*vedi anche* C 1810, 1840), i calori specifici e latenti (*vedi anche* C 1620, 1640, 1820), e le operazioni nel forno elettrico.

La sezione 7250 comprenderà tutto quello che si riferisce alla elettrolisi e che non trovi il suo posto nella rubrica analisi. (Vedi anche C 6200—6250 e (magnetismo) C 6650).

## Chimica fisiologica.

8000 Generalità. (Vedi anche Q 1010-1085).

8010 Enzimi. (Vedi anche Q 1200—1240, 8335, 9160).

8020 Fermentazione. (Vedi anche L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Metabolismo vegetale.

8040 Metabolismo animale. (Vedi anche Q 7900).

8050 Cambiamenti patologici—immunità.

Sotto questa intestazione ci si limiterà a collocare le notizie del lavoro propriamente chimico eseguito sui soggetti schedati.

## INDICE

#### PER LA

# (D) CHIMICA.

Acelliazione		5500	Argento			0110
Acidi, eloruri, r. Acidi.			Argo			0130
Acidi benzenoidi		1330	Arsenico			0140
eicliei		1340	Atomica, Teoria			7000
— delte paraffine		1310	Atomici, Pesi			7100
- inorganici ossigenati,	r. loro		Volumi			7100
elemento caratteristico.			Azocomposti			1700
— non classificati		1350	— a catena aperta			1710
— non saturi	••	1320	a catena chiusa			1720
organici	• • •	1300	non classificati	• •		1750
Acqua, Analisi dell'		6500	Azoto			0490
Alealoidi	•••	3000	Bario		• • •	0170
Alcooli	•••	1200	Benzenoidi, Aleooli		• • •	1230
1 11	•••	1230	— Aldeidi	••	• • •	1430
* 1 *	••	1240	- Amine		• •	1630
3 13 09		1210	Cl			1530
1 .0	• •	1450	— Unctoni — Idrocarburi	• •	• •	1130
	• •	1220	73 '71'	• •	• •	0180
non saturi	• •	1400	Th:1.11 0	• •	• •	0030
Aldeidi	• •			• •	• •	0010
— benzenoidi	• •	1430	Biografia	• •	• •	0190
cicliche	• •	1440	Bismuto	• •	• •	
— delle paraffine	• •	1410	Boro	• •	• •	0160
non classificate	• •	1450	Bromati, v. il metallo.			2000
- non sature	• •	1420	Bromo	• •	• •	0200
Aldeidici, Acidi, v. Acidi.			Cadmio	• •	• •	0230
Alimenti, Analisi di	• •	6500	Calcio	• •	• •	0220
Allotropia	• •	7000	Carbonie	• •	• •	0210
Alogeni	• •	0250	— Idrati di	• •	• •	1800
Alluminio	• •	0120	Cerio			0240
$\mathbf{A}$ midi di acidi, $r$ . $\mathbf{A}$ cidi.			Cesio	• •	• •	0280
Amidine, r. Amine.			Chetoni			1500
Amidossime, v. Amine.			benzenoidi			1530
Amine		1600	—— cicliei			15 t0
— benzenoidi		1630	—— delle paratline			1510
— cicliche		1640	derivati degl'	Idrocar	buri	
- non classificate		1650	non saturi			1520
- non sature		1620	non classificati			1550
sature		1610	Chetonici, Acidi, r. A	cidi.		
Analitica, Chimica		C000	Cicliche, Amine			1640
Anilina, Colori		5020	Ciclici, Alcooli			1240
Antimonio		0680	Chetoni			1540
Apparecchi		0910	Idrocarburi			1140
Applicazioni		0060	Cicloidi misti			1900
Approssimata, Analisi		6300	Classificazione chimica			7000
and the continuous armanes.	••				0,	'

	Idrocarburi		1100
	— benzenoidi		1130
0250	ciclici		1140
	—— non classificati		1150
	— non saturi		1120
7150	saturi		1110
0060	Idrogeno		0360
500)	Idrolisi		5500
5020	Imidi		1660
7200	Imido-eteri		1660
0020	Immunità		8050
7000	Indio		0400
, 5500	Ipobromiti, v. il metallo.		
7100	Ipocloriti, $\dot{v}$ , il metallo.		
			0410
,	Isomeria		7000
1730	Isonitroso-composti z Amir	ne · ·	,000
	Istituti		0060
1710	Reseaseti d'		0020
0590	Ealinn		0420
	Kanum		0430
1190	Kripto	• •	
0040	Laboratorio, Forniture di	• •	0910
0040			0900
7200	Lantanio	• •	0440
, 5500	Latente, Calore		7200
, 5500	Letture		0040
0030	Lezione, Apparecchi di		0920
7200	Esperimenti (ti		0920
0100	Litio		0450
7250	Magnesio		0460
	Magnetiche, Proprietà		7250
. 7250	Manganati v il metallo.		
8010	Manganese		0470
0300	Manuali		0030
	Mercurio		0380
	Metabolismo animale		8040
8020			8030
0320	Molacolari Pesi	• • •	7100
7200	Volumi	• •	7100
0000	Mulibdono	• • •	0180
7000	Notification,	• •	0500
2000	Natrum	• •	0530
0000	Neo		0520
0310	Neodimio		0540
9900	Nickei	• •	
0 * **0	Niobium	• •	0510
	Nitrati, v. il metallo.		==
	ATTITAZIONE	• •	<b>55</b> 00
	Nitriti, v. il metallo.		0.40
	Nitrogenium		0490
0330	Nomenclatura		0070
6400	Non sature, Aldeidi		1420
0350	Amine	• •	1620
1810	Non saturi, Alcooli		1220
1850	—— Chetoni		1520
0370	—— Idrocarburi		1120
0380	Organica, Chimica		1000
1800	Organometallici, Composti		2000
	Oro		0150
	Osmio		0560
	Ossiazocomposti, r. Azocom	posti.	
	<u>.</u> ,		
	0060 5000 5020 7000 0020 7000 0270 7100 01740 0520 7150 040 7200 0550 060 0725	1700	O250

Ossidazione	0930.	5500	Solfati, v. il metallo.			
Ossidi, r. l' altro elemento			Solfidrati, $r$ , il metallo.			
Ossidi di radicali acidi, r. Acidi.			$\neg$ olfiti, $v$ . il metallo.			
Ossidril acidi, v. Acidi.			Solfonici, Acidi, v. Acid	di.		
Os-igeno		0550	Solfuri, r. il metallo.			
Ossimidoromposti, r. Amir			Solubilità			7150
Ottiche, Proprietà		7300	Soluzione		6930,	5500
Palladio		0590	Solventi		0930,	<b>5</b> 500
Paraifine		1110	Specifico, Calore		′	7200
Patologica, Chimica		8050	Stagno			0720
Pedagogia		0050	Stibium			0680
Perelorati, v. il metallo.			Storia	٠.		0010
Periodica, Legge		7000	Stronzio Sublimazione			0730
Periodici		0020	Sublimazione		0930,	5500
Permanganati, r. il metall	0.		Sucro-i			1820
Pioinbo		$05^{\circ}0$	Superficiale, Tensione			7150
Piperidina		1920	Tallio			0790
Pirazoli		1930	Tantalio			0740
Pirid na Platino		1920	Tavole Tellurio			0030
		0610	Tellurio			0760
Potassio		0420	Terbio Termochimica			0750
Praseodimo		0600	Termochimica			7200
Proteidi		4000	Terpeni			1140
Qualitativa, Analisi		6100	Tiocarbonati, v. il meta			
Quantitativa, Analisi		6200	Tiofene			1920
Radio		0620	Tionati, $c$ . il metallo.			
Rame		0290	Tiosolfati, v. il metalle			
Resine		1800	Titanio			0750
Riduzione	0930,	, 5500	Torio			0770
Rodio Rubidio		0640	Trattati generali			0030
Rubidio		0630	Tulio			0500
Rutenio		0650	Tungsteno		• •	0840
Sali, $v$ . il metallo.			Cranium		• •	0510
Sali etereali, $v.~{ m Acidi.}$			Vanadio			0820
Samario		0670	Vegetali, Alkaloidi			3010
Sature, Amine		1610	Vietorium	• •	• •	0530
Saturi, Alcooli		1210	Viscosità	• •	• •	7150
		1410	Wolfram	• •	• •	0540
Chetoni		1510	Xeno		• •	0550
—— Idrocarburi		1110	Ytterbio		• •	0570
Scandio		0690	Yttrio	• •	• •	0860
Selenio	٠.	0700	Zineo	. •	• •	08:0
Silicati, r. il metallo.			Zirconio	• •	• •	0890
Silicio		6710	Zolfo	10	• •	0660
Società, Resoconti di		0020	Zuccheri		• •	1800

## AUTHOR CATALOGUE.

References to previous volumes will be made thus: [v. D.2, 1, No.—] which means Volume for Chemistry, Second Annual Issue, pt. 1. The number refers to the serial numbers in Author Catalogue.

#### Abati, Gino v. Piutti, Arnaldo.

Abderhalden, Emil. Abbau und Aufbau der Eiweisskörper im tierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (17–52). [8040]. 26191

und Barker, Lewellys F. Der Nachweis von Aminosäuren im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (524-527). [6150].

Bergell, Peter und Dörpinghaus, Theodor. Die "Kohlehydratgruppe" des Serumglobulins, des Serumalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (530-534). [4010]. 26193

und Herrick, J. B. Beitrag zur Kenntnis der Zusammensetzung des Conglutins aus Samen von Lupinus. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (479-485). [4020].

und Le Count, E. R. Die Monoaminosäuren des Keratius aus Gänsefedern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (40-46). [1300-4010].

und Preg1, Fritz. Ueber einen im normalen menschlichen Harn vorkommenden, schwer dialysierbaren Eiweissabkömmling. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (19-23). [4010].

— Die Monoaminosäuren des kristallisierten Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (24–30). [1300–4010]. 26197 (p–9724) Abderhalden, Emil und Reinbold, Béla. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Sonnenblumensamen und dessen Verhalten gegen Pankreassaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (284-293). [4020]. 26198

Der Abbau des Edestins aus Baumwollsamen durch Pankreassaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (159–175). [4020].

und Rona, Peter. Fütterungsversuche mit durch Pankreatin, durch Pepsinsalzsäure plus Pankreatin und durch Säure hydrolisiertem Casein. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (528–539). [8040].

der Abbauprodukte des Caseins im tierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (198-205). [8040]. 26201

des "Eiweiss" von Aspergillus niger bei verschiedener Stickstoffquelle. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (179–186). [4020] 26202

und Rostoski, Otto. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Baumwollsamen und dessen Verhalten gegen Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (265–275). [4020].

Beitrag zur Kenntnis des Bence-Jones'schen Eiweisskörpers. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (125–135). [4010]. 26204

Beziehungen der Wertigkeitsstufen des

fosfat. [On the analysis of phosphoric

acid, soluble in water and citrate, in

Abderhalden, Emil und Samuely,

tigkeit-stufen und ihrer Oxydations-

gleichgewichte.H. Über die gegenseitigen

Franz. Die Zusammensetzung des Thalliums und die Oxydationskraft des "Gliadins "des Weizenmehles. Hoppe-Sauerstoffs. Nach der Diss. von James Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, Frederick Spencer für die Zs. anorg. **44**, 1905, (276–283). [4020 6500]. Chem. bearb. Zs. anorg. Chem., Ham-26205 burg, 44, 1905, (379-407). [7000 7050 Das Verhalten 7250 0790 0550]. 26216 von Cy-tin, Dialanyleystin und Dileucyleystin Abegg, R[ichard]. Untersuchungen im Organismus des Hundes. Hoppeüber die Elektroaffinität der Anionen I. Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, Das Oxalat-Ton, Nach der Breslauer **46**, 1905, 187–192). [8040]. 26206Diss. von Hans Schäfer für die Zs. anorg. —— und **Teruuchi**, Yutaka. Die Chem. bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (293-323). [7250-1310]. Zusammensetzung von aus Kiefernsamen dargestelltem Eiweiss. Hoppe-Seylers 26217 Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905. Dr. phil. Guido Bodlän-473-178). [4020]. der †. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (1). [0010]. 26218 — und Wells, II. Gideon. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Zwei historische Notizen. Zur Geschichte des Massenwirkungs-Pferdehaaren. Hoppe-Seylers Zs. phygesetzes. 2. Zur Geschichte der specisiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (31-39. [1300 4010]. 26208 fischen Wärmen einatomiger Gase]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (2-3). — r. Fischer, Emil. [7050 0010]. 26219 Abegg, Fritz v. Küster, F[r.] W. Temperatureinfluss Der auf die Entwicklungsgeschwindigkeit Abegg, R[ichard]. Ueber die 8. animalischen Lebens. Zs. Elektroch., Gruppe des periodischen Systems. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 190**5**, Halle, 11, 1905, (528-529). [7050]. 5622026209 (1386-1388), [7090].- und Hinrichsen, F. W. Zur periodischen Anord-Chem., Zum Valenzbegriff. Zs. anorg. nung der Elemente. Berlin, Ber. D. [7000]. Hamburg, 43, 1905, (122-124). cliem. Ges., 38, 1905, (2330-2334). 26221[7000]. 26210und Pick, H. Ueber Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits - Zur Theorie der Grignardschen Reactionen. Berlin, Ber. D. durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2571-2574). chem. Ges., 38, 1905, (4112-4116). [5500 26222 [0110 7150]. —— Apparat zur Messung und - und Spencer, J. F. Zur Kenntnis der Thalliumoxalate. anorg. Chem., Hamburg, 46, Demonstration von Jonenbeweglich-Zs. keiten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., -1905.**7.** 1905, (25–27). [7250]. 26212 26223 (406-414). [1310 7000]. — Ueber die Konstitution der Abel, Emil. Hypochlorite und elek-Bichromate. Jahrb. Phot., Halle, 19, trische Bleiche. Theoretischer Teil. 1905, (108-112), [0270 7000], 26213 Theorie der elektrochemischen Darstellung von Bleichlauge. (Monographien — Die Tendenz des Überganüber angewandte Elektrochemie. Bd ges von Thalli- in Thallosalze und das Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (V Oxydationspotential des Sauerstoffs. + 111). 25 cm. 4.50 M. [0250 7250]. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76 (1904), 11, 1, 1905, (104 105), [[0790] 7050 Abel, Gustav. Chemie in Küche und 7250]. 26214 Hans. (Aus Natur und Geisteswelt, Bd Einige Bemerkungen zur 76). Leipzig (B. G. Teubner), 1905, Valenztheorie. Zs. anorg, Chem., Ham-(V1 + 162, mit 1 Taf). 19 cm. 1.25 M. burg, 43, 1905, (116-121). [7000]. [0030]. 26225 26215 Abenius, Wilhelm. Om bestämning af Beiträge zur Kenntnis der vatten- och citratlöslig fosforsyra i super-Elektroaffinitätsunterschiede der Werhyper-phosphates]. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (189–191); **17**, 1905, (6–9). [6500]. 26226

**Abraham**, Karl. Biologische Zuckerverluste. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (707, 780-781). [6500]. 26227

Das Prinzip der Schraubenwirbelströmung in Anwendung auf ununterbrochene Vorgänge. [In: 5. Lutern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (226–239). [0930 6500].

Acéna, R. de la. Recherches sur l'action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Obtention de quelques nouveaux dérivés halogénés de la triacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (867-868). [1210]. 26229

**Ach,** Benno. Zur Kenntnis des Xanthins und Guanins. Diss. Würzburg (Druck v. C. T. Becker), 1904, (V + 50). 22 em. [1930]. 26230

Ackermann, D. Zur Chemie der Vogelblutkerne. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (299-304). [6500]. 26231

Ackermann, Edwin. Refraktometrische Schnellmethode der Bieranalyse mittels der "Ackermannschen Rechenscheibe". Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (33-37). [6500]. 26232

Ueber refraktometrische Bieranalyse. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (441-442). [6500].

Rechenapparat zur Bestimmung des Extrakt- und Alkoholgehaltes im Bier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (92-94). [0910]. 26234

— Méthode réfractométrique rapide d'analyse de la bière à l'aide d'un calculateur automatique. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (171-179), [6500].

et **Spindler**, O. von. Sur la détermination de l'extrait de la bière. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (338–342, 385–390). [6500]. 26236

und Steinmann, A. Bestimmung des Alkoholgehalts im Biere mittels des Zeissschen Eintauchrefraktometers. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (259–260). [6500]. 26237 (p. 9724)

Ackroyd, William. On the luminiferous ether as an element. Chem. News, London, 91, 1905, (16). [7000]. 26238

On the bearing of the colour phenomena presented by radium compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (524-525). [0620]. 26239

Adametz, L. und Chrząszcz, T. Ueber die Bildung flüchtiger Alcaloide in sterilisierter Magermilch durch Bacillus nobilis und das Vorkommen ebensolcher Verbindungen im Emmentalerkäse. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1005, (78–80. [3020].

Adams, E. P. On the absence of helium from carnotite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), 19, 1905, (321-322). [0620-0370]. 26241

Adency, W. E. Unrecognised factors in the transmission of gases through water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (360-369). [7150]. 26242

Adler, Oskar v. Adler, Rudolf.

Adler, Rudolf und Adler, Oskar. Ueber einige Reaktionen der Kohlehydrate. 1. Mitt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 106, 1905, (323–328). [1800 6150].

--- Die Fällbarkeit des Fruchtzuckers durch Bleiessig im Harn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1164-1165). [6300]. 26244

—— Ueber eine Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorcin. (Erwiderung an H. Rosin). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (567). [6500]. 26245

Adorján, Josef. Die Stickstoffaufnahme des Weizenkornes. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (281–289). [8030].

Affelder, O. I. v. Walters, H. E.

[Agĕjeva, М.] Агѣева, М. Обратимый изомерный процессъ совернающися между β-фенилирониленомъ и симь метилфенилогиленомъ при нагръваній съ безводной щелочью. [Un procès isomérique reversible entre le β-phénylpropylène et le méthylphényléthylène sym., ayant lieu en chauffant avec l'alcali déhydraté]. St. Peterburg, Žurn, russ. liz.-chim. Obšč., 37, 1905, (662–668). [1130].

Agostini (D'), L. r. Carrara, Giacomo.

Ahlers, Wilh. Ueber Acetyl-hydrocotarninessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2873-2877). [1910 3010]. 26248

Ahlsell, R. Om selasbelysning. [On Selas light]. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (148-153, with pl.). [0910 7200]. 26219

Ahrens, Felix B. Ueber γ-Methylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (155-159). [1930]. 20250

Zur Verwertung der Sulfitzellstoff-Ablaugen. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (40-41). [6500]. 26252

Neue Bestandteile des Stein-Kohlenteers. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76** (1904), II, 1, 1905, (137-138). [6500]. 26253

Einführung in die praktische Chemie. Unorganischer Teil. Organischer Teil. Stuttgart (E. H. Moritz), [1905], (160, 144), 18 cm. Geb. 2 M. [0030-0100-1000]. 26254

Lehrbuch der chemischen Technologie der landwirtschaftlichen Gewerbe. Die Grundzüge der Fabrikation von Zucker, Stärke, Alkohol, Bier und Essig für Studierende der Universitäten . . . sowie zum Selbsunterricht. Berlin P. Parey), 1905, (VI+356). 23 em. Geb. 9 M. [0030]. 26255

md Stapler, Adolf. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber 1. chem. Ges., 38, 1905, (1296-1298); (2 Mitt.) l.c., (3259-3267). [5500 1100 2000].

Ahrle, H. v. Kolb, A[dalbert].

Aichel, Oswald. Die Reduktion von Metalloxyden mit Hilfe von Cerimetallen. Diss. k. Techn. Hochschule. München (Druck v. Kastner and Callwey). 1904, (11). 22 cm. [6930]. 26257

Aisinman, S. Kontinuierliche Destillation in der Erdöl-Industrie. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (516–527). [1100–5500]. 26258

**Aitken, John.** Evaporation of musk and other odorous substances. Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (891–902). [7150]. 26259

Alber, E. Ueber 7-Amidochinaldin, (7-Amino-2-Methylchinolin)



J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (39-54). [1530 1930]. 26260

Alberda van Ekenstein, W[illem] et Blanksma, J[an] J[ohannes]. Sur quelques hydrazones dérivées des nitrophénylhydrazines para, méta et ortho. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (33–39). [1630 6300 1810 1820].

Albert, Kurt. Ueber das Siliciumchloroform. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (77). 22 cm. [0710]. 26262

v. Ruff, Otto.

Albert, R[obert] r. Malkomesius, Ph.

Albert-Lévy et Pécoul, A. Dosage de l'oxyde de carbone dans les atmosphères confinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (98-99). [6300]. 26263

Alblas-Sorber, A. C. Oleum Ricini in hare verhouding tegenover Balsamum Peruvianum. [Oleum Ricini in seinem Verhältnis zu Balsamum Peruvianum]. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (941-948). [6500].

Albrecht, A. Die Ursachen der vorzeitigen Zerstörung nasser Gasmesser und deren Verhütung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (101–105). [0910].

Albrecht, H. Ueber einige Derivate des Monobromphenylchlorphosphins, die bei dessen Darstellung entstehenden Nebenprodukte und deren Derivate. Diss. Rostock (Druck v. Hinstorff), 1902, (48), 21 cm. [2000]. 26266

Albu, A[lbert] v. Simon, Osear.

Aleksandrov, A. v. Rudakov, F.

Aleksandrova, V. v. Čelincev, V. V.

[Aleksějev, D. V.] Алексѣевъ, Д. В. Радіоактивность и всемірное тяготѣніе. [Radioactivité et gravitation]. St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obšč., **36**, 1901, (proe.-verb. 766–767). [0620–7100].

Aletter, Fr. Die Jonenkonzentrationen ternärer Elektrolyte. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1904, (62). 21 cm. [7250]. 26268

Alexander, A. D. v. Bairstow, Leonard

Alexander, D. Basil W. Methods of asphalt analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (699-704). [6500].

Alexander, Hans. Fortschritte auf dem Gebiete der Gasometrie bezw. Gasmessung und Gasanalyse. Chem. Ztg., Cöthen, 29, 1905, (817-820). 26270

Alexander, Paul. Die Nitrosite des Kautschuks und deren Verwendung für die Analyse von Roh-Kautschuken und Kautschukproducten. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (181-184); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (164-168); Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (373-376). [1860-6500]. 26271

Schwefelbestimmungen in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (729-730). [6500]. 26272

Methode zur direkten Bestimmung von Kautschuk in Kautschukwaren und Roh-Kautschuk. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (787-791). [6500]. 20273

"Rechenfehler" bei Gummianalysen. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (\$32). [6500]. 26274

——— Sauerstoffhaltige Kautschukarten. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (867–869). [1860-6500]. 26275

W. Esch. [Betr. Kautschukanalyse]. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (1042–1045). [6500]. 26276

Dr. Carl Otto Weber über seine Dinitromethode. [Kautschukanalyse]. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (418-419). [1860 6500]. 26277

Alexandroff, D. Über den Nachweis der α-Pyrrolidincarbonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (17-18). [1930 6150].

Alexi, Carl. Ueber die Bestimmung von Selen und Tellur und die Untersuchung von selen- und tellurhaltigem Handelskupfer. Diss. Berlin (Druck v. G. Möhl), 1905, (47). 22 cm. [6200 6500]. 26279 Alippi, T. e Comanducci, Ezio. La liquefazione dell'aria e dei gas. Torino (Bocca), 1903, (VIII, 214), 20 cm. L. 3. [0030]. 26280

Alix, Just et Bay, Isidore. Sur une cause fréquente d'erreurs dans l'analyse centésimale des houilles. Paris, C'-R. Acad. sci., 139, 1904, (215-216). [6500]. 26281

v. Bay, Isidore.

Allan, F.M. Proposal to form in Australasia a branch of the British Chemical Society. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (162–163). [0020]. 26282

Allemann, Otto. Cher Permanganmolybdate. Bern. Phil. Diss. 1903– 1904. Bern, 1904, (32). 8°. [0470]. 26283

v. Friedheim, C.

Allen, E[ugene] T[homas] v. Day, Arthur L.

---- v. Hillebrand, W[illiam] F[rancis].

Allen, H. S. v. Blythswood, Lord.

Allihn, F. Vereinfachter Bunsenbrenner mit Siebaufsatz. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34-35). [0910]

Allner, W. Zur Kenntnis der Bunsenflamne. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1035–1041, 1057–1066, 1081–1086, 1107–1112); Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1905, (96). 24 cm. [7050—7200]. 26285

Aloy, J. v. Frébault, A.

Alpers, K. Der gegenwärtige Stand der Digitalisforschung. Pharm. Ztg. Berlin, **79**, 1904, (703-705, 726). [6500]. 26286

— Ueber Silberweissverbindungen. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (915–916). [4000—2000]. 26287

——— Dichtung von Exsikkatoren. Pharm. Ztg, Berlin, **49,** 1904, (916). [0910]. 26288

Ueber den Nachweis von Fluor in Nahrungs- und Genussmitteln besonders im Wein und Bier. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (967). [6100].

Alt, II. Ueber die Vordampfungswärme des flüssigen Sauerstoffs und flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (346-349). [0490 0550 7200].

Altàn, Anton. Contributions à l'étude de quelques extraits narcotiques. Rapport présenté au Président de la Commission internationale élue au sein du 8° Congrès de Pharmacie à Bruxelles, chargée d'élaborer un projet de pharmacopée internationale. J. Pharm., Strassburg. 28, 1901, (1-14, 44-47, 85-88). [6560].

Causes des erreurs du procédé Kerner-Weller appliqué à la recherche des bases isomères dans le sulfate de quinine officinal. [In: 5] Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag , 1904, -65– 73). [6500].

Altenburg, Johannes v. Wallach, O[tto].

Altieri, Gaetano v. Bakunin, Marussia.

Alvarez, Eugenio Piñerúa v. Piñerúa y Alvarez, Eugenio.

Alvisi, U. Les poudres noires au perchlorate d'ammonium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin D. Verlag, 1904, (467-474). [7200-0250-0490]. 26293

Alway, Frederick J. The preparation of aromatic nitroso compounds. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Weslevan University, 7. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (385-302). [1330-1720].

and Bonner, Walter D. The nitrosocinnamic acids and esters. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, 8. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (392–398). [13301, 26295]

and Gortner, Ross A. The molecular weights of the yellow nitroso compounds. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Weslevan University, 10. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 4904, 100-403). [5010-7100-1330]. 26297

— Ueber zwei aromatische Nitrosoverbindungen. [m-Dinitrosobenzol, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(NO)<sub>2</sub>. — m-Nitronitroso-benzol, NO<sub>1</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>NO<sub>1</sub>] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, [1899-1901). [1130]. 26298

Alway, Frederick J. and Pinckney, Reuben M. On certain nitrogen compounds. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, 9. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (308-400), [1330 1700 1720].

Amann, Max. Zur Frage der Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Ein Beitrag zur Frage der Existenz stereoisomerer Anilverbindungen. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. H. Kutzner), 1903, (43), 23 cm. [1630–1930–7000]. 26300

Amberg, Richard. Ueber chemische Eigenschaften und das Verbindungsgewicht des Palladiums. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (235-308). [0590-7100]. 26301

Versuche zur Parstellung von Ferrosilizium aus Pyrit und Sand. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, 394-396. [0320]. 26302

Zur Theorie der Metallabscheidung aus stark bewegten Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (853-855). [6000-7250]. 26303

Amberger, Conrad. Ueber kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen Druck v. E. Th. Jacob , 1904, (74, mit 1 Taf.). 22 cm. [0010 7100 0100]. 26304

—— - v. Paal, C[arl].

Amberger, Karl. Synthetische Versuche zur Darstellung der Diamidostilbendicarbonsäuren. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (34), 21 cm. [1330].

Ambronn, Hermann]. Ueber pleochroitische Silberkristalle und die Färbung mit Metallen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (319-355). [0110].

Ambrosius. Die Entstehung des elektrischen Stromes in den Primärelementen. Arch. Post, Berlin, **32**, 1904, 463–470, 511–519). [7250].

Die Samuler und ihre Verwendung in der Reichs-Telegraphenverwaltung. Arch. Post. Berlin, 32, 1994, 591-606, 669-680, 702-712). [7250].

Amenomija, T. Zur Kenntniss des Terpinen-nitrosits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2020-2021). [1140].

Zur Constitution des Terpinens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2730-2732). [1140]. 26310

Ammann, L. v. Lindet.

Ampola, Gaspare e Ulpiani, Celso. La denitrificazione nel suolo agrario; Seconda comunicazione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2a, 1903, (125– 129). [8020]. 26311

Ancel, L. Communication sur les variations de résistance électrique sous l'influence de la lumière des corps autres que le sélénium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. B. 4.]. Berlin (D. Verlag), 1904, (559–561). [7250].

Andersen, A. C. r. Sörensen, S.P.L.

Anderson, William Carrick. The formation of magnesia from magnesium carbonate by heat, and the effect of temperature on the properties of the product. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (257-265); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (II). [0460].

Andés, L[ouis] E[dgar]. Welchen Einfluss haben Kältegrade auf Leiuöl? Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (79). [1300]. 26314

- Prüfung harz- und ölsaurer Verbindungen für Herstellung von Leinölfirnissen und flüssigen Trockenmitteln. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. **12**, 1905, (261–262). [6500]. 26315

Die Harzprodukte. Gewinnung und Verarbeitung der Rohterpentine zu Terpentinöl und Kolophonium, dessen Verarbeitung zu Harzölen, Schmieren usw. und Herstellung der verschiedensten Produkte, insbesondere der Hartharze, harzsauren Metalloxyde usw. www. Wien (Hartleben), 1905, [recte 1904,] (XVI + 416). 19 cm. [6500].

Andiran, L. de. Notice sur l' "isohématéine," matière colorante brune dérivant du bois de campêche et d'un usage récent en impression. Mülhauseu, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (385-388). [5020].

André, G. Développement de la matière organique chez les graines

pendant leur maturation. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (805–807). [8030]. 26318

André, G. Sur les transformations des matières azotées chez les graines en voie de maturation. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1417-1419). [8030]. 26319

Sur les variations simultanées des acides organiques chez quelques plantes grasses. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, I905, (1708–1711). [8030].

André, J. B. Commission pour la préparation d'un code international des procédés d'analyse des denrées alimentaires. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1006–1007). [6500].

Andreae, Edward P. Ueber Chitonsäure und Chitarsäure und über die Einwirkung von Diäthylmalomylchlorid auf einige Diamine, Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (35). 22 cm. [1359–1910–1310–1600–1930]. 26322

Andrew, George William v. Bone, William Arthur.

Andrews, Albert Edward v. Dunstan, Wyndham Rowland.

Andrews, Launcelot W. Use of the chromates of barium and of silver in the determination of sulphates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (476-480). [6300].

Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (478). [6300].

Andrlik, K. Chemisch - technische Studie der Diffusion im Grossbetriebe. [Zuckerfabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (410-432). [6500].

Chemisch - technische Studie der Saturation im Grossbetriebe. [Zuckerfabrikation]. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 13d 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (432–419). [6500].

—— Darstellung der Glutaminsäure aus den Melasse-Abfall-Laugen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (450–452). [1310].

— Ueber das optische Drehungsvermögen der Glutaminsäure. [In: Intern. Kongress für angew. Chemie.
 Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (452-462). [1310 7300]. 26328

Andriik, K. und Staněk, V. Bewegung des Schwefels in einer Melasse-Brennerei. [Schwefelgehalt der Melasse, Schlempe und Schlempekohle.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin D. Verlag), 1904, (462–466). [6500].

Androwsky, C. As chenbestimmung in Kohle und Koks. Kohle u. Erz, Katłowitz, **2**, 1905, 1179–180). [65007. 20330

Angeli, Angelo e Angelico, Francesco. Sopra i nitropirroli. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5a), **12**, 1° semetre, 1903, (344-348). [1930]. 26331

— Sopra alcune reazioni del nitrossile. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (239-244). [1600]. 20332

e Calvello, Enrico. Sopra alcuni derivati del pirrolo. [v. D 3. no. 11742.] Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (270-272). [1930]. 26334

e Castellana, Vincenzo.

Sopra alcuni derivati della canfora.

Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>),

12, 1° semestre, 1903, (428-434). [1110

1540 1640].

Angelico, Francesco r. Angeli, Angelo.

Angelucci, O. Beitrag zur Constitution der  $N_2O_2$  Gruppe der von den Oximen abgeleiteten Pernitrosoverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, 172–182). [1600-7000]. 26337

Angenot, Henri. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens in Erzen und Legierungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1274-1276). [6200].

Ångman, Arthur. Rhizoma Polystieliä dilatati. Farmakokemisk undersökning. [Rhizoma Polystielii dilatati. Pharmacochemical investigation.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (33-40). [6500]. 26339

Angman, Arthur. Rhizoma Polystichi spinulosi. Farmakokemisk undersökning. [Rhizoma Polystichi spinulosi. Pharma cochemical investigation.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (117–120). [6500].

Rhizoma Polystichi Filicis maris. Farmakokemisk undersökning. Rhizoma Polystichi Filicis maris. Pharmacochemical investigation]. Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904. (165–169). [6500].

 Ängström,
 Knut.
 Beiträge der Marmeabgabe des Radiums.
 zur Menthis der Marmeabgabe des Radiums.
 2. Mitt. (Uebers.).
 Physik.
 Zs., Leipzig, 6, 1905, (685-688).
 [0620 26342

Ankersmit, J. S. v. Ullmann, F.

Anneler, E. v. Treadwell, F[red.] P.

Anschütz, R[ichard]. Ueber den einfachen Itaconsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (690-693). [1320 7100]. 26343

und Bertram, W. Ueber die Acetylgährungsmilchsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3971–3974). Berichtigung. Ebenda. **38**, 1905, (719). [1310].

Ueber die Anilide und Phenetidide der Acetylglykolsäure und der Acetylsalicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. des., **37**, 1904, (3975–3977). Berichtigung. Ebenda, **38**, 1905, (719). [1310—1330].

v. Richter, V. von.

 Anselmino, O.
 Isomere Schiff'sche

 Basen.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3989-3997).
 [1630 7000].

 26346
 26346

Ueber den Nikotingehalt des fermentierten Tabaks. Berlin, Ber.
 D. pharm. Ges., 14, 1904, (139-142).
 [6500 3010].

Anton, Alfred. Beiträge zur Kenntnis der Eisenkohlenstoffverbindungen und der Konstitution des Kohlenstoffeisens. Diss. königl. techn. Hochschule, Berlin. Darmstadt (Druck v. G. Otto), 1905, (57). 23 cm. [0320 7000]. 26349

Antoni, Wilhelm r. Buchner, Eduard.

[Antonov, Georgij Nikolajevič]. Антоновъ Г. Н. Объ электролизъ уксуснокалієвой соли въ уксусной кислотъ. [Electrolyse d'acétate de potassium dans l'acide acétique]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 5-6). [1310–7250].

Antony, Ubaldo. Sulla formazione dell'acido ditionico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, 450-454). [0660]. 26351

--- v. Tassinari, Paolo.

[Арагіл.] Апаринъ. Изслѣдованіе жирнаво масла ягодъ земляники. [Recherches sur la nature de l'huile grasse des fraises]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (581-596). [6500].

Apitzsch, A. Ueber die Einwirkung von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888–2899). [1500 1920]. 20353

Appelius, W[illv]. Über Fortschritte auf dem Gebiete der Lederindustrie und Extraktfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (161–164). [6500].

Bestimmung des Chromoxyds in Chromledern und Trennung des Chromoxyds von des Tonerde bei Gegenwart von Tonerdesalzen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 28-30). [6300].

r. Paessler, Johannes.

**Appell**, P. L'enseignement supérieur des sciences. Rev. gén. sci., Paris, 1904, **15**, (287-290). [0050]. 26356

Arbusoff v. Arbuzov.

[Arbuzov, A. E.] Арбузовъ, А. Е. Полученіе вопровъ фосформетой кислоты дѣмствіемъ треххлормство фосфора на алкоголяты спиртовъ. [Formation des éthers de l'acide phosphoreux par l'action du trichlorure de phosphore sur les alcoolates]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb.773-776). [1200 1210].

——— О строенін фосфористой кислоты и ся производныхъ. Экспериментальное изслъдованіе. [Sur

la constitution de l'acide phosphorique et de ses dérivés. Recherche expérimentale]. St. Peterburg, 1905, (VIII+ 151). 25 cm. '0570 7000]. 26358

Arbuzov, A. E. Zur Kenntnis der Phosphorigsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1171–1173). [2000].

26359
Archbutt, L. The determination of oxygen in copper. London, Anal., 30, 1905, (385-394, with pl.). [6500]

Archibald, E. H. r. Steele, B. D.

Arcichovskij, V. Ueber das Zoopurpurin, ein neues Pigment der Protozoa (Blepharisma lateritium [Ehrb.]). Arch. Protistenkunde, Jena, 6, 1905, (227-229). [5010].

Ardelt, Erich. Ueber die Diffusion der Luft und ihrer Hauptbestandteile, des Sauerstoffs und Stickstoffs, durch Wasser und Salzlösungen. Diss. Münster i. W. (Druck v. Theissing), 1904, (47, mit 1 Taf.). 22 cm. [7150].

Ardern, Edward v. Fowler, Gilbert John.

Arendt, Rud. Anorganische Chemie in Grundzügen. Methodisch bearb. Mit einer systematischen Uebersicht der wichtigsten Mineralien und Gesteine. 3. Aufl. Bearb. von L. Doermer. Hamburg (L. Voss), 1904, (VIII+364, mit 1 Taf.). 3 M. [0030 0010]. 26363

Grundzüge der Chemie und Mineralogie. Methodisch bearb. 9. Aufl. Bearb. von L. Doermer. Hamburg (L. Voss), 1904, (XVI+499, mit 1 Taf.). Geb. 4,60 M. [0030]. 26364

Leitfaden für den Unterricht in der Chemie und Mineralogie. Methodisch bearb. 9. Aufl., bearb. v. L. Doermer. Hamburg (L. Voss), 1904, (VIII+130, mit 1 Taf.). Geb. 1,60 M. 100301.

— Основныя начала химін и мипералогін. Перев съ 7. пѣмецкаго изданія М. Долинскій. [Grundzüge der Chemie und Mineralogie. Uebers. der 7. deutschen Auflage von M. Dolinskij]. St. Peterburg, 1904, (3 + V + 316 + XX, mit 1 Tab.) 23 cm. [0100]. 26366

Ariès, E. Sur la loi fondamentale des phénomènes d'osmose. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (196-198). [7150]. Ariès, E. Théorie des solutions diluées basée sur la loi de Van't Hoff. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (401–404). [7000].

Sur les formules de la tonométrie et de la cryoscopie. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 462-464 to 77000°. 20309

La statique chimique basée sur les deux principes fondamentaux de la thermodynamique. Paris, Hermann, 1904. VIII + 251, av. fig. 26 cm. 7200 7150. 26370

**Arlatan**, P.d'. Cuivrage électrolytique des métaux. Sci. Prat., Vevey, **18**, 1903, 129-131. [7250]. 26371

Armes, Henry Percy v. Cohen, Julius Berend.

Armstrong, Edward Frankland. Studies on enzyme action. VII. The synthetic action of acids contrasted with that of enzymes. Synthesis of maltose and isomaltose. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), 76, 1905, (592-599), 1810 1820 7050 8010.

VIII. The mechanism of fermentation. London, Prec. R. Soc., Ser. B., **76**, 1905, 600–605). [1810–7050–8020]. 26373

———— The nature of enzyme action. London, J. Inst. Brewing. **11**, 1905, 443–451). [8010 8020]. 26374

and Courtauld, S. L. The formation of isodynamic glucosides with reference to the theory of isomeric change, and the selective action of enzymes—preparation of \$\beta\$-methyl glucoside. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, fiv. [1850 8010]. 26375

Armstrong, Henry E. Studies on enzyme action. Lipase. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), **76**, 1905, (606-608). [8010].

London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (173-182). [7050-7200]. 26377

and Robertson, William. The significance of optical properties as connoting structure: camphorquinoue—hydrazones—oximes—diazo-derivatives; a contribution to the theory of the origin of colour and to the chemistry of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 11272—1297; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180–181). [1510–1930–5000–7250]. 26378

Arnaud, F. W. F. v. Cribb, Cecil H.

Arnd, Thankmar v. Biltz, Heinrich.

Arndt, K. Ueber das metallische Calcium. (2 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1972-1974). [0220]. 26379

Ueber die Bestimmung von Schmelzpunkten bei hohen Temperaturen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (265-238). [7200]. 26380

— Ueber Vakuumpumpen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (451–486). [0910]. 26381

Neuerungen im Wagenbau. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (337–340, 358–361, 373–378). [0910].

Allerlei vom grossen Faraday. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, 5-8, 17-19). [0010]. 26383

Neuerungen im Präzisions-Wagenbau für die chemische Industrie. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (14-17, 38-43). [0910]. 26384

— Grundbegriffe der allgemeinen physikalischen Chemie. 2. Aufl. Berlin (Mayer & Müller), 1905. (48). 17 cm. Kart. 0,80 M. [7000]. 26385

Grundbegriffe der höheren Mathematik [Differential u. Integralrechnung] für Chemiker. Berlin (Mayer & Müller). 1905, (60). 21 cm. Kart. 1,50 M. [0030]. 26386

Arnold, Alfred. Stereochemische Studien. Diss. Strassburg i. E. Druck v. C. & T. Goeller), 1904, (79). 23 cm. [7000 7300]. 20387

Arnold, Carl. Ueber das Verhalten von Carbonaten und Hydroxyden zu gesättigter Kalium- und Ammonium Carbonatlösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1173–1176). [0100 6200]. 26388

Analyse anorganischer und organischer Stoffe, sowie zur toxikologisch- und medizinisch-chemischen Analyse nebst einer kurzen Einführung in präparative Arbeiten . . . namentlich zum Gebrauche für Mediziner und Pharmazeuten bearb. 5. verb. und ergänzte Aufl. Hannover u. Berlin (C. Meyer), 1905, (VIII + 278). 21 em. Geb. 7 M. [6000 0030].

Arnold, Carl. and Mentzel, C. Zar Untersuchung von Fleischextrakt und Hefeextrakt. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (176). [6500]. 26390

— — Die Guajakprobe in der Praxis. Zs. Fleischligg., Berlin, **12**, 1902, (205–207). [6500]. 26391

und Werner, Georg. Zur Lysolanalyse. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (590). [6500]. 25392

— Zur Kresolbestimmung im Liquor Cresoli saponat. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (907–908). [6300]. 26393

Phenol und Kresolen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (925). [1239 6150] - 93391

— — Die Reaktionen der drei Phosphorsäuren. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1326-1327). [0570-6150]. 20395

**Arnold,** Leo. Beiträge zur Kenntnis des Erbiums. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (V+69, mit 1 Taf.). 22 cm. [0300 7300]. 26396

Arnold, W. Beiträge zur Analyse der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (201-239). [6500].

Arnost, Alois. Die Guajak-Reaktion der Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (538-540). [6500].

26398

Arntz, E. Ueber die Bestimmung der Trockensubstanz im Torf. Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (411–124). [6500].

Arrhenius, Svante. Serumterapien sedd frân fysikalisk-kemisk stândpunkt. [Serum therapeutics, regarded from a physico-chemical point of view]. Hygiea, Stockholm, 66, 1904, (1327-1345, with pl.); Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (661-664, 668-679). [7000 8050].

La physicochimie des toxines et des antitoxines. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1904, (633-637). [8019]. 26101

Die Anwendung der physikalischen Chemie auf die serumtherapeutischen Fragen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet]. Leipzig (J. A. Barth), 1904, (860-865). [7000-8050]. 26402

Arrivaut, G. Contribution à l'étude des alliages de manganèse et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903–1904**, 1901, (20–23). [0170–0840].

Contribution à l'étude des alliages de chrome et de manganèse. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1901, (70-75). [0270-0470].

--- v. Vigouroux.

Arsonval, A. d' r. Besson, Paul.

Arthaud-Berthet, J. Sur l'Oilliam lactis et la maturation de la crème et des fromages. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1175-1177). [8020]. 26105

Arthus, Maurice. Elemente der physiologischen Chemie. Peutsch bearb. von Johs. Starke. 2., vollst. neudurchgesch. und vielfach umgearb. Anfl. (Abel's medizin. Lehrbücher). Leipzig (J. A. Barth), 1901, (V1+314). Geb. 6 M. [8000].

Asakawa, N[orihiko]. Ueber das Wesen der Agglutination und eine neue Methode, die Agglutination schnell zu beebachten (Gefriermethode). Zs. Hyg., Leipzig, 45, 1903, (93–96). [8050]. 26407

Asbeck, J. Ueber Probenalme bei silberhaltigem Werkblei in Plöcken. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (78-79). [6500]. 26408

**Aschan**, Ossian. On the pentavalent nitrogen atom. Lordon, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (517–518). [7000]. 20109

Eine neue Bildungsweise für die Alkylhaloide. [In: 5. Intern-Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1901, (683–684). [1110].

Bernsteinsäure und Adipinsäure aus Petroläther. [In: 5, Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1904, (684–687). [1316]. 26411

Chemie der alicyklischen Verbindungen. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XLV+1163), 23 cm. 40 M. [1000 7000]. 26412

Aschoff, Karl. Ueber "Sterilisol". [Weinkonservierungsmittel]. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (181-182). [6700].

Aschoff, Karl. Ueber die Radioaktivitä. der Kreuznacher Solquellen. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (271–281). [7300].

**Ascoli**, Marcel. Une nouvelle espèce de radiations. Les rayons N. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (226-242, av. fig.). [7300]. 26415

und Bonfanti, A. Ueber Blutserumdiastasen und Antidiastasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. (Chem., Strassburg, **43**, 1901, (156–164). [8010].

26116

Ashley, R. Harman. The oxidation of sulphites by iodine in alkaline solution. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 134, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (237–239); (Übers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg. 45, 1905, (69–72), [0390–0660–0930].

The estimation of sulphites by iodine. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 136, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (13–16); [Übers. von F. Koppel] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (211–214.) [6300]. 26418

Asjeff, N. P. Untersuchungen über die relative Widerstandsfähigkeit von Martin- und Puddeleisenblechen gegen das Verrosten. (Übers.) Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (213–218). [0320].

**Asō**, Keijirō. Further observations on oxidases. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1905, (371–374). [8010]. 26120

Hatashite Sankwakōso wa Kwatōso no Sayō wo bogai suru ka. [Can oxidase prevent the action of diastase?] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (972-979). [8010]. 26121

26122

--- v. Loew, Oscar.

Astruc, A. Glycérophosphates de pipérazine, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (727–730). [1930]. 26123

de dosage du pyramidon. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (302-303). [6300].

Aten, A. H. W. Über Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (386–398, mit 1 Taf.) [0190–3660–7050].

Untersuchungen über das System: Schwefel-Chlor. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (55-97). [0660-7050]. 26426

Bemerkungen über die Löslichkeit von HgCl<sub>2</sub> in Athylacetat und Aceton. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (121–123). [0380-7150]. 26427

Die Schmelz- und Entmischungserscheinungen beim System Methyljodid-Pyridin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (124–128). [7050].

26428 H[endrik] W[illem].

Atkinson, Ernest Francis Joseph and Thorpe, Jocelyn Field. An intramolecular change leading to the formation of naphthalene derivatives. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (305–306). [1330].

Atterberg, Albert, Die rationelle Klassifikation der Sande und Kiese. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (195–198). [0710]. 26130

Ueber die Korngrösse der Dünensande. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1074). [0710]. 26431

Atwater, C. G. Coke oven gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (589–599, with pl.). Erratum (1281). [6500].

Atwater, Richard M. The manufacture of commercial graduates. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1901, (268–271). [0910-6000]. 26433

Auerbach, Friedrich. Zur Kenntniss des Formaldehyds und der Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2833–2836). [1110–7000].

Reaktionsgeschwindigkeit und Temperatur. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (296-297). [7050]. 26435

Reaktionsgeschwindigkeit, Gleichgewicht und Temperatur. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (433-434). [7050]. 26136 Aufrecht. Fortschritte in der Ernährungs - Therapie vom chemischen Standpunkte. Vortrag. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (853–855). [6500].

26437

— Ueber Versuche mit der Sinacidbutyrometrie. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (165-166). [6300].

Untersuchungen neuerer Arzneimittel, Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (227). [6500]. 20139

Fettsäuren in Kreosolseifen auf dem Wege der Destillation. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (538–539). [6300].

Aufsberg, Th[eodor]. Ueber Fettbestimmungen in den Allgäuer Käsereien. Mitt. milchwirtsch. Ver. Allgäu, Kempten, 15, 1904, (221–226). [6300].

Aufsess, Otto Frhr. von u. zu. Die Farbe der Seen. [Auszug aus d. Münchener Dissertation]. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 13, 1904, (678-711). [7300].

Auger, V. Action des chlorures d'acides sur les bases tertiaires possédant un noyau aromatique. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (299-301). [1300 1630].

Nouvelle méthode de préparation de dérivés organiques du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (639-641). [2000]. 26444

Action des dérivés halogénés des métalloïdes tri et pentavalents sur les composés halogénés alcoylés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (671–672). [2000].

Sur l'acide acétyl-lactique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (938–939). [1310]. 26446

et Billy, M. Action des solutions organomagnésiennes sur les dérivés halogénés du phosphore, de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (597–599). [2000]

Aulard, A. Sur l'emploi de la chaex dans l'industrie sucrière. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (239–253). [6500].

Aulard, A. Seconde étude comparée des différents procédés de raffinage. [In: 5. Intern. Kongress für angew] Chemie, Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (279-325). [6500].

Sur la destillation des mélasses et la production des salins potassiques et azotés. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1901, 650-666. [0420-0490-6500].

О различных в методахъ рафицированія. Докладъ читанный на V. международномъ конгресств въ Берлит въ йонт 1904 года. Переводъ В. П. Васильева и П. М. Неуронова. [Sur les diverses méthodes de raffinage. Rapport lu au V congrés international des chimistes à Berlin en juin 1904. Traduction de Vasiljev et Neuronov.] Kiev, 1904, 441). 24 cm. [1800—6500.]

Auld, S. [J.] M. und Hantzsch, A. Ueber Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2677–2685). [1400—1500—1510—2000].

26452

Leber die angebliche
Isomerie von Tetramethylammoniumjodid-Mercuricyanid. Berlin, Ber. D
chem. Ges., 38, 1905, +2685-2686).
[1610 2000].

v. Henry, Thomas Anderson.

Aumann. Die Bestimmung des Kalis mittels Ueberchlorsäure. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (231–234). [6300].

Dinger. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (96-97, 294). [6500]. 20455

Austen, Peter T. v. Langworthy, C[harles] F[ord].

Austin, L'ouis W.]. Beobachtungen über die magnetische Längenänderung der Henslerschen Mangan-Aluminium-Kupfer-Legierungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (211–216). [7250].

Austin, Percy Corlett v. Senier, Alfred.

Autenrieth, W[ilhelm]. Zur Kenntniss der fünf isomeren Säuren  $C_4H_6O_2$  Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534-2551). [1310-1320-1340]. 26457

Auwers, K[arl]. Ueber die Umwandelung hydroaromatischer Alkohole vom Typus

R CH<sub>3</sub> (H Cl<sub>2</sub>

in Benzolderivate, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1697-1711). [1240-1130]. 26458

Ueber die Benzoylderivate des Salicylamids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3256-3259). [1330].

und Keil, G. Ueber cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. 5. Mitt.) Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1693-1697). [1510].

und Markovits, Th. von. Ueber vic. m-Xylenol und ein Tetramethyldiphenochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (226-237). [1230] 1530].

und Rietz, E. Ueber Condensation von Pseudophenolen mit Phenolen, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3302-3307). [1230]. 26162

**Axelrod**, L. Ueber Löslichkeit verschiedener Kautschuksorten in Benzin. Gummiztg, Dresden, **197**, 1905, (1053-1056); **20**, 1905, (105). [1860]. 26463

Axhausen, Walter v. Fischer, Emil.

Ayrignac, J. v. Desgrez,  $\Lambda$ .

Azambuja, d' r. Deslandres, II.

Babbitt, H. C. Commercial gas analysis with stationary Hempel apparatus. Proceedings of the Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1901, (256–256d). [6500–26165]

Babiński, Jan. Ogniwa z elektrodami drugiej klasy. [Piles électriques avec électrodes de seconde classe]. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (877–881); 6, 1906, (1-1). [7250]. 26166

Baborovsky, G. Cber das Verhalten von Magnesiumanoden. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (165-482). [7250]

26467 **Baccioni**, G. B. Dall'alchimia alla chimica. Torino (Bocca), 1903, (VI, 166). 20 cm. L. 5. [0030]. 26468

Bach, A. Action de l'acide sulfurique sur le persulfate de potassium. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1904, (518-549). [0420-0660]. 26469

der Pero; ydase bei der Reaction zwischen flydroperoxyd und Jodwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3785–3800). [8010 7050].

Zur Kemntniss der Katalase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1878–1885). [8010]. 26471

---- v. Chodat, R.

Bach, C[arl]. Versuche über die Festigkeitseigenschaften von Flusscisenblechen bei gewöhnlicher und höherer Temperatur. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 28, (43-80, mit 4 Taf.). [0320].

Bachner, Leopold. Ueber die Kondensation des Phenoxyacetaldehyds mit Benzaldehyd, Furfurol und Acetaldehyd. Diss. Rostock (Druck v. II. Winterberg), 1903, (33). 21 cm. [1430—1910].

Bachofner, Carl. Contribution à l'étude de l'électrolyse du sulfate de sodium. Genève. Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (56). 8vo. [0500 7250].

Backer, H[ilmar] J[ohannes]. L'action de l'acide azotique réel sur la benzène-sulfométhylamide. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (484-491). [1330].

Backhaus, [Alexander]. Zusammensetzung der Wahnilch (Walfisch). Allg. MolkZig, Stuttgart, 19, 1904, (330-331). [6500]. 26476

Bacon, Arthur D. The equilibrium pressure of a vapour at a curved surface. Physic. Rev., New York, N. Y., 20, 1905, (1-9, with text fig.). [7150]. 26177

Bacovescu, A. Sur quelques dérivés de l'orthoxylylamine. Genève. Thèse sc. 1903-1901. Genève, 1901, (50). Svo. [1630]. 26478

et Pictet. Sur l'isostrychnine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (562-561); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2787–2792). [3010]. 20479

Baczyński, W. i Niementowski, S[tefan]. Dwnoksyakrydon i jego pochodne. (Dioxyakridon und seine Derivate). Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (350–352); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3009–3017). [1930]. 26480

Bade, Fritz. Ueber die Kondensation von Methylsalicylaldehyd mit Glycocoll. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1903, (43). 22 cm. [1130 1310]. 26481

Bader, Walther. Étude sur les acides alphylanthraniliques. Genève. Thèse se. 1904–1905. Genève, 1904, 58\(\). 8vo. [1330].

Bäcklund, A[lbert] V[ictor]. Om det osmotiska trycket. [Sur la pression osmotique]. Lund, Univ. Arsskr., 40, 1904, Afd. 2, No. 4, (27, Rés. français, 23-27). [7150].

Backeland, L[eo]. A method for determining the relative permanency of photographic prints. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1994, (377-378). [7350].

A practical method for the quantitative determination of silver in photographic paper. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 43. Berlin (D. Verlag), 1904, (578–380). [6200].

On the toning action of a mixture of thiosulphate of sodium and alum. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin 10. Verlag), 1904, (380–387); Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (38–47). [7350–0500].

On the influence of hygrometric conditions of the atmosphere in the manufacture of photographic paper. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (393–400); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (355–358); (Übers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (209–214). [7350].

metallic particles in sensitized papers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (b. Verlag), 1904, (400–403). [7350 7250]. 26488

Photoretrogression, or the disappearance of the latent photographic image. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin

(D. Verlag', 1904, (403-410); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (58-67). [7350]. 26489

Backeland, L[co]. Centrifugal bromide of silver for bromide emulsions. [In: Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd. 4]. Berlin (D. Verlag., 1904, 411–416); Monit. sci. Quesn., Paris, Sér. 4, 18, 1901, (362–365). [0110-7350].

Baerlocher, Max. Beiträge zur Kenntnis einiger Derivate des para-Oxychinolins und des aua-Brom-p-Oxychinolins. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, 40). 21 cm. [1930].

Hamita Tab

v. Howitz, Joh.

Baeyer, Adolf. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) Die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Kap. 1: Triphenylmethyl und seine stickstofffreien Abkömmlinge. Kap. 2: Die stickstoffhaltigen Abkömmlinge des Triphenylmethyls. Kap. 3: Dibenzalaceton. Kap. 4: Azoniumverbindungen.-(8. Mitt.) Nachträge und Erganzungen zur 7. Mitt.—Die Salze der Trihalogenderivate des Triphenylear-binols.—Die Sulfate des Triphenylearbinols und der Trianisylcarbinole.--Ueber Halochromie und Idiochromie.— Ueber die Activität des Hydroxyls im Triphenylcarbinol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 569-590, 1156-1164). [1530 1130 -163012305020 7000 1910 7300]. 26492

Teber die Grignard'sche Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2759–2765). [1630–5500].

Baeyer, O. von r. Gehreke, E[rnst].

Bagley, George v. Easterfield, T. H.

Baier, E[d.]. Beiträge zur Kenntnis des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (731-732). [6500]. 26494

Ueber Nahrungsmittelverfälschungen und Nahrungsmittelkontrolle in Preussen. Vortrag. Landbote, Prenzlau, **24**, 1903, (479–481, 491–193). [6500].

 Baikoff, A[lexandr].
 Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzemente.
 [Uebers].
 Thouind Ztg. Berlin, 28, 1904, (1713-1715, 1747-1749).

 [6500].
 26496

Bailey, E[dgar H[enry] S[ummerfield]. Recent progress in the salt industry in the United States of America. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, +757-760). [0500].

**Bailey**, G. H. Elements of quantitative analysis. London and New York (Macmillan), 1905, (X + 246). 17 cm. 4s. 6d. [0030 6000]. 26498

Bailhache, G. v. Rivière, G.

Bairstow, Leonard and Alexander, A. D. Explosions of mixtures of coal-gas and air in a closed vessel. London, Proc. R. Soc., (Ser. A.), 76, 1905, (340-349). [7200].

Вајдакоvskij, L.] Байдаковскій, Д. Дъйствіе цинка на смѣсь коричнаго альдегида и а-бромпройоноваго зопра. [Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde cinnamique et de l'éther a-brompropionique.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (896-902). [1310—1430].

— Дѣйствіе цинка на емѣсь салициловаго запдегида и α-бромиропіоноваго зепра, спитеть α-метилкумарина. [Action du zine sur un métange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther αbrompropionique; synthèse de l'α-méthylcumarine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (902-905). [1310—1130—1910]. 26501

Bajić, Milan. Untersuchung und Beurteilung von Zwetsehgenbranntweisnen. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1012–1018). [6500].

26502

Benrteilung des Weines.

[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag),
1901, (1018-1019). [6500]. 26503

[Bajkov, Aleksandr Aleksandrovič.] Вайковъ, А. А. Изследованіе силавовъ меди и сурьмы и явленіи запалки въз пихть наблюдаемыхть. | Étude des alliages de cuivre et d'antimoine et des phénomènes de la trempe observés dans ces alliages.] St. Peterburg, Zurn, russ. fiz.—chim. Obsé., 36, 1904, (411—165, av.µ). [0290-0680-7000]. 26501

— О контактиих явленіяхъ внутри пламени подъ вліяніемъ твердыхъ тЕлъ. [Sur les phénomènes de contact dans la flamme sons l'influence des corps solides]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb. 1112-1115); **37**, 1905, (156-169). [7000 7200]. 26505

Baker, Julian L. and Dick, W. D. The detection and estimation of small quantities of maltose in the presence of dextrose. London, Anal., **30**, 1905, (79-85). [6150-6300]. 26596

Baker, Richard T. and Smith, Henry G. Some West Australian Eucalypts and their essential oils. Pharm. J., London, (Ser. 4), 21, 1905, (356-359, 382-384). [6500].

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. De verschillende takken der driephasenlijnen voor vast, vloeibaar, damp in binaire stelsels, waarin eene verbinding voorkomt. (The different branches of the three-phase lines for solid, liquid, vapour in binary systems in which a compound occurs.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (374-384) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (455-466) (English). [7050].

und Aten, A. H. W. Gleichgewichte zwischen festen und flüssigen Phasen in ternären Systemen, welche pseudo-binär sind, mit Anwendung zur Erklärung anomaler Schmelzund Lösungserscheinungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (449-501). [7050].

en Büchner, E[rnst] H[endrik]. Kritische eindpunten in driephasenlijnen met vaste phasen bij binaire mengsels, die twee vloeistoflagen vertoonen. [Critical terminating points in three-phase lines with solid phases in binary systems, which present two liquid layers.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (531-537) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (556-562) (English). [7050].

en Olie, J. jun. De oplosbaarheden der isomere chroomehloriden. |The solubilities of the isomeric chromic chlorides.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (40-14) (Dutch); Amsterdam, 8, [1905], (66-70) (English). [7150-0270].

Bakunin, Marussia. Sulle condensazioni in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (454–460). [1230]. 26512

**Bakunin**, Marussia. Sulle coudensazioni in presenza di metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1a, 1903, (495–496); Rist. da Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3a), **9**, 1903, (58–59). [5500 1230].

Nota preliminare [sulle condensazioni tra anidridi organiche e cloridrati di ammine]. Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (95-96). [1600].

e Altieri, Gaetano. Sintesi del benzil-\(\beta\)-naftolo e suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (487-492). [1230].

e Barberio, Michele. Sintesi del benzil-α-naftolo e suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (467–478). [1230]. 26516

Balbiano, Luigi. Sulla teoria del processo della saponificazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (312-315). [7050]. 26517

Reazioni dell'acetato mercurico coi terpeni e con sostanze contenenti il  $C_3H_5$  radicale. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie  $5^n$ ), **12**,  $2^o$  semestre, 1903, (285–294). [1140 1120].

e Zeppa, P. Ricerche sui petroli italiani: Nota II. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (42-50). [1140].

Balean, Hermann v. Ham, Charles E.

Balke, Clarence William. Double fluorides of tantalum. Thesis. University of Pennsylvania. Easton, Pa., 1905, (23). 23.2 cm. [0740]. 26520

**Ball**, Samuel F. Commercial fusel oil. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (18). [6500]. 26521

**Ball**, Walter Craven. Complex nitrites of bismuth. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (761–765); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (129–130), [0190].

Balland. Sur le blanchiment des farines par l'électricité. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (822-823). [4020].

26523

L'acide sulfurique dans les cuirs. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (327–334). [6500]. 26524

**Balland.** L'acide sulfurique dans les cirages. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (12–15). [0660]. 26525

**Ballandier**, J. B. Notes sur quelques réactions colorées. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (151-152). [3000].

Ballner, Franz und Sagasser, Rudolf Ritter von. Ueber die Bildung von homologen und heterologen Agglutininen im Tierkörper. Arch. Hyg, München, 51, 1904, (245–265). [8050]. 26527

von Agglutininen bei Absorptionsversuchen. Arch. Hyg., München, 51, 1901, (266–280). [8050]. 26528

Balló, M[átyás] és Rözsényi, I. A levegő kénsosovtartalmának meghatározásáról. [Über die Schwefeldioxydbestimmung der Luft.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (97–99, 113–118). [6400].

Bally, Oscar. Ueber eine neue Synthese in der Anthracenreihe und über neue Küpenfarbstoffe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber D. chem. Ges., 38, 1905, (194–196). [5020–1930–1530]. 26530

**Baly**, Edward Charles Cyril. Spectroscopy. London, (Longmans, Green and Co.), 1905, (xii + 568). 19 cm. 10s. 6d. [7300]. 26531

and Collie, John Norman. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part I. Benzene and certain mono-substituted derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1332–1346); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203). [1130 7300].

and Ewbank, Elinor Katharine. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part II. The phenols. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1347–1355); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203–204). [1230 7300].

absorption spectra of aromatic

compounds. Part III. Disubstituted derivatives of benzene. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1355–1360); [abstract Lendon, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, [210–211). [1130–7300]. 26535

Bamberg, R. v. Walther, Reinh. Freiherr, von.

Bamberger, Eugen and Billeter, O[tto fils]. Ueber die Einwirkung von Aethylnitrat auf Phenylhydrazin bei Gegenwart von Natriumaethylat. Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 48, 1904, 1320-334. [1630].

Bamberger, Heinrich. Die Bestimmung des Methylalkohols im Formaldehyl. Zs. angew. Chem. Berlin, 17, 1901, 1246-1248, [6300]. 26537

Bamberger, Max und Böck, Friedrich. Atnungsapparat zur Selbstrettung aus dem Bereiche irrespirabler Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1426– 1437). [0550].

Bancroft, Wilder D. Indirect analysis in multi-component system. J. Physic. Chem., Ithaca, N. Y., 9, 1905, (558-561). [7000]. 26539

The chemistry of electroplating. Philadelphia. Pa., J. Frank. Inst., **160**, 1905, (139-146; J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (277-296), [7250].

Future developments in physical chemistry. (Address of the vice-president and chairman of section C—Chemistry, [of the American Association for the advancement of science]. Philadelphia, 1901). Science, New York, N.Y., N.Ser., 21, 1905, 150–59; J. Physic. Chem. Ithaca, N.Y., 9, 1905, (216–230). [7000].

химін. [L'avenir de la chimie physique.] St. Peterburg, Žurn. russ. liz-chim. Obšč., **37**, 1905, (175-187, П. 70010 7000].

Constant voltage and constant current separations. [ $I^p$ : 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bel 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (703–707). [0930–7250]. 26543

Experiments with metallic diaphragms. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4] Berlin (D. Verlag), 1904, (707–710). [7250]. 26541

Bancroft, Wilder D. Note on the Soret phenomenon. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (553-554). [7150]. 26545

and Noyes, A. A. Outline of researches in physical chemistry made in America since 1900. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (711–712). [7000].

Bandl, E. Das elektrodynamische Prinzip in seiner Anwendung auf die Erscheinung der "Massenanzielung". Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (273-275). [7000]. 26547

Bandow, E. Die Untersuchung und Beurteilung von wetterfesten rostschutzbildenden Anstrichfarben. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (989-990). [6500]. 26548

Bandrowski, E[rnest] i Prokopeczko, A[leksander]. O działaniu benzolu na azoksybenzol w obecności chlorku glinowego. [L'action du benzène sur l'azoxybenzène en présence du chlorure d'aluminium.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (5–8). [1720].

Bang, Ivar. Sind die proteolytische und milchkoagulierende Fermentwirkung verschiedene Eigenschaften eines und desselben Fermentes? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (358–360). [8010]

und Forssmann, J[ohn]. Untersuchungen über Hämolysinbildung. Vorl. Mitt. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. I, 40, Originale, 1905, (151-152). [8050].

**Bannow**, A. Spiritus-Denaturierung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (560–570). [1210]. 26552

Baragiola, W. J. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Barberio, Michele. Azione del cloruro di benzile sul naftolo e formazione secondaria di antracene. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (160-166). [1230].

--- r. Bakunin, Marussia.

Barbet, E. Sur un nouveau procédé d'extraction de la glycérine des résidus de distillerie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (676–679). [1210].

Barbet, E. Alcoométrie pondérale. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (680-681). [6000]. 26555

Barbier, Ph. Nouvelles matières colorantes directes. Pli cacheté no 609, du 12 août 1892. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (153-154). [5020].

Barbieri, Giuseppe. Volumetrische Bestimmung der salpetrigen Säure mittels vierwertigen Cers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (668-669). [6300]. 26557

Barbieri, N. A. Les cérébrines de l'acide cérébrique préexistent dans le tissu nerveux à l'exclusion du protagon. Paris, C. R. Acad. sci., **140**, 1905, (1551– 1553). [Errata (1620)]. [1300]. 26558

Barcroft, J. and Brodie, T. G. The gaseous metabolism of the kidney. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (52-68). [8040].

**Bardach**, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (361–365). [6100].

Ueber Stukowenkow's Methode der quantitativen Quecksilberbestimmung im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **23**, 1902, (44-47), [6100].

Das Vortäuschen von Eiweissspuren durch die Ferrocyankaliumprobe störende Substanzen, namentlich bei der Klärung trüber Körperflüssigkeiten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (554-557); Centralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (1049-1052). [6150].

Bardin v. Seyewetz.

Barelt, K. und Schönewald, H. Wie weit beeinflusst die Alkalinität des Glases die Genauigkeit der nach Kjeldahl ausgeführten Stickstoffbestimmungen. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (523). [6200]. 26563

Barendrecht, H. P. Enzymwirkung. I. Zs. physik. Chem., Leipzig, **49**, 1904, (456-482). [8010 7050]. 26564

Bargellini, Guido v. Francesconi, Luigi.

v. Sachs, Franz,

Barger, George. Association in mixed solvents. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1042-1051); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (201-205), [7100].

and Ewins, Arthur James. Application of the microscope method of molecular weight determination to solvents of high boiling point. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1756-1763); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (250-251). [7100]. 26567

and Jowett, Hooper Albert Dickinson. The synthesis of substances allied to epinephrine. London, J. Chena. Soc., 87, 1905, (967-974); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205). [1230 8000]. 20568

Barker, George F[rederick]. Biographical memoir of Matthew Carey Lea, 1823–1897. [With bibliography]. Washington, D.C., Nation. Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, (155–208, with port.). [0010].

Barker, Lewellys F. v. Adberhalden, Emil.

Barlow, B. r. Harrison, F.C.

Barlow, P. S. Osmotic experiments on mixtures of alcohol and water. Phil. Mag., London, (ser. 6), **10**, 1905, (1-12). [7150]. 26570

Barlow, William Edward. Untersuchungen über die genaue Bestimmung des Schwefels in Pflanzensubstanzen und anderen organischen Stoffen. Diss. Göttingen (Druck v. L. Hofer), 1903, (VII+89, mit 2 Taf.). 22 cm. [6200].

Barmwater, F. Physikalische Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (541–543). [6200]. 26572

Barnes, H. T. r. Rutherford, E.

 Barnes,
 James.
 Ueber das Spektrum des Magnesiums.
 (Uebers.).

 Physik.Zs.,
 Leipzig.
 6, 1905, (148-151).
 (7300 0460).

Barnett, R. E. Magnalium and other light alloys. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (832–834). [0100]. 26574

 $F^2$ 

Barnstein, F. Gerste. (Untersuchungen über die Futtermittel des Handels, veranlasst 1890 auf Grund der Beschlüsse in Bernburg und Bremen durch den Verband landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche. XXXV.). Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (275–305). [6500].

Futterstoffe. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.]
Berlin, 1905, (447–470, mit 1 Tab.).
[6500]. 26577

Barr, W. M. The action of sodium thicsulphate solutions on certain silver salts. Des Moines. Proc. lowa Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (182–190). [0110 0500].

Barratt, J. O. Wakelin. Die Addition von Säuren und Alkalien durch lebendes Protoplasma. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (10–33). [8040]. 26579————— v. Coelin, Alfred.

Barroweliff, Marmaduke v. Power, Frederick Belding.

Bartal, Aurél. Az indigókék előállitása. [Darstellung des Indigblaues]. Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (88-91). [5020]. 26580

Ucher die Einwirkung von Schwefel auf Tetrabromkohlenstoff, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2067– 2071). [1110].

Beiträge zur Darstellung und Reinigung von Tetrabronkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (377– 378). [1110]. 26582

Bartelt, E. v. Vaubel, Wilhelm.

Bartelt, K[onrad]. Ein neuer Flüstigkeitsthermoregulator. Wochensehr. Brau., Berlin, 22, 1905, (13–11). [0910].

— Myrcen und Humulen, Terpen und Sesquiterpen des Hopfenöls. Wochensehr, Brau., Berlin, **22**, 1905, (765–767). [1140]. 26586

Bartelt, K[onrad]. v. Schönewald, H.

Barth, Franz. Acetonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (758). [6150]. 26587

Barth, Georg. Zur Bieranalyse mittels Refraktometer. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905, (303–306). [6500].

Barth, Hans. Ueber Vorkommen, Nachweis und Bestimmung der Oxalsäure im Harn. Diss. Freiburg i. Br. Stuttgart (Druck d. Vereins-Buchdr.), 1903, (32). 22 cm. [6300]. 26589

Barth, Jules. Sur un nouveau colorimètre et sur l'analyse colorimétrique de quelques substances. Genève. Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (77). 8°. [6000]. 26590

Barthel, Chr. Die Fettbestimmung in mechanisch bearbeiteter Milch. Mok-Ztg, Hildesheim, **18**, 1904, (1058). [6300]. 26591

**Barthel**, G. Neuer Spiritusbrenner. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (819). [0910]. 26592

Barthélemy, I., Note sur le remplacement du fulminate de mercure comme détonateur. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (460–462). [7200].

Bartling, Richard. Nachtrag zu der Abhandlung: Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgeteilt v. Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (37– 10). [1930]. 26594

Bartripp, G. F. v. Berry, A. E.

Bartsch, C. Fettdichtigkeit von Pergamentpapieren. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (290–291). [6500]. 20595

Bartz, W. v. Claassen, H.

Barus, C[arl]. Preliminary results with an objective method of showing distribution of nuclei produced by the X-rays, for instance. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (175–184, with illus.). [7000]. 26596

Alternations of large and small coronas observed in case of identical condensations produced in dust-free air saturated with moisture. Amer. J.

Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **19**, 1905, (349–356, with text fig.). [7000]. 26597

**Barus**, C[arl]. Die Eigenschaften von Kondensationskernen und ihre atmosphärische Verteilung, (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (718–726). [7000].

Barvíř, Jindřich. Ueber die Verhältnisse zwischen dem Atomgewicht und der Dichte bei einigen Elementen. Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 29. Aufsatz, (14); 31. Aufsatz, (20). [7100].

Přehled rovných řad některých prvků uzhledem k atomové váze a hustotě pro jednotlivé skupiny soustavy Mendelějevovy. [Uebersicht der wahrscheinlich geraden Reihen einiger Elemente bezüglich ihrer Dichte und des Atomgewichtes für einzelne Gruppen des Mendelejeffschen Systems.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (2). [7000].

Další poznámky o poměrech mezi atomovou váhou a hustotou u některých prvků. [Weitere Bemerkungen über die Verhältnisse zwischen dem Atomgewicht und der Dichte bei einigen Elementen.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1905**, (6). [7100]. 26601

Ueber die Richtungen einiger geraden Reihen von Elementen bezüglich des Atomgewichtes und der Dichte im festen Zustande. Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1905**, (7). [7100].

[Barzilovskij, Jakov Nikolajevič.] Барзиловскій Я. Реакція желізносинпродистаго калія съ ароматическими полнамнами. [Action du K<sub>3</sub>Fe(Cy)<sub>6</sub> sur les polyamimes aromatiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **37**, 1905, (337–348). [1630].

Basadonna v. Cantoni.

Basch, E. E. Die Zersetzung des Baryumnitrates in der Hitze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31). [0170 7200].

— Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (721–722). [0170]. 26606

Basch, E. E. Beiträge zur Untersuchung von Kesselspeisewasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (878-879). [6500].

Ueber den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw., München, (N.F.), **28**, 1905, (761–762). [6500]. 26608

 Baskerville,
 Charles.
 Zur
 Kharstellung der Thoriumfrage.

 D. chem. Ges.,
 38, 1905, (1441).
 [0770 7000].

The elements: verified and unverified. Address by vice-president and chairman of section C for 1903. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., **53**, 1904, (387–442); Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (741–749, 753–762). [0040] 0100 7000]. 26610

des Praseodyms. Entgegung an R. J. Meyer. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (86). [0000]. 26011

Rare earths. [Analyse.]
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),
1904, (459-461). [6200 0100].
26612

Honz, Sins and Venable, F[rancis] P[reston]. On the atomic weight of thorium. [Report of Committee of Amer. Ass. Adv. Sci.] Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (60), [0770].

and Lockhart, L. B. The phosphorescence of zinc sulphide through the influence of condensed gases obtained by heating rare-earth minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Com., (Ser. 4), 20, 1905, (93-94). [7300]. 26614

active thorium. [A new source of inactive thorium has been found in a rock from South America.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1642-1644). [0770 7300].

Basset, Henry jun. v. Guntz, A.

Bassett, H. P. v. Jones, Harry C[lary].

Baštecký, Otto. Untersuchungen über den Wert der Roggenkörner verschiedener Grösse für den Mehl- und Backprozess. Diss. Halle a. S. Greiz (Druck v. O. Henning), 1904, (1H+49). 26 cm. [6500].

Batek, Alexander. Uber die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Bemerkung zu der gleichnamigen Arbeit von H. Grossmann. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (87–88). [0100 0770].

Batik, Friedrich. Ueber unsymmetrische Phenylhydrazinderivate. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (43+2). Svo. [1630]. 26618

Battegay, Martin. Beitrag zur Kenntnis des Hystazarins. Ueber den Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1901, (80). 8vo. [5020–1530–1740]. 20019

Battelli, F. et Stern, Mlle, L. La philocatalase et l'anticatalase dans les tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1197-1198). [8010]. 26620

L'activateur de la philocatalase dans les tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (139-142). [8010].

des différents tissus animaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 1), **17**, 1646–647). [8010].

Baty, Ernest J. Methods of temperature indication. London, J. Soc. Chem. Indu-t., 24, 1905, (307-308). [7200].

26624

Bau, Arminius. Ueber krystallisierte
Melibiose. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind.,
54, 1904, Tech. Tl, (181-521); Diss.
Göttingen. Berlin (Druck v. "Die Post"),
1904, (16). 23 cm. [1820-6300-7300].

Das Enzym Melibiase, sowie vergleichende Studien über Maltase, Invertase und Zymase. [Nebst einem Nachtrag.] Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (560-561, 575-579, 596), [8010].

Ucber die Entstehung der im Fuselöl vorhandenen höheren Fettssäuren und Alkohole. Zs. Spiritlud., Berlin, 27, 1901, (317–318); D. Essigind., Berlin, 8, 1901, (255–256). [1310–1210].

Baud, E. Sur l'acide diméthylpyroarsénique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (411–413). [2000]. 26629

Combinaisons du chlorure d'aluminium avec l'oxychlorure de carbone. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1688-1689). [0120 0210].

Baudran, [G.] Action du permanganate de calcium sur les alcaloïdes et en particulier sur la strychnine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1000–1002). [3000].

Action du permanganate de calcium sur les toxines tétanique, diphtérique et la tuberculine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (884-886). [8050].

———— Oxydases chimiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (330–331). [8010].

Bauer, A. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1148). [1000 6500]. 26634

Baueř, C[arl]. Die Kalisalzlager im Werra-Gebiete. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 9, 1901, (69-70). [0420]. 26635

— Über Bleizucker-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1-2). [1310]. 26636

Nenes über die Fabrikation von essigsaurem Natrium aus Holzessig. (hemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (181–182). [1310]. 26637

Bauer, Ed. v. Muller, P. Th.

Bauer, Ernst. Ueber den Nachweis und die Bedeutung des Indikans im Harn des Pferdes. Diss., Giessen. Osterode a. H. (Druck v. G. Bergmann), 1905, (51, mit 1 TaI.). 23 cm. [6300]. 20638

Bauer, Hugo. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Phtalsäureamhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (210-241). [1330-1910].

Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf zweifach ungesättigte Ketone. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (688-690). [1530-1230-1130].

Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (258– 260). [1100-7200]. Bauer, Hugo. Beitrag zur Natur der Kohlenstoffdoppelbindung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (201– 210). [7000].

——— Ueber die Reaktion der Ammoniumsalze. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (133-134). [0490]. 26643

Organomagnesium - Verbindungen und ihre Anwendung zur chemischen Synthese. Südd. Apoth-Ztg, Stuttgart, **44**, 1904, (607-608). [2000 5500]. 26644

Die Grundlagen der quantitativen chemischen Analyse. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (58). [6000].

Geschichte der Chemie. 1.
Von den ältesten Zeiten bis zur Verbrennungstheorie von Lavoisier. (Sammlung Göschen. 264). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (94). 15 cm. 0,80 M. [0010]. 26646

Uber Cyanursäurederivate.

Diss. Würzburg (Druck v. C. J.

Becker), 1902, (37). 22 cm. [1930].

26647

v. Hantzsch, A.

Bauer, Kálmán. A "Pankreon"-ról, egy a gyomoremésztéssel szemben resistens pankreaskészítményről. [Über Pankreon, ein gegenüber der Magenverdauung resistentes Pankreaspräparat.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (312–315). [6500].

A diabetes gyógyítására alkalmazott szerek. [Über die Heilmittel des Diabetes.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (816–819). [6500–8010 8040].

Bauer, Karl. Beiträge zur Chemie des Phenanthrens und Fluorens. Diss. Tübingen (Druck v. H. Laupp jr.), 1905, (VII+57). 23 cm. [1130 1140]. 26650

v. Schmidt, Julius.

Bauer, L[eo] v. Gnehm, C. R.

Bauer, Max. Ueber die Kondensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylpyrazolon. Diss. k. techn. Hochschule, München. Neuss a. Rh. (Druck d. Neuss-Grevenbroicher Ztg), 1905, (60, mit 1 Tab.). 23 cm. [1330 1930].

Bauer, O. Ueber den Einfluss der Reihenfolge von Zusätzen zum Flusseisen auf die Widerstandsfähigkeit gegen verdünnte Schwefelsaüre. Berlin, Mitt. Kgl. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (202–298). [0320].

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Ein Beitrag zur Bronzefrage. (Vortrag). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (211–252); Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (145–153, mit 2 Taf.). [0290 0720 6300 6500].

Beitrag zur Kenntnis des Baryumoxyds und seiner Hydrate. Die Darstellung eines neuen Hydrats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (401-420) [0170 7150]. 26651

--- v. Heyn, E.

Bauer, Richard. Die Ehrlich'sche Aldehydreaktion im Harn und Stuhl. Zentralbl. inn. Med., 26, 1905, Leipzig, (833–842). [6150]. 26655

Baum, Erich v. Feist, Franz.

Baumann, E. v. Dorn, E[rnst].

Baumann, Luc., Thesmar, G. et Frossard, Jos. L'hydrosulfite de soudeformaldéhyde. Mülhausen, Bull. Sec. ind., 74, 1901, (348–360). [1110].

Baumbach, A. Die Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (811-812). [6400]. 26657

Baumert, G[eorge]. Das Butter-Refraktometer. Wandtafel für Lehrzwecke, auf Anregung und unter Mitwirkung von Prof. G. Baumert, Halta. S., hrsg. von. Carl Zeiss, Jena. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (134–137). [6000].

und Holdefleiss, P[aul]. Nachweis und Bestimmung des Mangans im Trinkwasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (177-181). [6200].

Baumgartner, Otto. Sinacid- oder Acid-Butyrometrie? Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (792). [6300]. 26660

Baumstark, R[obert]: Verwertung der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion für eine quantitative Indolprobe in den Fäces nebst Untersuchungen über die Eiweissfäulnis im Darme. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (201–218). [6500]. Baumstark, R[obert]. Ueber Fäcesuntersuchungen in der Praxis. D. Aerzteztg, Berlin, 1903, (368-371). [6500].

Baur, Emil. Von den Hydraten in wässeriger Lösung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **8**, 1903, (466–188). [7150]. 26663

Cber die Beziehung zwischen elektrolytischer Dissociation und Dielektrizitätskonstante. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (936–938). [7250].

und Glaessner, A. Über die Einwirkung von Kohlenstoff, Kohlensoxyd und Kohlensäure auf das Eisen und seine Oxyde. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (556-562), [0320].

und Voerman, G. L. Über Eisen und Chronmitrid. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (467-478). [9270-0320-7050]. 26666

Baxandall, F. E. r. Lockyer, Norman.

Baxter, Gregory Paul. A revision of the atomic weight of iodine. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([117]-130). Separate 21.5 cm; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1577-1595); (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (14-33); 46, 1905, (36-18). [0390-7100].

und Hines, Murray Arnold. Revision des Atomgewichtes von Kadmium. Vorl. Mitt. Die Analyse von Kadmiumehlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158–167). [0230-6300-7100].

Bay, Isidore. Remarques sur la réaction de la diphénylamine sur l'acide nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (796-797). [1630]. 26669

--- v. Alix, Just.

Bayer, Alexander. Über die Beurteilung analytischer Ergebnisse von eiweisshaltigen Flüssigkeiten. Gesundheit, Leipzig, 27, 1902, (585–593); 28, 1903, (161-169). [6500]. 26671

Bayliss, W. M. and Starling, Ernest II. On the relation of enterokinase to trypsin. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (129-136). [8010]. 26672

**Bazlen,** Max. Zur Kenntniss der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1057–1068). [0660]. 26673

Béard, Noël. Sur les méthodes de

dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (41-15). [6200].

Bebi r. Lunge.

Beccari, Lodovico. Sulla reazione dell'etere a-cianopropionico con l'aldeide benzoica. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (517-555). [1310].

Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (882–893). [1350]. 26677

Becher, Max. Pharmacologische Untersuchungen über Alphaeucain, Holocain, Betaeucain, Tropacocain. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1905, (62). 23 cm. [8050]. 26678

Bechhold, [H.] Wissenschaftliches und Technisches von den Kolloiden. (Vortrag.) Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (169-172). [7000-7100]. 26679

Die Hemmung der Nylander 'schen Zuckerreaktion bei Quecksilber- und Chloroformharn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (371-389). [6500]. 26680

——— Chemische Literatur, 1903– 1901. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1901, (596–598). [0030]. 26682

Frankfurt a. M., **8,** 1904, (961–964). [7100].

Alkohol aus Holz. Umschau, Frankfurt a. M., **9**, 1905, (505–508). [1210]. 26681

Zur Theorie der Kolloide. Eine Erwiderung an Herrn. Dr. Jordis. Schlusswort an Herrn Dr. Jordis. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (339–340, 184). [7400].

Bechhold, [II.] Strukturbildung in Gallerten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (185–199). [7100]. 26687

Bechstein, O[tto]. Die Entwickelung der Thermometrie und Pyrometrie. Prometheus, Berlin, 16, 1905, (613–616, 633–636). [0910]. 26688

Ein neuer Heizeffectmesser. Zs. Elektrot., Potsdam, **7**, 1904, (161–163, 190–192, 208–209). [7200]. 26689

Beck, Ludwig v. Dieckmann, W[alter].

Beck, P. v. Fresenius, R.

Beckenhaupt, C. Einige Ansichten und Anfragen über den Ursprung der Enzyme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (548-552). [8010]. 26690

Beckenkamp, J[acob]. Ueber die Krystallform des Baryumsilicates BaSi<sub>3</sub>O + 6 H<sub>2</sub>O. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (283–285). [0170 7100].

Krystallographische Untersuchung einiger organischer Substanzen. Vierte Reihe. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (597-600). [7100]

Becker, A. Ueber die Entstehung des Ozons. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (156–159). [0550]. 26693

Becker, W. and Meyer, Julius. Das Atomgewicht des Siliciums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (251-266). [0710 7100]. 26694

Beckert, Th. Eisen. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (1-104). [6500 0320].

Beckmann, Ernst. Johannes Wislicenus [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4861-4946, mit 1 Portr.). [0010]. 26696

Einige Anwendungen von metallischem Calcium. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (904–906). [0220]. 26697

Clemens Winkler. Nekrolog. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **56**, (1904), 1905, (341-348). [0010].

Modifikationen des Thermometers für die Bestimmung von Molekulargewichten und kleinen Tem-

peraturdifferenzen. Zs. physik. Chem. Leipzig, **51**, 1905, (329–343). [0910].

Beckmann, Ernst. Bestimmung von Molekulargewichten in siedender konzentrierter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (129–136). [7100].

Zur Anwendung der Dampfstrommethode für die Bestimmung von Molekulargewichten bei höhern Temperaturen. Zs. physik. Chem., Lepzig, **53**, 1905, (137-150). [7100].

Vorlesungsversuch zur Demonstration fester Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (151– 152). [0920-7150]. 26702

Zur Bestimmung des Fuselölgehaltes alkoholischer Flüssigkeiten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (143–152). [6500]. 26703

**Beckstroem,** R. Ueber einige Derivate des Asarons. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (92–96). [1230–1530]. 26704

Beckurts, H[eiurich]. Ueber die Einwirkung von Brom auf Strychnin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (493-496). [3010]. 26705

Chemie der Nahrungs- und Genussmittel. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (277-285). [6500].

und Frerichs, G. Beiträge zur Kenntnis der Angosturabasen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (470– 493). [3010]. 26708

Becquerel, Henri. Sur quelques expériences relatives à l'activation par l'uranium. Paris, C. R. Acad. sci., 141, 1905, (87-90). [0810]. 20709

Becquerel, Paul. Action de l'éther et du chloroforme sur des graines sèches. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1049–1052). [8030]. 26711

**Bedall,** C[arl]. Zum Andenken an Albert Hilger. Gedächtnisrede. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (554–555). [0010]. 26712

Bedford, Matthew Hume. Columbates. Thesis. . University of Pennsylvania. . Easton, Pa., 1905, (16). 22. 8 cm. [0510]. 26713

Bedout, L. Densivolumetrische Zähler für Flüssigkeiten. Vortrag. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (674–676). [0910]. 26714

Bedson, P. Phillips. Inorganic chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (30–51). [9109].

Beer, Hans. Über Methoden zur direkten Bestimmung der Phosphorsäure in Wein und Bier. Diss., Würzburg. München (Druck v. C. Gerber), 1904, (29). 22 cm. [6300]. 26716

Beger, C. Die Sinazid-Buttrometrie in ihrer Anwendung auf Schaf-, Ziegenund Kuhmilch. Milchw. Zentrabl-, Leipzig, 1, 1905, (517-551). [6300]. 26717

v. Morgen, Λugust.

**Béhal** et **Tiffeneau**. Sur quelques éthers phénoliques à chaine pseudo-allylique.

$$R - C(CH_s) = CH_2.$$

Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (139-111). [1230]. 26718

Behn, U[Irich]. Berichtigung zu meiner Arbeit "Ueber die Sublimationswärme der Kohlensäure und die Verdampfungswärme der Luft." Ann Physik, Leipzig (1. Folge), **12**, 1903, (669-670). [7200]. 26720

und **Kiebitz**, F. Bestimmung der Dielektrizitätskonstante von Eis in flüssiger Luft mit schnellen Schwingungen nach Drude. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (610-617). [7250].

Behre, Paul v. Biltz, Wilhelm.

Behrend, P[aul]. Ueber die Zusammensetzung verschiedener Sorten von Topinamburknollen, die teils im Früjahr, teils im Herbst geerntet wurden. Nach Analysen von H. Wolfs und H. Grotowsky. J. Landw., Berlin, 52, 1904, (127–143). [6500]. 26723

Behrend, Robert. Bemerkung zu der vorhergehenden Abhandlung [von G. Heikel. Ueber die Birotation der Galactose.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (105-107). [1810 7300]. 26724

Meyer, Eberhard und Rusche, Franz. Ueber Condensationsproducte aus Glycoluril und Formaldebyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (1-37). [1930-5020]. 26725

## ——— v. Bartling, Riehard.

Behrendsen, O. Ueber einige den Unterricht in der Physik und Chemie an höheren Schulen betreffende Fragen. [In: Neue Beiträge zur Frage des math. . . . Unterrichts. . . . Gesammelt u. hrsg. von F. Klein. . . . Tl 1.] Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1904, (118–125). [0050].

Behrendt, Emil C. Beiträge zur Kenntnis und Analyse des Harns. H. Bemerkungen quantitativen Bestimmung von Harnsaure, Harnstoff und Indikan ChemZtg, Cothen, 27, 1903, (1270– 1271). [6300]. 26727

Behrens, H. Untersuchung von Seifen auf Grund ihres Leitungsvermögens. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (880). [6500]. 26728

Behrens, J[ohannes]. Julius Nessler | Nachruf. Landw. Versuchstat., Berlin, 62, 1905, (211–250); Weinbau, Mainz, 23, 1905, (129–131). [0010]. 26729

----- r. Michaelis, Λ[ug.].

Beilby, George. On the present position of cyanide industry. [In:5] Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, 628–638). [1310]. 26731

 Beilby, G. T.
 Phosphorescence caused by the beta and ganuma rays of radium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (506-510, 511-518). [0020 26732

The relation between the crystalline and the amorphous states as disclosed by the surface flow of solids. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (499–500). [7100]. 26733

The action of certain gases on glass in the neighbourhood of hot metals. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (500). [0710]. 26734

Beilstein, F. Handbuch der organischen Chemie. 3.Aufl. Ergänzungsbde. Hrsg. von der deutschen chemischen Gesellschaft, red. v. Paul Jacobson. Ergbd 3, entsprechend dem 3. Bde des Hauptwerkes. Bd 4. (Lfg 47-52). Hamburg (L. Voss), [1901-5], (XVIII+718; I-384). Geb. 25 M. [0030 1000]. 20735

Bein, W. v. Domke, J.

Beis, Constantin. Action des composés organomagnésiens mixtes sur la phtalimide et la phénytphtalimide (11). Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (61–62). [2000–1930]. 26736

Beisswenger, Alfred v. Kauffmann, Hugo.

Beitter. Beiträge zur Untersuchung von Copaiva und Perubalsam. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (109-110). [6500]. 26737

[Векеточ, N. N.]. Бекетовъ, Н. Н. Памяти В. В. Марковинкова. [A la mémoire de V. V. Markovnikov]. St. Peterburg, Žarn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 180-181). [0010]. 26738

Радін, какъ посредникъ между настоящею вѣсомою матеріей и овпромъ. [Radium comme médiateur entre la matière pondérable et l'éther.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb. 329–331). [0620—7000].

Beknazar-Uzbachian, Jean. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Genève. Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (89, av. Tab.). 8vo. [7050-0220-0420].

**Bell**, A. H. v. Russell, J. B.

**Bell**, J. M. Free energy and heat capacity. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., **9**, 1905, (381-391). [7000 7209]. 26741

and **Trevor**, J. E. The fundamental functions of one-component ideal-constituent gases. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (179–209, with text fig.). [7050]. 20743

Bell, Louis. The Perot-Fabry corrections of Rowland's wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (191-197, with text fig.). [7300].

Bellach, Victor. Die Struktur der photographischen Negative. Diss. Marburg a. L., 1903, (93, mit 11 Taf.). 22 cm. [7350]. 26745

Bellars, Albert Ernest v. Morrell, Robert Selby.

Bellieni. Appareil simplifié pour la reproduction rapide des dessins, gravures, petits objets, etc. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), 21, 1905, (60-61). [0910].

**Bellier**, J. Recherches des huiles étrangères dans l'huile de noix. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (52–57). [6500]. 26747

——— Nouvelle méthode pour l'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (268–276). [6500]. 26748

**Belloc,** G. Osmose au travers des tubes en silice. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1253–1254). [0710]. 26749

**Bellocq**, H. Recherche et dosage de l'albumine dans l'urine. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (384–385). [6500]. 26750

Bellucci, Italo. Sull'acido monocloroplatinico. [r. D. 3, no. 12055.] Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (134-147). [0610]. 26751

[c. D. 3, no. 12054.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1°, 1903, (147–152). [0610].

 **Bellucci**, Italo. Über die Hexaoxyplatinsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (168–181). [0610 7100].

Uber Palladinn-Deoxydbydrat, In Antwort auf die Mitteilung von L. Wöhler and J. König, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (287-288). [0590].

und Parravano, N. Beiträge zur Kenntnis der Stanniverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (142-165). [0720 7000].

Велозеровъ, Ив. Краткій Повторительный Курсъ (гереtitorium органической Химін по Бульпинискому, Реформатекому памману. [Cours abrege (repetitorium) de climie organique, d'après Buliginskij, Reformatskij et Tamman.] Moskva, 1904, (71). 23 cm. [0030 1000]. 26757

Belser, Joseph. Studien über verdorbene Gemüsekonserven. Arch. Hyg., München, **54**, 1905, (107-148). [6500]. 26758

Belton, Frank G. The existence of a definite lead-potassium sulphate. Chem. News, London, **91**, 1905, (191). [0120-0580]. 26759

Belzer, Arie Hendrik Jan. Omzetting van tri- en tetrabroomphenolbromide in tetra- en pentabroomphenol. [Die Umlagerung des Tri- und Tetrabromphenolbromids in Tetra- und Pentabromphenol-Amsterdam, 4B. Eisendrath, 1994, 635, 25 cm. [1230-7050]. 26760

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. L'absorption d'eau par l'argile. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., «sér. 2), 10, 1905, (266–276). [7150].

Die Metazinnsäure und Metazirkonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg. **45**, 1905, (83-85). [0720-0890-7150].

Bence (Breitner), Gyula, Klinikai tanulmányok a vér viscositásáról, (Klinische Studien über die Viscositát des Blutes.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (111-130, 303-331). [7150].

--- v. Korányi, Sándor.

Bender, C. Ueber die Untersuchung von Zündmassen. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (679-682). [6500]. 26764 Bender, C. Das Nehmen von Durchschnittsproben für die chemische Analyse. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (309-312). [6000]. 26765

— Über die Schwefelbestimmung nach Eschka. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (293). [6200]. 26766

------ Über das Loslösen der Schmelzen vom Platintiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1025). [0030]. 20767

Bender, Friedrich. Über ein Phenylketon des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols sowie über ein Bipyrazol und dessen Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (37). 21 cm. [1930]. 20768

---- v. Reitter, Hans.

Bendix, Ernst v. Schittenhelm, Alfred.

Benecke, W[ilhehn]. Allgemeine Physiologie der Ernährung der Schizonyceten und der Eunryceten (Stoffwechsel). Allgemeine Ernährungsphysiologie. Spezielle Ernährungsphysiologie: Die einzelnen Nährstoffe. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 1]. Jena (G. Fischer), 1904–05, (303-320, 321-129). [8030]. 26769

Benedicks, Carl. Ueber die Anwendung der van der Waalsschen Zustandsgleichung für den festen Zustand. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (455–463). [7000]. Zur Kenntnis der kolloidalen Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (733–736). [7100].

On fragments of cast from designated as crystals. The Iron and Steel Metallurgist and Metallurgaphist, Boston, Mass., 7, 1904, (252-257, with text fig.). [0320].

Recherches physiques et physico-chimiques sur l'acier au carbone. Paris (Dunod), 1901, (220, av. 41 fig. et 28 pl.). 24 cm. [0320]. 26773

Bening, Aleksandr v. Wagner, Dmitrij.

Benjamin, Marcus. Some American contributions to technical chemistry. (Address delivered before the Congress of Arts and Science, St. Louis, Sept., 1901). Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (873-881). [0010].

Bennett, C. T. Adulterated eucalyptus oil. Chem. and Drug., London, **66**, 1905, (33–31). [6500]. 26775

Bennett, C. T. v. Umney, John C.

Bernett, Hugh Garner v. Cohen, Julius Berend.

Bennigson, Fritz. Beiträge zur Kenntnis der Hydroxylaminderivate. 1. Ueber Knallsäure und ihre Salze. II. Ueber das Verhalten der Hydroxylaminkörper gegen schweflige Säure. III. Ueber einige Oxyamidoxime. Diss. Würzburg. Berliu, (Druck v. Pass & Garleb), 1905, (79). 22 cm. [1310 1600].

Benrath, Alfred. Über die Einwirkung schwacher konzentrierter Säuren auf Metallehloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (228-237). [1310]. 26777

Schwacher Säuren auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **72**, 1905, (238–243). [0100 1310 7050]. 20778

Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **72**, 1905, (220– 227). [0320 7050 7350]. 26779

Bensemann, R. Beitrag zur Analyse des Salpeters. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (816, 939, 1225). [6500]. 26780

Analyse des Natronsalpeters. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1972–1974). [6500]. 26781

Benson, Clara C. A reaction whose rate is diminished by raising the temperature. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (116-121). [7050].

Bentheim, Alfons von v. Koenigs, Wilhelm.

Benz, G. Die Bestimmung der löslichen Kohlenhydrate in Nahrungsmitteln. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (89-90). [6300].

Benzian, Rudolf. Das Monocalciumsilicat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (737-738). [0220 0710]. 26784

Berblinger, Hans. Untersuchungen über Indanthren. Diss. techn. Hochschule. (Druck v. Macklot), 1904, (83). 22 cm. [5020 1930]. 26785

Berdel, Eduard. Wie entsteht Porcellan? Prometheus, Berlin, **17**, 1905, (53-55). [0120]. 26786

Berendes. Das Morphin und seine Entdecker. Sertürner. Ein Erinnerungs- und Lebensbild. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (858–859). [3010]. 26787

Berendts, Georg. Beiträge zur Keuntnis der Pyrophosphate. Diss. Berlin (Charlottenburg Adler-Druckerei), 1905, (44). 20 cm. [0570]. 26788

Berg, Leonardus Marinus. De invloed van licht en lucht op eenige Pharmaceutische praeparaten. [Der Einfluss des Lichts und der Luft auf einige pharmaceutische Präparate.] Alkmaar (P. Kluitman), 1905, (79). 23 cm. [1110 1410 7350].

## v. Schoorl, N[icolaas].

Berg, Paul. Kondensation des Aethylencyanid mit Oxalester. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (61). 22 cm. [1310 1320]. 26790

Bergdolt. Zur Bestimmung des Extraktgehaltes im Malze. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (597-601, 617-620). [6500]. 26791

Bergdolt, Alfred. Die Titrimetrie der Erdalkalimetalle und des Magnesiums. Diss, Freiburg i. Br. Speyer and Kaerner), 1904, (60), 21 cm. [6206], 26792

## v. Rupp, E[rwin].

Bergell, Peter. Ueber Fortschritte und Ziele der Erforschung des Morphins. Charité-Ann., Berlin, 29, 1905, (40-45). [3010]. 26793

Verhalten der I-Arabinose im normalen und diabetischen Organismus. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.] Berlin, 1002, (401–100). [80407. 26794

und Blumenthal, Ferdinand. Ueber den Einfluss des Pankreas auf den Eiweissabbau. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (627-631). [8040].

— v. Abderhalden, Emil.

Berger, H. W. v. Hulett, G. A.

Berget, A. Le radium et les nouvelles radiations (rayons X et rayons X). Nouv. éd. Paris (Librairie universelle), 1904, (176, av. fig.). 18 cm. [0620]. 26796

Bergfeld, Ludwig v. Krafft, Friedrich.

Bergh, Åke. Om svafvelbestämning i järn. [The determination of sulphur in iron.] Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1904, Afd. f. kemi, (140–114). [6500]. 26797 Bergh, Gustaf Fr[edrik]. Om Kermes mineralis. [On Kermes mineralis.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (181– 188). [6500]. 26798

—— Undersökningar öfver Kermes mineralis. [Investigations on Kermes mineralis.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm. **8**, 1904, (317-325, 336-340, 349-354). [6500]. 26799

Ueber die Alkaloide der perennierenden Lupine. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (116–440). [3010]. 26800

Beiträge zur Kenntnis der Lupinenalkaloide, Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (74, mit 2 Tab.) 21 cm. [3010]. 26801

Bergmann, E. Ueber Perchlorat im Schwarzpulver und über Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chem. Bd 2.] Berlin D. Verlag', 1904, (115-421, [7200-0120-6500]. 26802

---- r. Busch, M[ax].

Bergmann, W. r. Tschirch, Aflexander].

Bergsöe, P. r. Schou, C. V.

Bergsten, Carl. Bestimmung der Anzuhl der wilden Hefen in der Stellhefe mittels Vortrocknung durch Chlorkalzium. [Nebst Bemerkung von (Paul) Lindner]. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (8). [6500]. 26803

Berguer, L. Zur Frage der Untersuchung des Handels-Petroleums. Ueber die sogenannte Natronprobe. [In: 5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (501–504). [6500-1100]. 26801

Berju, Georg und Kosinenko, Wladislaus. Untersuchungen über die Bestimmung des Aetzkalkes in gebraunten Kalken und die Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat, Berlin, 60, 1901, (119–125). [6300–0220–7150].

Berkhout, A[lbert] D[irk]. Ueber die Einwirkung von Formaldelyd auf psubstituierte Phenole. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, 599, 21 cm. [1230].

Berl, Ernst. Ueber die Anwendung der Katalyse in der Photographie. Bul. Photoglob., Zürich, **9**, 1901, (23-26). [7350 7050]. 26807

Berl, Ernst. Die Arsensäureanhydrid-Katalyse des Schwefeltrioxyds. (Vorl. Mitt). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (252–251); Zs. anorg. Chem., Hamburg. 44, 1905, (267–299). [0140-0660-7050]. 26808-9

v. Lunge, Georg.

- v. Werner, A.

 Berlinerblau,
 J.
 Refraktometrische

 Bestimmungen von
 Paraffin.
 [In: 5

 Intern.
 Kongress für angew.
 Chemie.

 Bd 2.]
 Berlin (D. Verlag), 1904, (619-621).
 26810

**Bernard,** Ch. A propos de l'assimilation en dehors de l'organisme. Paris, C. R. Acad. sci., **140**, 1905, (509-511). [8030].

Bernard, Maurice. Les matières grasses dans l'analyse du lait. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (15-16). [6500].

Manière de déterminer la quantité de sucre dans le vin. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (105-106). [6500].

— La réaction de Tichomirow dans le thé noir. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (116–117). [6500]. 26814

J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (202–201). [6500]. 26815

Kenntnisse der Beiträge zur Oxydase der Weintraube, J. Pharm., Mülhausen, **29**, 1902, (116–117). [8010]. 26818

Berndt, G[eorg] W. Die elektrischen Spektra von Gasen und Gasgemischen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (223–274). [7300]. 26819

Mechaniker, Selenzellen auf Kohle. Mechaniker, Berlin, **12**, 1904, (97-98). [0700]. 26820

| Moderne Anschauungen | über die Konstitution der Materie. | Wellfall, Berlin, 5, 1905, (307–374, | 385 | 389). [7000]. | 26821 Bernhart, Karl r. Koenigs, Wilhelm.

Bernini, Arciero. Ueber den Einfluss der Temperatur auf die elektrische Leitfähigkeit des Lithiums. (Uebers). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (74-78). [7250-0450]. 26822

Ueber die Magnetisierung einiger Alkalimetalle. (Uebers). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (109-111). [7250]. 26823

**Bernstein,** Alexander. Apparat zur Untersuchung von Butter. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (286); Landbote, Prenzlau, **26**, 1905, (509-510). [6000].

Bernstein, Arnold. Einwirkung von Chloriden des Phosphors auf einige substituierte Phenole. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (43). 21 cm. [2000 1230]. 26825

 Bernthsen.
 Die
 Teerfarbstoffe in neuerer
 Zeit.
 Vortrag.
 Färberztg, Färberztg, Berlin, 14, 1903, (158-163, 180-183, 203-208).

 203-208).
 [5020].
 26826

 Bernthsen,
 A.
 Zur
 Formel der hydroschwefligen

 Säure.
 Berlin,
 Ber.
 D.

 chem.
 Ges.,
 38,
 1905,
 (1048-1056).

 [0660
 7000].
 26827

Berry, A. E. and Bartripp, G. F. The influence of sulphites in the mashtun and the copper. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (451-466). [6500]. 26828

**Bersch**, Wilhelm. Emerich Meissl. Zs. Landw. VersWes., Wien, **8**, 1905, (141–152, mit 1 Taf.). [0010]. 26829

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber hydroxylarmere Vorstufen des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2177–2182). [1910 5010 5020]. 26830

**Bertarelli,** E[rnesto]. Ueber die Antilipase. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (231-237). [8010]. 26831

Berté, E. Oil of lemon: a new indirect method of estimating the aldehydes therein. (Trans. from the original Italian.) Chem. and Drug., London, 66, 1905, (682-684); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (805-806). [6300-6500]. 26832

Bertels, Kurt. Die Denkmittel der Physik. Eine Studie. Berlin (Mayer & Müller), 1905, (72). 24 cm. 1,60 M. [7000]. 26833 
 Bertelsmann.
 Die Wertbestimmung

 der Gaskohlen.
 Glückauf, Essen, 40,

 1904, (1250-1253).
 [6500].
 26834

Berthelot, Marcelin. Etudes thermochimiques sur la dissolution et la polymérisation du cyanogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (93-97), [7200-0210].

Sur la transformation du sulfure noir cristallisé d'autimoine en sulfure orangé précipité. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (97-98). [7200 0680].

Remarques sur quelques règles thermochimiques relatives à la possibilité et à la prévision des réactions. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1005–1009). [7200].

Nouvelles recherches sur la combinaison chimique. Paris, C-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1153-1159). [7000].

Sur la perméabilité des tubes de silice fondue. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1159-1162). [0710].

Observations sur les méthodes employées en calorimétrie et spécialement sur la détermination de la chaleur de combustion des composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1497–1504). [7200]. 26840

Recherches sur les composés alcalins insolubles formés par les substances humiques d'origine organique et leur rôle en physiologie végétale et en agriculture. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (433-415). [8030]. 26841

Recherches sur le cyanogène, Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 3, 1904; Introduction (145–146); 1º Solubilité et polymérisation (146–154); 2º Réactions entre le cyanogène et le cyanure de potassium (154–163); 3º Études thermochimiques sur la dissolution et la polymérisation du cyanogène, (163–181). [0210]. 26842

— Expériences sur l'oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **3**, 1904, (169–181); Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (169–177). [0210–0550].

Recherches sur la dessiccation des plantes et des tissus végétaux : conditions d'équilibre et de réversibilité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (488-490). [8030].

Berthelot, Marcelin. Dessiccation des plantes. ler Mémoire : période de fenaison. 2º Mémoire: sur la dessiccation absolue des plantes et matières végétales; période de dessiccation artificielle; réversibilité par la vapeur d'eau atmosphérique. 3º Mémôire: période de vitalité; humectation par l'eau liquide; réversibilité imparfaite. 4º Mémoire: changements de dimensions et de volume que les organes et tissus des végétaux éprouvent sous l'influence de la dessiccation. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (498-506, 506-520, 520-538, 538-552); Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, [693-702, 702-711, 761-773, 825–831). [8030].

Quelques métaux trouvés dans les fouilles archéologiques en Egypte. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (554-556); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (183-185). [0010].

Z6846

Nouvelles recherches sur les altérations séculaires des substances hydrocarbonées d'origine organique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **5**, 1905, (165-174); Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (177-183). [0010]. 26847

Sur la perméabilité aux gaz des substances vitreuses. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (145-146). [0710-6400]. 26848

Sur les vases de silice ou de quartz fondu ; leur emploi en chimie, leur perméabilité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (146-164); Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (817-821, 821-825). [0910 0710].

Perméabilité des vases de verre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (164-174); Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1286-1292). [0710].

26850

Recherches sur la combination chimique. Sur l'emploi du tube chaud et froid dans l'étade des réactions chimiques. Ann. chim. plays., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (174-195); Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (905-914). [7050-7200].

Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (195-200). [7350-8020]. 26852

**Berthelot**, Marcelin. Emanations et radiations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (289-293). [7300]. 26853

Sur les limites de sensibilité des odeurs et des émanations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (293-295). [7150].

Effets chimiques de la lumière: action de l'acide chlorhydrique sur le platine et sur l'or. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (295-299). [7350].

Remarques sur l'emploi des courants alternatifs en chimie et sur la théorie des réactions qu'ils déterminent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (300–305). [7250]. 26856

et Gaudechon. Recherches thermochimiques sur la strychnine et la brucine. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (125-165); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (753-761). [3010 7200].

Berthier, A. La fixation de l'azote atmosphérique par des procédés électriques. Eclair. électr., Paris, 45, 1905, (256-260, av. fig.). [0490]. 26859

Berthoud, H. v. Billiter, O.

Berti, Pio. Les solutions de sucre et de sels inorganiques dans le processus de dialyse. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1155-1162). [7150]. 26860

——— Matières aspartiques. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1163–1186). [1310]. 26861

Bertiaux, L. r. Hollard, A.

Bertini, C. Ricerche sopra i prodotti di condensazione dell'etere benzoil-acetico con aldeide benzoica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>n</sup>, 1903, (145-152). [1330]. 26862

Bertolo, Pasquale. Azione dell'acido cloridrico sull'artemisina. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2° semestre, (273-278). [1350—1910]. 26863

Bertoni, G. E. Beiträge zur Kenntnis der wichtigsten warmen Quellen zu Perla in dem vulkanischen Boden der toskanischen Marenmen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (220–222), [6500].

Bertram, H. v. Biuz, A[rthur].

Bertram, Max. Studien über die Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Zürich. Phil. Diss. II. S. 1903-1904. Zürich-Oberstrass, 1904, (75+1 mit 3 Taf). [7250-0190-0360]. 26865

Bertram, W. Ueber die Einwirkung von Anilin auf Anhydridearbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1615-1625). [1300 1930 1310]. 26866

- v. Anschütz, Richard.

**Bertrand**, Gabriel. Sur un nouveau suere des baies de sorbier. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (802-805). [1210].

Sur les cafés sans caféine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (209–211). [6500]. 26869

— Etude biochimique de la bactérie du sorbose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (181–288); Bul. ass. ehimistes, Paris, **22**, 1904, (478–480). [8020 1810]. 26870

Action de la laccase sur le gaïaeol. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (116–120). [8010]. 26871

Sur la composition chimique et la formule de l'adhénaline. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (672-677). [1650]. 26872

Le domaine actuel de la chimie biologique. Rev. gen. sei., Paris, **16**, 1905, (451-461). [8000].

et Lecarme, Jean. Sur l'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (320-323). [7000]. 26874

Bertrand, P. v. Fosse, R.

[Bertrond, Ev.] Бертрондъ Ев. Дъйствіе факаго кали на смъсь Фенилацетилена и ацетофенона. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétophénone]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (657). [1130—1530]. 26875

Дъйствіе ъдкаго кали на смъсъ Фенилацетилена съ метилцик-(р 9724) логевсанономъ. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyleyelohexanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšé, **37**, 1905, 1655-6561. [1130-1540].

[Berzelius, Jakob.] Jakob Berzelius, Reiseaufzeichnungen, hrsg. v. d. Königl. Akademie der Wissenschaften in Stockholm, hrsg. durch H. G. Söderbaum. Aus d. Schwed. übers. von F. Bischoff. Schneeberg, Mitt. wiss. Ver., H. 5, 1904. [41-64 mit Portr. J. [0010]. 26877

Besemfelder, Edward R. Weitere Bemerkungen zur Wassergasfrage bezw. Vergasung von Kohle. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (182–184). [6500]. 26878

Destillation der Steinkohle durch hocherhitzte Gase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (389-390). [0930]. 26879

Besson, Albert. Über das Thiomethylpyrazol und dessen Homologen. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt , 1993, (47). 22 cm. [1930]. 26880

Besson, Paul. Le radium et la radioactivité. Propriétés générales. Emplois médicaux. Avec une préface du Dr. d'Arsonval. Paris. (Gauthier Villars), 1904, (VII+172, av. fig.: 19 cm.; Deutsch von W. von Rüdiger. Mit einem Vorwort von Alfr. Exner. Leipzig (J. A. Barth), 1905, (VII+115). 8vo. 3.60 M. [0620]. 26881

Besthorn, E. and Ibele, J. Ueber eine neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. II. (Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2127-2129). [5020-1930]. 26882

Bettels, I. v. König, J[os.]

Betti, Mario. Reazione generale di condensazione fra β-naftolo, aldeidi e amine: Nota IV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (17-26). [1630—1940]. 26883

Gasbehälter mit konstantem Ausfluss. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (219–220). [0910]. 26884

- e Foà, Virgilio. β-Naftossazine e composti affini contenenti radicali aldeidici e chetonici misti. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, μarte  $1^{3}$ , 1903, (27–35). [1940 1630 1910 1310].

e Torricelli, Andrea. Sulla funzione delle basi β-naftol-ald-aminiche.

Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte I<sup>a</sup>, 1903, (1-17). [1630 1910]. 26886

Beulaygue, L. Evolution du poids et des matieres organiques de la feuille durant la nécrobiose à la lumière blanche. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (814-816). [8030]. 26887

Méthode de dosage des matières protéiques végétales. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (413–416). [4020].

Beutin, Alfred v. Tröger, Julius.

Beuttner, E. Die Panchaudsche Methode der Alkaloidbestimmung von Drogen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (15-17). [6500-3000]. 26889

Bevan, E. I. r. Cross, C. F.

Bevan, P. V. Note on some physical properties of sodium vapour. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (129-131). [0500]. 26890

The change of conductivity in solutions during chemical reactions. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 501-502). [7250]. 26891

Beyschlag, F[ranz] r. Monke, A.

Beythien, A[dolf]. Ueber Gewürze. Vortrag. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (957-964). [6500].

Ucber Fruchtsäfte und
Marmeladen. I. Himbeersyrup. II.
Erdbeer- und Johannisbeersyrup. III.
Marmeladen. Zs. Unters. Nahrgsmittel,
Berlin, 6, 1903, (1095-1118). [6500].

Ueber die Verwendung der schwefligen Säure als Konservierungsmittel, insbesondere den jetzigen Stand der Beurteilung geschwefelten Dörrobstes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (36–53). [6500].

Einige weitere Analysen von Fruchtsäften und Beerenfrüchten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (541-548). [6500]. 26895

— Krebsbutter, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (6-10). [6500]. 26896

— Wermutwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (10-14). [6500]. Beythien, A[dolf]. Neuere Honigsurrogate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (14-16). [6500]. 26898

Veber das Jörgensensche Verfahren der Borsäurebestimmung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (283-286). [6300]. 26899

— Ueber die Beziehungen zwischen der Zusammensetzung von Fruchtsaftaschen und ihrer Alkalität. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (339-347). [6500]. 26900

und Bohrisch, Paul. Beiträge zur Untersuchung und Beurteilung des Citronensaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (449-464). [6500]. 26901

und Waters, L. Beiträge zur Kenntnis des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (726-729). [6500]. 26902

Biach, Otto. Ueber Regelmässigkeiten in homologen Reihen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (43-64). [7000].

Bial, Manfred. Ueber die Verwendung der Orcin-Eisenchlorid-Reaction zur Untersuchung von Kohlehydraten und Eiweisskörpern. Fortschr. Med., Berlin, 21, 1903, (8-9). [6500].

26904

Bialon, O. Beitrag zum Nachweise von gewässerter Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (363–366). [6500]. 26905

Bianchini, R. und Cler, E. Vorschlag eines neuen Apparates zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Baumaterialien. Arch. Hyg., München, 53, 1905, (145-157). [0910 26906

**Biberfeld**, J[ohannes]v. Filehne, Wilh.

Bichel, C. E. Aluminium in Sprengstoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1995, (1889–1892). [7200]. 26907

Methoden zur Prüfung der Kraftäusserung von Sprengstoffen und Normalien zur Herstellung von Bleicylindern und deren Anwendung zu einer vergleichsweisen Messung der Wirkung von Sprengstoffen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (292–303). [7200].

Bickenbach, L. v. Gutbier, A[lexander].

Biddle, H. C. Die Umwandelung von Fornhydroxamsäure in Knallsäure. Erwiderung an L. Wöhler, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3858–3859). [1310].

Bidet, Félix. Équilibre chimique du système: gaz ammoniac et chlorhydrate d'iso-amylamine primaire. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (264–265). [7050] 26910

Bie, Valdemar. Ist die bakterieide Wirkung des Lichtes ein Oxydationsprozess? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (5-74). [7350]. 26911

lst die baktericide Fähigkeit des Lichtes auf eine direkte Einwirkung auf die Bakterien oder auf eine indirekte Einwirkung durch die Entwicklung eines baktericiden Stoffes im Nährsubstrate zurückzuführen? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (75–146). [8020—7350]. 26912

Die disinfizierende Wirkung des Wasserstoffsuperoxyds. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (147–163). [0360]. 26913

Biehringer, Joachim. Ueber Cetylphosphorsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3974-3977). [2000].

26914

Clemens Winkler † Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (141–143, 153–155). [6010]. 26915

Guido Bodländer. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (561–569). [0010]. 26916

Biernacki, Victor. Ueber einen Halbschattenanalysator. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (180–184). [0910 7300]. 26917

**Bierry**, H. Recherches sur la lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1122–1123). [8010]. 26918

et **Gmo-Salazar.** Recherches sur la lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (381–384). [8010].

maltase du suc pancréatique de sécrétine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (146-147). [8010]. 26920

Biesenbach, Th. v. Stoermer, R[ichard].

(D 9724)

**Bigelow**, W[illard] D[ell]. Human foods. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1]. Berlin (D. Verlag), 1901, (526–530). [6500].

Biilmann, Einar. Om Fremstillingen af rene Thiosyrer. [On the production of pure thionic acids]. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 3, (211– 234). [1310].

26921

Ueber ein Verfahren zur Darstellung der Thiosäuren und Disulfidsäuren. 1. Xanthogenatessigsäure, Thioglycolsäure und Disulfidessigsäure und Disulfidespropionsäure und α-Disulfidpropionsäure. 3.  $\beta$ - Xanthogenatpropionsäure. 4.  $\alpha$ - Xanthogenatbuttersäure und Thio- $\alpha$ -oxybuttersäure. 5. Xanthogenatbernsteinsäure und Thioäpfelsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372). [1310] 26923

Billeter, O[tto fils]. Sur un phénomène d'autoxydation. [L'action de l'air en présence de la soude sur la diméthylxanthogénamide, SCOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>. Arch. sci. Phys., Genève, (scr. 4), **17**, 1901, (436-137). [1310-0550].

Sur l'autoxydation des dialcoylxanthogénamides. Verh. Schweiz. Natl. Ges., Winterthur, **87**, 1905, (64-65); Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (274-276). [1310].

Billeter, O[tto] C. Ueber die Einwirkung von cyansaurem Silber auf Säurechloride. 1V. Methylsulfonylisocyanat, CH<sub>3</sub>.SO<sub>2</sub>.N: CO. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2013–2015). [1310].

V. Entstehung von Anhydriden der Sulfonsäuren durch Einwirkung (von Sulfoehloriden auf eyansaures Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2015–2020). [1330]

v. Bamberger, Eugen.

Billitzer, J[ean]. Zum Valenzbegriff. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 45, 1905, (81–82). [7000]. 26928

Theorie der Kolloide II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (129-166). [7100-7250]. 26929

Zur Theorie der kapillarelektrischen Erscheinungen. 3. Mitt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (167–192). [7250].

Billy, [M.] Sur la préparation des hydrosulfites. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (936-937). [0660]. 26931

---- r. Auger, V.

Biltz, A[rthur]. Neues aus dem Gebiete der analytischen Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (137–138, 147– 148, 291–293). [6000]. 26932

Neues aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg. Apolda, **1904**, (203–204). [0100]. 26933

Neuerungen und Fortschritte auf dem Gebiete der analytischen Chemie. Allg. ChemZtg. Lübeck, **5**, 1905, (262–264). [6000].

r. Thoms, H[ermann].

r. Traube, Wilhelm.

Biltz, Heinrich. Ueber die Einwirkung von Acetylen auf Mercurichloridlösungen. [Trichlormercuriacetaldehyd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133-136). [1410-2000-1120]. 26935

— Ucher Diphenyloxy-triazin und Diphenyl-dihydrooxy-triazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1417–1419). [1930]. 26937

von Schwefelwasserstoff usw. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (809). [0910 0060]. 26938

Ueber die Einwirkung von Semieurbazid auf Benzil, Benzoin und verwandte Stoffe. (Mitbearb. von Thankmar Arnd und Carl Stellbaum.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (213–291). [1530–1930]. 26939

Experimentelle Einführung in die anorganische Cheuie. 2. Auff. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (VI +128), 23 cm. Geb. 3,20M. [0030].

Biltz, Wilhelm, Herrn P. D. Zacharias zur Entgegnung. [Betr. Theorie

des Färbevorgangs]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (184–187). [5000 7100].

Biltz, Wilhelm. Beiträge zur Theorie des Färbevorganges. 2. Mittheilung; Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). 3. Mitteilung: Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Gemeinschaftlich mit Paul Behre). 4. Mitteilung: Zur Kenntniss der Farblacke. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2963-2977, 4143-4149).-[5000]710026943 7150].

Ueber einige Tagesfragen auf dem Gebiete der Kolloidchemie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (325–329). [7100]. 26944

Weitere Beiträge zur Theorie des Färbevorganges. 1. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). 2. Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Gemeinschaftlich mit Paul Behre). Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (46-63). [0100 5020 8000]. 26945

Farblacke. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1905**, (271-281). [5020]. 26946

Notiz über die Schutzwirkung von Salz auf Lösungen von Eiweisskörpern. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (937–938). [4000–7100].

und Gahl, Willy. Ueber den Zerfall in Wasser gelösten Ammoniunmitrits und diesem verwandte Vorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (409-413). [0190-7050]. 26948

Much, H. und Siebert, C. Experimentelle Beiträge zu einer Adsorptionstheorie der Toxinneutralisirung und verwandter Vorgänge. Beitr. exper. Ther, Berlin, 10, 1905, (30-54). [7100]. 26949

und Wilke-Dörfurt, Ernst. Ueber die Pentasulfide des Rubidiums und Cäsiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (123-130). [0630-0280]. 26950 Biltz, Wilhelm r. Kröhnke, O.

Binet du Jassoneix. Sur la réduction par le bore amorphe des oxydes de mangauèse et la préparation d'un nouveau borure de manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1209-1211). [0160-0470].

Sur la réduction par le bore amorphe de l'oxyde de thorium et sur la préparation des deux borures de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (191–193). [0160-0770]. 26952

Bingham, Engene Cook. The conductivity and viscosity of certain salts in mixtures of acetone with methyl alcohol, with ethyl alcohol, and water. [With biographical sketch]. Dissertation. Johns Hopkins University. 1905. Easton, Pa., [1905?], (79, with text fig.). 23.3 cm. [7150 7250]. 26953

Binz, A[rthur]. Einwirkung von Natriumpolysulfid auf Natriumhydrosulfit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2051–2056). [0500]. 26954

Uber technische Verfahren zur Gewinnung aromatischer Substanzen aus den Jahren 1902 und 1903. Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (452-461, 521-528). [1000].

Ueber Fortschritte auf dem Gebiete der künstlichen organischen Farbstoffe insbesondere im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, 421–327. 347–354). [5020].

26957

Uber die Konstitution des hydroschwefligsauren Natriums. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (104). [0500 7000]. 26958

Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (849-848), [6500-5020].

Ueber die Einwivkung von Alkali auf Indigkarmin. (Gemeinschaftlich mit A. Walter). [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, 972–975). [1930–5020]. 26960

Binz, A rthur]. Verwendung der wichtigeren organischen Farbstoffe. Praktische Uebungen im Unterrichtslaboratorium. Bonn (F. Cohen), 1905, VIII+43). 23 cm. 1 M. [5020]. 26961

———— und Kufferath, A. Ueber eine verbesserte Methode zur Analyse des Indigos mit Hydrosulfit. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (225-226). [5020].

Bird, Robert Montgomery. Why a flame emits light—the development of the theory. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1901, (23430–23431, with text fig.). [7300]. 26965

Birkeland, Kr. and Eyde, S. Norsk salpeterindustri paa grundlag af Birkeland-Eyde's elektrokemiske proces. [Norwegian industry for saltpetre based upon the electrochemical process of Birkeland-Eyde.] Kristiania, Tekn. Ug., 52, 1905, (497-514 with fig.). [0490]. 26966

[Biron, E.] Биронъ, Е. Изслъдованія хлоростаннатовъ тиновъ:  $M_2$ SuCl $_6$ . и M''SuCl $_6$ . [Recherches sur les chlorostannates des types:  $M_2$ SuCl $_6$ .] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (489–518). [0720–7000].

— Настедованія хлоростаннатовъ  $M_2$ SnCl<sub>5</sub> и M''SnCl<sub>6</sub>. Къ вопросу о метахлорномъ оловъ. [Recherches sur les chloro-tannates des types  $M'_2$ SnCl<sub>6</sub> et M''SnCl<sub>6</sub>. Contribution à l'étude du métachlorure d'étain]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (933–947). [0720–7000].

— Изсибдовнайе хлоростаннатовъ типовъ М<sub>2</sub>SnCl<sub>6</sub>, и М'SnCl<sub>6</sub>, и И'SnCl<sub>6</sub>, и И'SnCl<sub>6</sub>, и И'SnCl<sub>6</sub>, и И'SnCl<sub>6</sub>, еt M'SnCl<sub>6</sub>, еt M'SnCl<sub>6</sub>, ет М'SnCl<sub>6</sub>, ет М'SnCl<sub>6</sub>, ет М'SnCl<sub>6</sub>, ет М'SnCl<sub>6</sub>, и сhlorure d'étain, St. Peterburg, Zum. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (963–993). [0720-7050]. 26969

——— Изследованіе хлоростаннатовъ типовъ : М'sSnt l<sub>5</sub> и M''Snt l<sub>5</sub>. IV. Диссозіація хлоростаннатовъ въ водвыхъ растворахъ. [Sur les chlorostannates M'2SnCl<sub>6</sub> et M"SnCl<sub>6</sub> IV. Dissociation des chlorostannates dans les dissolutions aqueuses.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (994–1036). [0720—7050]. 26970

Biron, E. V.] Биронъ, Е. В. Пэсатъдованіе хлоростаннатовъ тиновъ : М', SnCl<sub>6</sub> и М', SnCl<sub>7</sub>. V. Распредъклорготыми мета нами. [Sur les chlorestannates M', SnCl<sub>6</sub> et M', SnCl<sub>6</sub> V. Distribution du chlorure d'étain entre deux métaux chloreux.] St. Peterlurg, Žurn. russ. fiz., chim. Olsč., 37, 1(05, 1036–1063). [0720-7150].

Bischkopff, Eduard v. Einhorn Alfred.

Bischoff, C. Anforderungen an den Handel mit garantiert reinen Reagentien vom Standpunkt der forensischen Chemie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (353–360). [6000].

Bischoff, C. A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2078– 2083). [1100 5500]. 26973

Organische Jahrb. Chem., Braunschweig, **14,** (1904). 1905, (119–237). [1000]. 26974

Materialien der Stercochemie in Form von Jahresberichten bearb. Bd 1: 1899-1902. Mit systematischem Inhaltsverzeichnis für 1894-1902. Bd 2: 1891-1898. Mit alphabetischem Sachregister für 1894-1902. [Teilw. mitbearb. v. E[dgar] Wedekind u. P. Walden.] Braunschweig (F. Vieweg and S.), 1901, CXXXVI + 840; 841-1977). 23 cm. 90 M. [7000].

Bismer, Otto. Apparat zur Ermittelung minimaler Zuckermengen (für Laboratorien und Fabrikspraxis). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 587. 26976

Bistrzycki, A[ngustin] und Reintke, Eugen. Ueber die Abspaltung von Kohlenmonoxyd aus tertiären Sauren mittels concentrirter Schwefelsäure. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 839-848). [1300-1330-1130-1530]. 26977 Вітнуј-віїасьто, V. А. Битній-Шляхто, В. А. Къ ученію о липазъ. Диссертація. [L'étude de la lipase. Diss.] St. Peterburg, 1904, (138+VI+ 4). 24 см. [8010]. 26978

Bittó, Béla von. Ueber die chemische Zusammensetzung der inneren Fruchtschale der Kaffeefrucht. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (93-95). [6500].

Bjerrum, Niels. Über die Elimination des Diffusionspotentials zwischen zwei verdümnten wässerigen Lösungen durch Einschalten einer konzentrierten Chlorkaliumlösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (428-410). [7250].

Björn-Andersen, H. Om Kvælstoftabet i Koajle ved Spredningen og om mulig Forebyggelse deraf ved Tilsætning af Superfosfat. [On the loss of nitrogen in liquid cow-manure during the spreading, and on a possible prevention of this loss by an admixture of superphosphate.] Tidsskrift for Landökonomi, Kjöbenhavn, 1905, (160-168). [6500].

Blacher, C. und Koerber, U. Die massanalytische Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (722-723). [6300].

26982

Black, O. F. v. Hill, H. B.

Blackman, F. Frost. Experimental researches in vegetable assimilation and respiration. IV.-A quantitative study of earbon-dioxide assimilation and leaf-temperature in natural illumination. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (402–160). [8030].

Blackman, Philip. New method of determining molecular weights. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1474– 1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228). [0910-7100]. 26984

Molecular conductivity of water. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (237). [7250]. 26985

——— Further experiments on a new method of determining molecular weights. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (304). [7100]. 26986

Blair, A. A. Iron and steel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (478–480). [6500–0320]. 26987

Blaise, E. E. Sur l'oxygène quadrivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1211-1213); **140**, 1905, (661-663). [0550 2000.]

et Courtot, A. Sur l'acide vinyldiméthylacétique. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (292–294). [1320].

des dérives éthéro-organo-magnésieus sur la liaison éthylénique des éthers-sels non saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (370-372). [2000]. 26990

—— Sur les acides aldéhydes γ. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (41-42). [1310]. 26991

et Gault, H. Recherches dans la série du pyrane. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (137–139). [1310 1910].

et Luttringer, A. Migration de la liaison éthylénique dans les acides non saturés acycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (148–150). [1320].

Caractérisation des lactones au moyen de l'hydrazine. Paris C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (790-792). [1300 1910]. 26994

Blake, G. S. v. Dunstan, Wyndham R.

Blakey, W. v. North, B.

**Blanc**, G. Nouvelle synthèse de l'acide aa-diméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (65-67). [1310 1510]. 20995

——— Synthèse de l'acide ββdiméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (800–802). [1310—1910]. 26996

Sur la réduction des anhydrides d'acides bibasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1213-1214). [5500].

Sur la 3.3. diméthylbutyrolacétone. Paris, C. R. Acad. sci., **141**, 1905, (203–204). [1310–1910]. 26968

v. Bouveault, L.

Blanc, G. A. On radioactivity of mineral springs. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (148-154). [7300].

Ueber die Natur der radioaktiven Elemente, welche in den Sedinienten der Thermalquellen von Echaillon und Salins - Moutiers (Savoyen) enthalten sind. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (703-707). [7300]. 27000

Blanchard, Arthur A. Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Erwiderung auf die von Kurt Arndt gegen meine erste Abhandlung erhobenen Einwände. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (117-122). [7050 0490 7200].

Blanck, Edwin. Untersuchungen über die Schwarzerden des Rittergutes Legienen, Kreis Rössel, Ostpreussen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (407–418). [6500].

Ueber neue Tabakdüngemittel. Nebst Nachtrag. Natw. Zs. landw., Stuttgart, **3**, 1905, (264-274, 510-511). [6500]. 27003

Blangey, Louis. Ueber Chinole. Diss. Sect. II., 1903–1904. Zürich, 1903, (108). 8vo. [3000]. 27004

Blank, O. Ueber die analytische Trennung der Fettsäuren im holzessigsauren Kalk. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (427–431). [6300—1310].

Formaldehyd. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (578–587). [1410].

Blanksma, J[an] J[ohannes.] Over de intramoleculaire oxydatie van een aan benzol gebonden SH-groep door een orthostandige NO<sub>2</sub>-groep. [On the intramolecular oxydation of a SH-group bound to benzol by an orthostanding NO<sub>2</sub>-group.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1904, (36–39), (Dutch); Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (46–52), (French). [1130].

Over het trinitroveratrol. Over het trinitroveratrol. On trinitroveratrol. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (464–467), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (462–465), (English); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (313–319), (French). [1230].

Nitratic van symmetrisch nitrometaxylol. [Nitration of symmetrical nitrometaxylene.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905]. (33-37), (Dutch); Amsterdam,

Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (70-74), (English). [1130]. 27009

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Nitration et réduction du dinitrophénétol symétrique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (40-45). [1230]. 27010

Sur le remplacement d'atomes ou de groupes d'atomes par l'hydrogène dans les corps aromatiques pendant la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (320-326). [1130]. 27011

en Jaeger, F[rans] M[aurits]. Over de zes isomere tribroom-xylenes. [On the six isomeric tribromo-xylenes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet. 14, [1905], (95-97), (Dutch): Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (153-155), (English). [1130].

W[illem].

v. Cohen, Ernst.

v. Alberda van Ekenstein,

Blasdale, W. C. v. Hoff, J[acob] H[einrich] van't.

Blau, Fritz. Die elektrische Osmium-Glühlampe (Auer-Os - Lampe). (Mit Nachträgen von Leopold Stark und R. Bosselmann.) Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (196-200, 243, 313). [0560]. 27013

Blau, H. Flüssiges Leuchtgas, seine Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Vortrag. Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (193-197, 201-203); Zs. Kohlensaurelnd., Berlin, 10, 1904, (451-453, 188-490, 525-526, 564-566). (1930).

Blecher, C. Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar-Agar u. s. w. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (245–246). [0910–4010].

Ein Apparat zum Lösen aud Filtrieren grosser Quantitaten Gelatine. Zs. ReprodTechn., Halle, 7, 1905, (17–19). [0916]. 27016

Bleisch, C. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Zs. Branw., München, (N. F., 27, 1904, (877-879); 28, 1905, (56-59). [6500].

und Regensburger, P. Zur Reform der Extraktbestimmung im Malz. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (313-316). [6500]. 27018 Bleisch, C. u. Regensburger, P. Beiträge zur Gerstenbeurteilung. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905, (625-631). [6500]. 27019

Bloch, C. v. Pfeiffer, Th[eodor].

Bloch, Eugène. Sur la conductibilité des gaz issus d'une flamme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1327-1329). [7250]. 27020

Recherche sur la conductibilité électrique de l'air produite par le phosphore et sur les gaz récemment préparés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (25-144). [7250]. 27021

Bloch, Ignaz. Elektrolyse von Estersalzeu ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss k. techn. Hochschule. München (Druck v. F. Straub), 1902, (55). 22 cm. [1300 7250].

Bloch, Siegfried. Ueber Additionen mit den höheren Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte Ketone und 1-3 Diketone. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (85). 23 cm. [1500].

— v. Wieland, Heinrich.

Blochmann, Rich[ard[ Herm[aun]. Untersuchungen über die o-Hydrazinbenzoësäure. Diss. Rostock. Berlin (Druck v. A. Gottwald, 1903, (44). 21 cm. [1330].

Blom, A. und Tambor, J[oseph]. Ueber das 3-Methoxy-cumaranon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3589-3592). [1910]. 27025

Blomquist, Arvid. Beskalfenheten af handelns mjölksocker i kemiskt och fysikaliskt hänseende. [The character of trade milk sugars from a chemical and a physical point of view]. Allm. Sv. Läkartidn., Stockholm, **2**, 1905, (87–91). [6500].

Blondel, Maurice. Recherches sur quelques combinaisons du platine. Thèse fac. sei., Paris. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (81-144). [0610]. 27027

Blount, Bertram. Electric furnaces for laboratory use. London, Anal., **30**, 1905, (29–35). [0910 7200]. 27028

Bloxam, William Popplewell. Our present knowledge of the chemistry of indigo. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (971-987). [5020]. 27029

Blum, Alfred. Ueber Silicovanadinmolybdate. Bern. Phil. Diss. 1903-1904. Bern, 1904, (53 + 2). 80. [0820]. 27030

Blum, L. Zur Bestimmung des Mangans als Schwefelmangan in barythaltigen Manganerzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (7-9). [6200].

Zum qualitativen Nachweis geringer Mengen von Baryum und Strontium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (9-10). [6200]. 27032

Qualitativer Nachweis von Eisenoxydul neben Eisenoxyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (10–11). [6150]. 27033

Qualitativer Nachweis des Zinus in seinen Oxydulverbindungen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (11-12). [6100]. 27034

**Blumbach**, Fritz v. Oettingen, Arthur von.

Blumberg, Max. Synthese des 3. 4-Dioxy-β-Methyl-Chromons. Bern, Phil. Diss. 1903-1904. Bern, 1904, (26, mit 1 Tab.). 8vo. [1910]. 27036

Blume, G. und Klöffler, H. Notiz über eine einfache Reindarstellung von Monoäthyl-anilin aus technischem Monoäthyl-anilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3276). [1630]. 27037

Blume, Richard v. Michaelis,  $\Lambda[ug.]$ .

Blumenthal, Arthur. Ueber quantitative Pepsinbestimmungen im Magensalt und Urin. Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 5, 1904, (249–256). [6500]. 27038

Blumenthal, Ferdinand. Zur Frage der klinischen Bedeutung des Auftretens von Fäulnissprodukten im Harn. [Aetherschwefelsäure]. Charité-Ann., Berlin, **26**, 1902, (3–23). [6500]. 27039

v. Bergell, Peter.

Blythswood, Lord and Allen, II. S. Dewar's method of producing high vacua. Phil. Mag., London, (Ser. 6,) 10, 1905, (497-512). [0210 0930]. 27040

Bock, A. Die Entmischung der Legierungen und deren Ursache. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1199– 1201). [0100]. 27011 Bock, Karl. Über die Kondensation von Benzaldehyd mit Hakonsaure. Diss. Strassburg i. E. (Druck d. ,, Elsässer"), 1902, (56). 22 cm. [1430-1320-1910]. 27042

· v. Duden, P[aul].

Boddaert, R. J. r. Fischer, Arthur.

Bode, G[ustav]. Eine einfache Methode der Kohlensäurebestimmung im Flaschenbier. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (510-513). [6400]. 27043

Kohlensäurebestimmung nach vereinfachter Methode (Differenzwägung). Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (704–705). [6400]. 27014

Der Kautschuk und seine Verarbeitung. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (417–419, 435–436). [1860].

Die Einwirkung des Lichtes auf keimende Gerste und Grünmalz. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (785–786). [7350]. 27046

Bodenstein, Max. Erwiderung an Herrn [Alfred] Stock [betr. die Zersetzung des Antimonwasserstoffs]. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (611–612). [0680-7050]. 27047

— Chemische Kinetik der Kontakt-Schwefelsäure. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (561–573). [0660-7050]. 27018

und **Ohlmer**, Friedrich. Heterogene katalytische Reaktionen. III. Katalyse des Kohlenoxydknallgases durch Kieselsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (166–176). [0210 7050].

und **Pohl**, Wilhelm. Gleichgewichtsmessungen an der Kontaktschwefelsäure. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (373–381). [0660-7050]. 27050

Bodländer, G[uido]. Uber Kaustizierung. Hrsg. von R. Lucas. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1137-1141); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (186-187); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76 (1904), H. 1., 1905, (139-141). [0100 7000 7050].

— Elektrometrische Kohlensäurebestimmung. [Veröffentlicht von Richard Lucas]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1995, 185–186); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904). H. 1, 1905, (89–92). [6300–6400]. 27052

Bodländer, G[uido]. Ueber die Geschwindigkeit der Bildung von Schwefeltrioxyd. (Nach Versuchen von K. von Koeppen.) [In: Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag, 1904, 574-575). [0600-7050]. 27053

Technische Bedeutung der Katalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag). 1904, 624-640). [7050]. 27054

– und Idaszewski, Kasimir S. Versuche über das elektrolytische Verhalten von Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (161–182). [0290–7250]. 27055

**Bodmer,** R. Note on an objectionable method of fining wines. London, Anal., **30**, 1905, (264–266). [6500]. 27056

Bodon, Károly. Adatok a transudatumok és exsudatumok és exsudatumok és vegyiösszetételének ismeretéhez. [Beiträge zur Kenntniss der molekulären Concentrations-Verhältnisse und der chemischen Zusammensetzung der Transsudate und Exsudate.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (131–138); Arch. ges. Physiol., Bonn. 104, 1904, 1519–538). [6500-8000-8050].

Bodroux, F. Mode de formation de quelques dérivés monosubstitués de l'uréthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1108-1109). [2000]. 27058

Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1597-1598). [2000] 1310 [1610].

Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'orthotoluidine. Paris, C.-R. Acad. sci., **41**, 1905, 195–196). [2000 1310 1610].

Böck, Friedrich v. Bamberger, Max.

Böcker, Erich. Ueber die Einwirkung von Cyankalium auf Nitrophenole. Diss. Göttingen. Heidelberg Druck d. Heidelberger Verlagsanst.), 1904, (79), 21 cm. [1230-1330]. 27061

und Kämmerer, P. Krystallographische Bestimmungen an den eine neue Art von optischer Isomerie darbietenden Modifikationen des Benzoylmethylhexanonoxims. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (178–184). [7100–1640]. 27062

Bödtker, Eyvind. Ueber salpetrige Säure im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (956). [6500]. 27063

Böhm, C. Richard. Das Gasglühlicht, seine Geschichte, Herstellung und Anwendung. Ein Handbuch für die Beleuchtungsindustrie. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (XXII+656). 23 cm. 14 M. [7200].

Böhm, Egon. Beitrag zur Chemie der Fluoride der Schwermetalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (326–340). [0310]. 27065

Boehm, Karl v. Windisch, Karl.

Böhme, A. Die Anwendung der Ehrlichschen Indolreaktion für bakteriologische Zwecke. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (129-133). [6150]. 27066

Böhme, Richard. Ueber Lichesterinsäure und eine neue daraus gewonnene Iso-Stearinsäure. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1902, (34). 22 cm. [1350—1910—1310]. 27067

Böhmer, G. Die Braugerstenbonitierung und deren Ergänzung durch Laboratoriumsbestimmungen, sowie der Kulturwert von Gersten nordost- und südwestdeutscher Provenienz. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1904, (817-838, 865-882, 905-913). [6500].

Boekhout, F. W. J. und Ott de Vries, J. J. Ueber die Edamerkäsereifung. Centralbl. Dakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (321-331). [8020]. 27069

Böklen, Emil. Ueber Formylbernsteinsäuremethyl- und aethylester. Diss. Tübingen. Hannover (Druck v. C. Küster), 1903, (V + 30). 22 cm. [1310]. 27070

Bömer, A[lois]. Beiträge zur chemischen Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (129-143). [6500]. 27071

Nachweis von Pflanzenfetten in Tierfetten, insbesondere in Schweinefett und Butter. [In: 5. lntern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag). 1901, (1002–1005). [6500].

Boening, Al. r. Wagner, D.

**Boening**, Carl. Arsen in Tabak. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (183-184). [6200]. 27073

**Bönnemann**, Franz. Ueber Umlagerungsprodukte der Azonaphtaline. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (43). 8° [1720].

Boericke, F. Über das elektromotorische Verhalten des Broms und das Anodenpotential bei der Elektrolyse neutraler Bromkaliumlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (57–88). [0200 7250].

Börnstein, E. Über die Zersetzung der Steinkohlen bei geringer Hitze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H, 1, 1905, (141-142). [0210 6500].

27076 Börnstein, [Richard] v. Landolt, [Haus].

Böeseken, J[acob]. De reactie van Friedel en Crafts. [The reaction of Friedel and Crafts.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (468–471), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (470–473), (English). [1000–7050]. 27077

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. (Cinquième communication). La formation du dichlorure de benzophénone par l'action du tétrachlorure de carbone sur le benzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (1-5). [1130].

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (6-18). [7050 1000]. 27079

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. (Septième communication.) Action du soufre et des chlorures de soufre sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (209-222). [1130]. 27080

Böttcher, Karl. Untersuchungen über Derivate des Tetrabrom-p-kresolpseudobromids. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (64). 21 cm. [1230 1530]. 27081

Böttcher, O. Zur Bestimmung der Phosphorsaüre im Thomasmehl, Kuochenmehl usw. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1293–1294). [6300]. 27082 Böttcher, O. Künstliche Düngemittel. [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (380– 446). [6500].

**Bogdan**, Petru. Der Dissociationszustand der Salpetersäure. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (824–826). [0490 7250]. 27084

Bogdan, Stephan. Sur l'emploi de la méthode viscosimétrique pour le contrôle du lait. Ann. chim, analyt., Paris, 10, 1905, (90-92). [6500]. 27085

r. Guye, Ph[illipe].
v. Jacquerod, Adrien.

Bogel, Hans v. Willgerodt, C[onrad].

Bogojawlensky, A[lex.] und Narbutt, J. Esterificirungsversuche. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3344– 3353). [1300–5500]. 27086

— r. Borodovskij, V.

[Bogorodskij, A. Ja.] Богородскій А.Я. Зам'ятка по поводу изследованія іодистаго свинца въ его отношеніях в къ вод'в и кислороду. [Remarques à propos des recherches sur l'action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., 37, 1905, (699–702). [0580].

—— Одектролизъ азотновнелыхъ солей калія, натрія и литія въ огненножидкоть состояніи. [Electrolyse du KNO<sub>3</sub>, du Na NO<sub>3</sub> et du LiNO<sub>3</sub> fondu.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905. (703–759). [0420 0450 0500 7250]. 27088

Матеріалы по электрохиміи неорганических соединеній въ такъ называемомъогненнокидкомъ состояніи. Часть 1-я. [Contribution à l'électro-chimie des combinaisons inorganiques en fusion. Première partie.] Kazanĭ, 1905, (X + 371 + 1 + III., av. 7 tabl.). 24 cm. [0100 7250]. 27089

[Boguskij, Josif Genrichović.] Богускій, І. Г. Растворимость стры въ хлористомъ бензилъ и пѣкоторыя свойства этихъ растворовъ. [Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle; quelques propriétés de ces dissolutions.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb., 1554-1555); 37, 1905, (92-99). [0060 1130 7000]. Bohle. Kohlen-Analysen. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, [1323-1325], [6500 7200]. 27091

Die Bestimmung des Zuckergehalts der Rübe. D. Zuckerind. Berlin, **30**, 1905, +1617-1620). [6500]. 27002

Bohn, Georges. Action du radium sur la matière vivante. Science au XX° siècle, Paris. 2, 1904, 103-108, av. fig.. [0620]. 27093

Bohr, Christian. Absorptionscoëfficienten des Blutes und des Blutplasmas für Gase. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 17, 1905, 104-112). [7150].

Bohrisch, Paul. Ueber den Nachweis einer künstlichen Färbung des Senfs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (285-286). [6500]. 27095

---- v. Beythien, A[dolf].

Boissondy, J[ean] de. Les hypothèses cinétiques et la loi de l'évolution. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, 4815-823). [7000]. 27096

Les gaz monoatomiques, le mercure, le thallium, le plomb, l'or dans la classification. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, 728–734). [7000]. 27097

Bokor, Jenő. A szaglási szerv szerepe az illó olajok és illatoknál, a kémiai vizsgálatokkal való viszonyában. [Uber die Rolle des Geruchsinus bei den chemischen Untersuchungen der ätherischen Ole und Parfume]. Gyógysz-Kozl., Budapest, 21, 1905, 197-1980. [6500].

Bokorny, Th. Anschauungen über die Wirkungsweise der Enzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, 4853-1851. [8010]. 27099

Die Hefenasche. Bedeutsunkeit des Kalkes und der Magnesia für die Hefe und andere Pilze. Allg. Brauerztg. Nürnberg, **43**, 1993, (2399–2401), [6500].

———— Die Wärmetönung bei enzymatischen Vorgängen. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (2517). [8010].

Giftwirkung von Enzymen Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, 2825). [8010]. 27102

Rohrzucker und Malzzueler lei holer Zucker-Konzentration, Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (2927). [8010]. 27103

Bokorny, Th. Ueber das Aufsamm lungsvermögen der Hefe für Farbstoffe und gewisse Schwermetallsalze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (2101– 2102). [8020]. 27104

Quantitative Wirkung von giftigen Stoffen auf Hefe. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **45**, 1905, (2859-2862). [8020].

L'ebereinstimmendes Verhalten der Metalle der Kupfergruppe (Kupfer, Quecksilber, Silber) gegen Zellen der niederen Pflanzen. Chem Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1201–1202). [8030].

Empfindlichkeit der Milchsäurebakterien gegen verschiedene Sabstanzen. Verhinderung der Milchgerinnung. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (223-226). [8020]. 27107

Bollenbach, A. Kaliumchlorat und Natriumhydrosulfit als Titersubstanzen. Vorl. Mitt. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (545. [6000]. 27108

 Bollenbach,
 H.
 Neuere analytische

 Arbeiten.
 Allg.
 ChemZtg.
 Apolda,

 1904, (511-512).
 [6000].
 27109

v. Dittrich, Max.

Bollmann, Gerhard. Beiträge zur Kenntnis der Magnesiumverbindungen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1905], (44), 22 cm. [0460]. 27111

Bolton, Werner von. Über das Tantal und die Tantal-Lampe von Siemens & Halse. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 122– 128); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (722-725). [0740 0910]. 27112

Das Tantal, seine Darstellung und seine Eigenschaften. Vorl. Mitt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (45-51). [0740-7000]. 27113

Jonen. [In: 5. Intern. Kongress für

angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (691–996). [7300 7250]. 27115

Bolton, Werner von und Feuerlein, O. Die Tantallanpe, eine neue Glühlampe der Firma Siemens & Halske A.-G. [mit einem Nachtrag von E. Wikander]. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (105-109, 212-243). [0740]. 27116

Boltwood, Bertram B. On the radioactive properties of the waters of the springs on the Hot Springs reservation, Hot Springs, Ark. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (128–132). [7300].

The production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **20**, 1905, (239-244). [0620 0810 7000]. 27118

On the ultimate disintegration products of the radio-active elements. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (253-267), [0100 7000].

 $oldsymbol{v}$ . Rutherford, E[rnest].

 Boltzmann,
 Ludwig.
 Populäre

 Schriften.
 Leipzig (J. A. Barth), 1905,
 (VIII+440).
 22 cm.
 8 M. [0030].

 27122
 27122

Bondi, Josef. Uber Fermente in Fruchtwasser. Centralbl. Gynäk., Leipzig, 27, 1903, (633-640). [8010]. 27123

Bondzyński, St[anisław], Dombrowski, St. i Panek, K[azimierz]. O grupie kwasów organicznych, zawierających azot i siarkę, składników prawidłowych moczu ludzkiego. (Sur un groupe d'acides organiques renfermant de l'azote et du soufre, qui se trouvent dans l'urine normale de l'homme). Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (477–491); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (83–124). [1300—1350]. 27124

Bone, William Arthur and Andrew, George William. The combustion of acetylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1232-1248); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220). [1120 7200].

Bone, William Arthur and Smith, Henry Llewellyn. The thermal decomposition of formaldelyde and acetaldelyde. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (910–916); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (171). [1110].

and Wheeler, Richard V. The union of hydrogen and oxygen in contact with a hot surface. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (527-528). [0360-0550].

Bonfanti, A. v. Ascoli, M.

**Boni**, Icilio. Un'analisi di succo pancreatico umano. Milano, Rend. Ist. lomb., (serie 2a), **36**, 1903, (563-567). [8000].

Bonjean, Ed. Eau oxygénée à l'état naissant. Activité bactéricide sur les germes des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (50-52). [8050]. 27129

Bonner, Walter D. v. Alway, Frederick J.

Bonnet, Frederic jun. v. Richards, Theodore William.

Book, G. Zur Constitution der Cyaninfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3804-3806). [1930 5020]. 27130

Boorsma, [Willem] G[erbrand]. Pharmakologische Mitteilungen. II. Buitenzorg, Bull. Inst. Bot., 21, 1904, (1–36). [6500 3010]. 27131

Borchers, W. Ueber den gegenwärtigen Stand der elektrischen Eisen- und Stahlerzeugung. (Vortrag). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (631-637, 689-693). [0320-7200]. 27132

Aussichten auf Vereinfachung des Kupferhüttenbetriebes. [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.]. Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (227–239). [0290].

Bordas, F. Recherches de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (416– 418). [6500 0140]. 27134

et Touplain. Emploi de centrifugeurs pour l'analyse des cacaos et des chocolats. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (231-233); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1098-1099). [6500].

— Nouvelle méthode d'analyse rapide du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (267-268); Paris,

C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1099–1100). [6500].

Bordas, V. Recherche de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (234-236), [0140]. 27137

Bordenave, L. Sur la gazéification des combustibles végétaux et la génération d'une force motrice économique en agriculture. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1046-1048). [7200]. 27138

Bordet, Jules. Les propriétés des anti-sensibilisatrices et les théories chimiques de l'immunité. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (593-632). [8050].

Вогдманть, І. І.] Боргманть, ІІ. ІІ. Радіоактивность пексоторыхть русскихть целебныхть грязей. [La radioactivité de quelques boues n.édicinales russes.] St. Peterburg, 1905. (16). 24 cm. [0100 0620]. 27140

— Наслѣдованіе пѣкоторыхъ русскихъ цѣлебныхъ грязей въ отношеніи радіоактивности. {l.a recherche de quelques boues médicinales russes sous le rapport de la radioactivité.} St. Peterburg, 1904, (36), 24 cm. [0100 0620]. 27141

Новые лучи и радіоактивность. Библіотека естествознанія, проф. 11. редакціей Броунова и В. А. Фаусека. Выпускъ XXXVI.) [Les nouveaux ravons et la radioactivité. (Bibliothèque des sciences naturelles sous la rédaction des prof. et Faussek. Livraison Bronnov XXXVI.)] St. Peterburg, 1904, (V+ 497 - 632 + X + 31 + 1, av. 21 pl. et dess.). 24 cm. [0620]. 27142

Boriani, Ugo. Sopra una nuova betaina dell'acido isonicotinico. Riv. ligure sc. lett. ar., Genova, **12**, 1901, (35-12). [1600].

Borisov, M. v. Sapožnikov, A. V.

Bork, Heinrich. Die Elemente der Chemie und Mineralogie. Leitfaden für den chemisch-mineralogischen Kursus des Gymnasiums. . . . Methodisch bearb. 4. verb. u. verm. Aufl., hrsg. v. Gustav Klepsch. Paderborn (F. Schöningh), 1905, (X + 114). 21 cm. 1,20 M. [0030].

[Bork, I.] Боркъ, Ив. Дъйствіе ѣдкаго кали на смісь фенилацетилена съ метилотилкетономъ, синтезъ метилотилфенилацетиленилкарбинола. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyléthylcétone, synthèse du méthyléthylphénylacétylénylcarbinol]. St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, 647-650). [1130—1510].

[Bork, I.] Боркъ, Ив. Лъйствіе ѣдкаго кали на смѣсъ фенилацетилена съ метилизопропилфенилацетиленилкар – винола. [Action du KOH sur le mėlange du phénylacétylėne avec le méthyl isopropylphénylacétylėnylcarbinol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 37, 1905, (650–652). [1130—1510].

Borkel, Curt. Beiträge zur Kenntnis der peptischen und tryptischen Verdauung des Eiweisses. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittigt, 1903, (43). 22 cm. [4010 8010]. 27147

Bornand, L[ouis.] Étude critique des différentes méthodes du dosage du fer et de l'aluminium et de leur séparation quantitative par formation d'aluminate. Genève, Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (61). 8vo. [6200] 27148

Bornemann, G[eorg]. Fette und Oele. Bericht über das Jahr 1903. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (93-94, 111-116). [1300]. 27149

Fette und fette Oele. Bericht über das 1.-4. Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (9-13, 249-251).; Halbjahr 1905. *l.e.*, (534-537). [1300].

Die Berechnung der Zusammensetzung einer technischen Fettsaüre auf analytischer Grundlage. SetfensZtg, Augsburg, **32**, 1905, (697-700). [6500].

Borntraeger, H[ugo]. Ueber fossile Knochen und Superphosphate. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (728-729). [0570]. 27152

Ueber citronensäure-lösliche Phosphorsäure. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **7**, 1902, (169). [6500]. 27153

[Borodovskij, V. et Bogojavlenskij, А.] Бородовскій, В. и Богоявленскій, А. Кривыя равновіснії въ системі: п-бромотолуоль и и-дибромбензоль. (Equilibre du système p-bromtohol et p-dibrombenzol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (559-566, av. pl.) [1130 - 7050]. 27151

Borsche, W[alther]. Eine neue Reaction der Semicarbazone. III. Ueber die Darstellung der Hydrazide aromatisch substituirter Carbaminsäuren aus Semicarbazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (831-837). [1330]. 1310]. 27155

wischen Chinonhydrazonen und poxyazoverbindungen (3 Abh.). Ueber Chinonximhydrazone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (176-207). [1630–1310–1720].

und Gahrtz, G. Ueber die Constitution der aromatischen Purpursäuren. VII. 3. 5-Dinitro-salicylsäureäthylester und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3538-3542). [1330].

und Heyde, A. Ueber die Constitution der aromatischen Purpursäuren, VIII. Pikraminsäure und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3938-3942). [1230 1330 1630]. 27158

und Lange, W. Ueber Hexahydrobenzol-sulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2706– 2769). [1310—1340]. 27159

und Ockinga, K. A. Ueber die Beziehungen zwischen Chinonhydrazonen und p-Oxyazoverbindungen. (2 Abh.). Ueber eine neue Klasse von Oxyazoverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85–109). [1530 1630 1720]. 27160

Bosch, Eberhard. Zur Kenntnis des Aethylbenzylanilins. Diss. techn. Hochschule, München. Nürnberg (Druck v. W. Tümmel), 1904, (48). 22 cm. [1630 1720 5020]. 27161

Bose, Emil. Ueber die verallgemeinerte Auffassung einer Formel der kinetischen Gastheorie. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (155–159). [7000].

Zur Kenntnis der Atomenergie, eine Beziehung zwischen kinetischer Theorie und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (133–138). [7000].

Thomsens Messungen der Mischungs-

wärmen von Säuren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (548-553). [7200].

Bose, Margrete. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thallium-, Wismut- und Silbersalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (237–266). [0110 0190 0790 7250].

Bošnjaković, S. Neue Gasentwicklungsapparate. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (624-625). [0910]. 27166

Bosselmann, R. v. Blau, Fritz.

Bosshard, E. und Häuptli, A. Explosion einer Sauerstoffflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1531–1540). [0550]. 27167

Bouchonnet, A. Sur quelques composés de l'acide azélaïque. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1599-1601). [1310]. 27168

— v. Chabrié, C.

Boudouard, O. Les alliages de zinc et de magnésium. Paris, C.-lt. Acad. sci., 139, 1904, (424-426). [0880-0460]. 27169

Influence de la vapeur d'eau sur la réduction des oxydes de fer par l'oxyde de carbone et l'ambydride carbonique. Paris, C.-R. Λcad. s~i., **140**, 1905, (40-42). [0320]. 27170

Influence de la vapeur d'ean sur la réduction de l'amhydride carbonique par le charbon. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (252–253). [0210].

Bougault, J. Action de l'iode et l'oxyde jaune de mercure sur les acides á fonction éthylénique. Séparation des isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (864–867). [1330]. 27172

Boulez, V. Méthode de dosage alcalimétrique de l'acide phosphorique en présence d'autres acides et proposition d'appliquer cette méthode aux matières phosphatées. [In: 5. lutern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (746-747). [6300].

Boullanger, E. et Massol, L. Sur l'action des sels ammoniacaux sur la nitrification du nitrite de soude par le ferment nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 687-689). [8020].

27174

Boulanger, E. et Massol, L. Etudes sur les microbes nitrificateurs. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (181-196). [8020]. 27175

Boulouch, R. Sur les mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, 66-70. [7050 0660 0570]. 27176

- Sur un sous-iodure de phosphore et sur le rôle de ce corps dans la transformation allotropique du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 256-258. [0570]. 27177

Sur un sous-iodure de phosphore et sur l'action de l'iode dans la transformation allotropique du phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (88-90), 0570 0390].

Combinaison à froid du soufre et du pho-phore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, 130-31. [0570 0660].

Sur un nouveau sulfure de phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903–1904**, 1904, (7–8). [0570–0660]. 27180

Boulud v. Lépine, R.

Bouma, Jac. Celer eine klinische Methode zur quantitativen Bestimmung des Gallenfarbstoffes im Harne. D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1904, 881-882. [6300]. 27181

Bourion, F. v. Matignon, Camille.

Bourne, L. M. v. Walker, W[illiam]

Bourquelot, Em. Sur la composition de deux sucres bruts vendus sur les marchés de l'Inde. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (193-194). [1826]. 27182

et Danjou, Em. Sur la présence d'un glucoside cyanhydrique dans les feuilles du sureau, Sambucus nigra L. Paris, C.-R. Acad. sci., 144, 1905, (52-61). [1850-8030]. 27183

et Hérissey, II. Sur la tréhalase; sa présence genérale dans les champignons. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (874–876). [8010]. 27185

Bourquelot, Em. et Hérissey, II. Sur l'aucubine, glucoside de l'Aucuba japonica I. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8, 4, 1905, '289-319). [1850].

de la réaction provoquée par un ferment oxydant indirect (anaéroxydase) sur la vanilline et la morphine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904. (5-10). [8010].

Bousfield, William Robert. The purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740-747). [0360 0910 0930]. 27189

Ionic sizes in relation to the conductivity of electrolytes. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (563-564); (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (257-313). [7250]. 27190

aud Lowry, Thomas Martin. The electrical conductivity and other properties of sodium hydroxide in aqueous solution as elucidating the mechanism of conduction. London, Phil. Trans. R. Soc., Ser. At. 204, 1905, (253-322). [0500 7100 7150 7250].

Bouveault, L. Les modes de préparation des aldéhydes saturées de la série grasse. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (370–376). [1410]. 27192

Revue annuelle de chimie organique. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (195-201). [0030]. 27193

et Blanc, G. Camphène, camphènylone, isobornéol et camphre. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (93-95). [1540–1240]. 27194

et **Locquin**, René. Sur la synthèse d'une nouvelle leucine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905. (115-117). [1310]. 27195

Action du sodium sur les éthers des acides monobasiques à fonction simple de la série μrasse. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1593–1595). [1340–1210–**15**10]. 27196

Bouveault, L. et Loequin, René. Sur quelques derivés de la butyroïne et de la capronoïne. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699–1700). [1510]. 27197

et Wahl, A. Réactions des éthers αβ-dicétobutyrique (1). Action de la phénylhydrazine. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (134-136). [1310 1930]. 27198

de deux dioximidobutyrates d'éthyle stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (438-440). [1310]. 27199

Ueber Oximidomethyloxazolon. Erwiderung an Hrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2066–2067). [1940]. 27200

der zwei stereoisomeren Dioximidobuttersäureester Nussberger's. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (926– 931). [1310–7000]. 27201

Bouzat, A. Courbes de pression des systèmes invariants qui comprennent une phase gazeuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (115-195, av. fig.). [7200].

Bowack, Douglas Anderson and Lapworth, Arthur. Hydrizino-halides derived from oxalic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1851-1869); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257). [1660—1930]. 27203

Boycott, A. E. Observations on the gaseous metabolism of the small intestine of the rabbit. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (343–357). [8040]. 27204

Boyd, David Runciman and Pitman, John Edmund. Note on the Zeisel reaction in the ease of di-ortho-substituted phenolic ethers. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1255-1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221-222). [1230, 7050].

Boyen, E. von. Ueber Montanwachs. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (689-690). [1350 6500].

27206 **Boynton**, H. C. Sorbitic steel. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., **7**, 1904, (470–480, with text fig.). [0320 27207

Brachin, A. Etade critique des méthodes de recherche de la lactase. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (195-203).

Recherches sur la lactase. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (300–308). [8010]. 27209

Braehin, M. r. Moureu, Ch.

Bradbury, Robert II. Radium and radio-activity in general. (Lecture delivered before the Franklin Institute, Philadelphia, Nov., 1904). Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 159, 1905, (225-238). 27210

Bradley, W. P. und Browne, A. W. Widerstand von Glasröhren gegen Zersprengungen. Zs. komprim. Gase. Weimar, 8, 1904, (1-8, 24-26). [0710]. 27211

and Hale, C. F. Effect of mechanical vibration upon carbon dioxide near the critical temperature. Physic. Rev., New York, N.Y.. 19, 1904, (258-272, with text fig.). [7000].

Bradshaw, Hamilton. 1. Relative rates of oxidation of ortho, meta and para compounds. 2. Orthosulphaminebenzoicacidand related compounds. 3. Some derivatives of phenylgly-cocollorthosulphonic acid. [With biographical sketch.] Dissertation . . . Johns Hopkins University . . . 1905. Easton, Pa., 1905, (25). 23.5 cm. [Hoo 1330]. 27213

Braehmer, Fritz v. Fischer, Franz.

Bräuer, Paul. Lehrbuch der anorganischen Chemie, nebst einer Einleitung in die organische Chemie. Zum Gebrauch an höheren Lehranstalten. Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1905, (XIII + 270, mit 1 Taf.). 23 cm. Geb. 3 M. [0030]. 27214

Braeuning, Hermann. Ueber die Geschwindigkeit der Fermentreaktionen bei Zusatz chemisch indifferenter Stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (70-80). [8010-7050]. 27215

Bräutigam, Max. Studien über die Kohlenwasserstoffe, welche bei der Behandlung kohlenstoff- und manganhaltigen Eisens mit verdümnten Säuren entwickelt werden, und über die Bezielungen dieser Kohlenwasserstoffe zu den Kohlenstoffformen im Eisen, Diss. Caigl. techn. Hochschule, Berlin. Cöthen Druck v. A. Preuss), 1905, (52), 23 cm. [1100 | 6500]. 27216

Bragg, W. H. On the α particles of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1205, 600-602). [0620 7300].

Brahm, C. und Buchwald, Jfohannes].
Botanische und chemische Untersuchungen an prähistorischen Getreidekörnen aus alten Gräberfunden. I. Zur
Kenntnis der Kleberzellen und der
Kleberverteilung in den Getreidekörnen.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 7,
1901. 12-10. [6500]. 27218

Brame, John Samuel Strafford. The action of acetylene on aqueous and hydrechloric acid solutions of mercuric chloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 427-432); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (119), [0380-1120].

Brand, J[68]. Eine rasche Methode zum Nachweis von Spuren von Zink in Würze, Bier, Wein, etc. Zs. Brauw., München, (N. F.), **28**, 1905, (438–440), [6100-6500].

und Jais, J. Über den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, 569-571. [6500]. 27221

Brand, K'urt]. Ueber die Herstellung von B-Arythydroxylaminen durch elektrochemische Reduction von aromatischen Nitrokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3076–3078). [1630–5509]. 27222

- Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege, 1. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. 4as., 38, 1905, [4006-4015]. [1130-5500-7250]. 27223

Brandeis, R. Ueber die Anwendung der Elektrolyse in der Industrie der anorganischen Produkte. [In: 5. Intern. Kongress- für angew. Chemie. Bd k.] Berlin (D. Verlag., 1901, (455-166). [6930-7250]. 27221

Brandes, H. Ueber ein Vaknum-Thermoelement. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, 503-505; [10910]. 27225

Brandstätter, Friedrich, Einfache Apparate und Schulversuche im chemischen Experimentalunterrichte, Jahresbericht über die K.K. Staats-Realschule im III. Bezirke (Landstrasse) in Wien. . . . **1904-1905**, (3-31), 70050 0020]. 27226

Brandt, L. The sensitiveness of chemical reactions, I [Transl. r. D. 3, No. 12367.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23862). [6000-7050].

Brandt, W. r. Mannich, C[arl].

Brat, H'einrich]. Beitrag zur Kenntnis der Pentosurie und der Pentosenreaction. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, 199-506. [6159]. 27228

Bratke, A[nton]. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlakkennbfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1035-1035, 1082-1089, 1344-1345). [0320]. 27229

Brauer, Emil. Abriss der mykologischen Analyse und bakteriologischen Technik mit besonderer Berücksichtigung der Spiritusindustrie als Anhang zu den gärungstechnischen Untersuchungsmethoden. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (IX + 63), 23 cm. 3 M. [6500].

Braun, Ad. r. Braun, G.

Braun, Eduard. Reich-gesetz betreffend den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinähnlichen Getränken vom 24. Mai 1901 nebst den Vorschriften für die chemische Untersuchung des Weines . . . Mit Einleitung und Erläuterungen. Taschen-Gesetzsammlung. Bd 6. Berlin (C. Heymann, 1905, (VIII + 160), 16 cm. 2 M. [6500].

Braun, F[erdinand]. Einrichtung, um im Vakuum Entfernungen ändern zu können. Ann. Physik, Leipzig, (L. Folge), 16, 1905, 416). [0910].

Der Mechanismus der elektrischen Zerstäubung; Schmelzen von Kohlenstoff; Zerlegung von Metallegierungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge, 47, 1905, 359-363, mit 1 Taf.). [0210].

Braun, Hans Chemische Unterschiede zwischen pflanzlichen and tierischen Spinnfasern. Zs. Textilind., Leipzig, 7, 1903, (144-145). [6500]. 27231

Braun, Hans J. v. Rosenheim, Arthur,

Braun, J[ulian]. O nowej metodzie rozszczepiania organicznych zasad pier-

scieniowych. [Une nouvelle méthode pour la décomposition des bases cycliques organiques.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (417–422, 414–448). [1640].

Braun, J[ulian]. Syntezy w szeregu tłuszczowym. [Quelques synthèses dans la série grasse.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (757-763, 777-781). [1610] 1210].

Braun, J[ulius] von. Ueber a-Naphtoyl-tetrahydrochinolin und seine Aufspaltung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (179–181). [1930]. 27237

Ueber einen neuen Weg zur Umwandlung von primären Diaminen in gechlorte Amine und in Dichloride. (Mitbearb. von C. Müller.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2340–2348). [1600—1610—1100].

Ueber die Trennung der Coniumalkaloïde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3108-3112). [3010].

Uber eine neue Methode zur Aufspaltung cyklischer Basen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. **1**, 1905, (98–101). [1930 5500].

und Müller, C. Synthese des Hexamethylendiamins und Heptamethylendiamins aus Piperidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2203– 2207). [1610–1930]. 27241

und Steindorff, A. Zur Kenntniss der & Halogenderivate des Amylamins und einiger ihrer Umwandlungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (169–179). [1610 1310 1330 27242

— Synthese des Chromans. Berlia, Ber. D. chem. Ges.,**38**, 1905, (850-855). [1630 1230 1910]. 27243

Ueber einige Verbindungen der Pentamethylenreihe. [Synthese von ε-Halogenamylphenyläthern] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (956–966). [1230–1310–1110–1210].

halogenhaltigen Aufspaltungsproducte des Piperidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2336-2330). [1930 1610 1110].

Braun, Julius von und Steindorff, A. Synthese des Hexamethylenimins, des Ringhomologen des Piperidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, 13083-3094. [1610–1930]. 27246

— Zur Kenntniss des γ-Conicems, I. Berlin, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, (3094–3107). [4510–1930–3010].

Braun, Karl. Zur quantitativen Bestimmung des Wassergehaltes und des freien Alkalis in den Seifen. Allg. ChemZtg. Lübeck. 5, 1905, (706–707); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (573–574). [6500].

Ceber einen Antikörper gegen die fettspaltende Wirkung der Samen von Abrus precatorius. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (31). [8010]. 27249

Zur quantitativen Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (763–765, 1122 . [6300]. 27250

Die Kultur der Mohnpflanze und die Opium-Gewinnung. [Chemie des Opiums.] Pflanzer, Tanga, 1905, [157–19]. [6500]. 27251

Die Sansevieren von Deutsch-Ost-Afrika. Pflanzer, Tanga, 1905, 261–271, 273–278). [6500].

Zur quantitativen Bestimmung von Ammoniak, Ammoniumsalzen und Casein in den Seifen. Seifenfabr., Berlin, **25**, 1905, 528–529). [6500].

Braun, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Bromsilbergelatine. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1902, (50, mit 1 Taf.). 21 cm. [7350 0110].

Braune, Hjalmar. Om Raapkes Bessemer-process. [On Raapke's Bessemer process.] Stockholm, Jernk. Ann., **1904**, Bih., (173–190, with pl.). [0320]. 27255

[Brauner, Bohuslav.] Брауперъ, Б. О иткоторыхъ соляхъ комплексной сърноцеріевой кислоты съ элементами рѣдкихъ земель. [Sur quelques sels de l'acide cérosulfurique composés par les éléments des terres rares.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obše., 36, 1904, 627-659). [0240]. 27256

Brauns, Dirk Hendrik. Ueber das Sophorin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Sophora japonica. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 4904, 517-556; [1850-5020]. 27257

 Brauns,
 Dirk
 Hendrik.
 Ueber das Cappern-Ratin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Capparis spinosa.

 Arch. Pharm.,
 Berlin, 242, 1904, 556-560.
 [1850 5020].
 27258

Ueber Quercitrin, Sophorin und Cappern-Rutin. Ein Beitrag zur Kenntniss der in der Natur vorkommenden Flavonderivate. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1994, (75). 21 cm. [1850-1910].

Brauns, R[einhard]. Ungewöhnlich lange Beständigkeit des monoklinen prismatischen Schwefels. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, [678). [0660].

27260

Schwefelkies. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, 714-716). [0320]. 27261

Bray, W. C. On the use of the differential equation in calculating the results of kinetic measurements; the reaction between ar-enic acid and potassium iodide near the equilibrium. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (573-587), [7050].

Bréal, E. et Giustiniani, E. Sur un nouveau traitement des semences. Paris, C. R. Acad. sci., **139**, 1904, (554-556), 8030] 27263

Breazeale, J. F. v. Cameron, F[rank] K[enneth].

Brecher, Fritz. Ueber die durch Anlagerung von Ammoniak an ungesättigte Säuren entstehenden  $\beta$ -Amidosauren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1992, (61), 23 cm. [1300].

Bredig, G[corg]. Adiabatische Reaktionsgeschwindigkeit chemischer Systeme (nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn F. Epstein.) Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **76**, (1904), 41, 1, 1905, (96-98). [7050-7200]. 27265

und **Epstein**, F. Adiabatische Reaktionskinetik chemischer Sy-

steme. Vortrag, Physik. Zs., Leipzig, 5, 1904, (698–699). [7050–7206]. 27267

 Bredig,
 G[eorg]
 und
 Fraenkel,
 W.

 Eine neue, sehr empfindliche Wasserstoffionen-Katalyse,
 Zs.
 Elektroch.,

 Halle,
 11,
 1905,
 (525-528).
 [0360

 7050
 7250].
 27268

und Weinmayr, J. Ueber die minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig + J. A. Barth), 1904, (839-847). [7050-0380]. 27269

und **Wilke**, E. Periodische Kontaktkatalyse, II. Heidelberg, Verh. Nathist. Ver., N. F., **8**, 1905, (165-181). [7050]. 27270

Bredt, J. Studie über die räumliche Konfiguration des Kamphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Tenlmer), 1905, (91–127, mit 1 Taf.). [1540–7000]. 27271

 Breger,
 Marie
 und
 Kostanecki,

 St[anislaus]
 von.
 Zweite
 Synthese des

 Apigenins.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges.,

 38, 1905, (931–933).
 [1910].
 27272

Breinl, Jos. C. r. Mever, P.

Breitner, Gyula r. Bence (Breitner), Gyula.

**Brenans**, P. Composés iodés obtenus avec la nitraniline. Paris, C.-R. Λead. sci., **139**, 1901, (63-65). [1130 1230 1630]. 27273

**Bresciani**, Giuseppe r. Francesconi, Luigi.

Bresler, Harry W. Ueber die Bestimmung der Nucleinbasen im Safte von Beta vulgaris. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (535-541). [6300].

Beiträge zur Kenntniss der stickstofflultigen Substauzen der Rübensäfte. 1. Das Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 2. Cholin. 3. Betain [in gemeinschaft mit F. Schwab]. 4. Bestimmung des Ammoniaks. 5. Aminovale riansäure und Phenylalanin. 6. Löslichkeit des β-1-Asparagins und der β-1-Asparagins und der β-1-Asparagins und Jerlin. 27, 1902, (1719–1722, 1837–1813); 28, 1903, (377–383, 472–471, 1268–1272, 1371–1376). 8. Uber die Bestimmung der Purinbasen.—

Arginin. Ebenda, **29**, 1901, (1393-1396, 1468-1471, 1499-1503). [1310-7300 1610-6300].

Bresler, Harry W. Ueber die Bestimmung des Ammoniaks. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (979-982). [6300].

Breteau, Pierre. Sur les hydrures de phénauthrène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (941–943). [2000—1140].

Breuil, Pierre. Constituant spécial obtenu dans la trempe d'un brouze d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (587-590). [0120-0290].

Application du microscope à l'exameu du caoutchouc. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1142–1143). [6500]. 27279

**Breydel**, Albert. Note sur un nouvel appareil á ozone. Eclair. électr., Paris, **43**, 1905, (139-141, av. fig.). [0550].

Briant, Lawrence. Note on the determination of the available extract yielded by flaked materials. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (395-398). [6500].

Briggs, I. F. v. Cross, C. F.

Briggs, Lyman J. On the adsorption of water vapour and of certain salts in aqueous solution by quartz. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (617-640, with text fig.); [reprint, with biographical note]. Dissertation . . Johns Hopkins University . . 1901. Easton, Pa., [1905?], (27, with text fig.). 25.7 cm. [7050].

Brill, Otto. Ueber einige Erfahrungen beim Gebrauch der Mikrowaage für Analysen. Berlin, Ber. D. chem. Gas., 38, 1905, (140–146). [6000]. 27283

Ciber die Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275-292). [0100 0460 6200 7200].

\_\_\_\_\_\_ Über Atomgewichtsbestimmung von seltenen Erden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (164–476). [0100-7160]. 27285

Brillouin, M. Aimantation an contact et structure cristalline. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), 9, 1904, (305–335). [7250].

Brinell, J[ohan] A ngust]. Om nyare modifikationer af martinprocessen. [On recent modifications of the Martin-process]. Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1901, (314-375, with pl.). [0320].

Om kolorimetiska kolprof och kulprof såsom kontrollmetoder vid ståltillverkningen. [On colorimetric carbon and bullet tests as a method of control in steel manufacture.] Stockholm, Jernk Ann., 59, 1904, (439–441, with pl.). [0320].

Bringhenti, Aldo c. Carrara, Giacomo.

Brinkmann, C. Frederich Wilhelm. Die innere Reibung als Hülfsmittel zur Erkennung und Unterscheidung ähnlich konstituierter Verbindungen. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1903, (56), 22 cm. [7150 7200]. 27289

Brislee, Francis Joseph. The potential of the hydrogen-oxygen cell. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (65–76, with discussion). [7250].

r. Luther, Robert.

Bristol, H. S. v. Foote, H. W.

Brittlebank, Cecil. Ueber Thioharnstoffcuprosalze. Diss. Strasburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1905, (89). 23 cm. [1310 2000]. 27291

Brochet, André. Procédé de fabrication électrolytique de l'hydrate de barium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904 (713-715). [0170-7250]. 27:92

et Petit, Joseph. Influence de la densité du courant dans l'électrolyse par courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (193-196, av. fig.). [7250]. 27293

de l'anode sur l'oxydation électrolytique du ferrocyanure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (855-857). [7250].

organiques au moyen du courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, (442-444). [7250 1300].

Brôchet, Andre et Petit, Joseph. Contribution à l'étude de l'électrolyse par courant alternatif. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 3, 1904. (433-500); 5, 1905. (307-345); Zs. Elektroch. Halle. 10, 1904. (909-922); 11, 1905. 411-453). [7250].

—— — Darstellung von Baryumplatineyanür. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (922–924). [1310]. 27298

Brode, Johannes. Über die Oxydation des Stickstoffes in der Hochspannungsflamme. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (752-754); Halle a. S. (W. Knapp., 1905, (111+63), 24 cm. 2,50 M. [0190-7250].

Brodie, T. G. v. Barcroft, J.

Brodtmann. Verhinderung der Entzündlichkeit des Benzins. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, 1706). [1130]. 27300

Brönsted, J. N. Ueber die Reduktion des Quecksilberchlorürs durch Silber. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (481–486). [0380 0110 7250]. 27301

Broniatowski, Heinrich. Zur Kenntnis der Nitrierung des Acetylmetaamidoacetophenous. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe Druck v. J. J. Reiff, 1903, (55). 22 cm. [1630]. 27302

**Bronn**, J. Ueber den Zustand der metallischen Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, H. Folger, **16**, 1905, (166-171). [7150-0190]. 27303

Ueber verkoppelte Reaktionen, ChemZtg, Cothen, **29,** 1905, (119-120), [7050]. 27304

Veber die beim Schmelzen von Glas mittels Elektrizität und beim Heizen mit kleinstäckigen Leitern (Kryptol) gemachten Erfahrungen. Elektroch. Zs., Berlin. **11**, 1904-05, (144-149, 167-173, 185-190, 205-213). [0710-7250].

Zur Schmelzpunktsbestimmung von keramischen Produkten. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905. I60-162. [0120-7200]. 27306

 von Fr. Gervais). Zs. angew. Chent., Berlin. **18**, 1905, (1976–1977). [6500]. 27308

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Materialien über die chemischen Eigenschaften des verflüssigten Anmoniakgases. Berlin (J. Springer), 1905, (XII+252), 21 cm. Geb. 6 M. [0190-7150-7000-6500].

Bronson, Howard L. The effect of high temperatures on the rate of decay of the active deposit from radium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (60-61, with illus.). [0620]. 27310

Brown, Adrian John. The influences regulating the reproductive functions of Saccharoungees cerevisiae. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1392-1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225). [8020-8030]. 27311

**Brown**, Bailey E. v. Cameron, F[rank] K[enneth].

v. Schreiner, Oswald.

Brown, Fay Cluff. Effect of pressure on the electrical resistance of selenium cells. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, 185–186). [7250 0700].

Brown, Horace T. and Escombe, F. Researches on some of the physiological processes of green leaves, with special reference to the interchange of energy between the leaf and its surroundings. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), 76, 1905, (29-111). [8030]. 27313

-- -- On a new method for the determination of atmospheric carbon dioxide, based on the rate of its absorption by a free surface of caustic alkali. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, 112–117). [6100]. 27314

On the variations in the amount of earbon dioxide in the air of Kew during the years 1898-1901. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905. (118-121). [0100-0210].

Brown, James. The interaction of hydrochloric acid and potassium permanganate in the presence of ferric chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 132, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., Ser. 1, 19, 1905, 23 38; [Uebers.]

Zs. anorg. Chem., Hamburg. **44**, 1905, (145–153). [0250 0470 6300 7050]. 27317

Brown, James. Weitere Untersuchung über die Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kalumpermanganat in Gegenwart versehiedener anorganischer Salze. [Übers. von J. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905. (314–330). [0250-0470-6000-7050].

27318

Brown, James Campbell. The latent heat of evaporation of benzene and some other compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (265-269); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75). [7200].

A precise method of estimating the organic nitrogen in potable waters. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1051-1058); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 208. [6500].

**Browne**, Arthur L. r. Clark, W[illiam] Bullock.

## --- v. Penniman, W. B. D.

Browne, Arthur Wesley. Contributions to the chemistry of hydronitric acid and the inorganic trinitrides... Thesis... Cornell University... Ph.D... 1903. Easton, Pa., (Chemical Publ. Co.), 1904, (38, with text fig.). 23.5 cm. [0490]. 27321

Eine neue Synthese der Stickstoffwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1825–1829). [0490].

## ----- r. Bradley, W. P.

Browning, Philip E[mbury]. Index to the literature of indium, 1863–1903, Washington, D.C., Smithsonian Inst., Misc. Collect., 46, No. 1571, 1905, 4154, 24.8 cm. [0030 0100]. 27323

**Brownsdon**, Henry W. The proof of percussion caps. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (381-385). [6500]. 27324

Bruch, Paul. Einige Gegenbeinerkungen zu den vorstehenden Bemerkungen von Oscar Loew. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (517–520). [8050].

Bruck, Carl. Experimentelle Beiträge zur Theorie der Innnunität. Zs. Hyg., Leipzig, 46, 1904, (176-182). 27326

Bruck, Carl. Experimentelle Beiträge zur Immunität gegenüber Schweineseuche. Zs. Hyg., Leipzig, **47**, 1901, (428–139). [8050]. 27327

Brückmann, J. M. Untersuchung der bleiglasierten irdenen Geschitre in sanitärer Hibsicht. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (1-11). [6500]. 27328

Brühl, J[ulius] W[ithelm]. Bennerkungen zu der Abhandlung von Hans Rupe und Gunnar Frisell über Cinnamal-eampher und seine Reductionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1760-761. [1540-7300].

Rozwój spektrochemii. [L'évolution de la spectrochimie] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, 577-583. [7390].

und Schröder, H. Ueber Natracetessigester und Bildung analoger Salze in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (220–226), [1310-7150]. 27032

Form der Körper vom Typus des Acetessigesters in homogenem Zustande und gelöst in neutralen Medien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1868–1873); London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (164–165). [1310–1310–7000] 27334

Brümmer, Alfred. Experimentelle Bestimming der Oberflächen-pannung wässeriger Sulfatlösungen. Diss., Rostock. Berlin (Druck v. F. Weber, 1902, (47, mit 1 Tab.), 21 cm. [7150].

Brüning, August. Ueber schwefelhaltige cyklische Verbindungen und über Iminothioäther. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner, 1903, (111 + 43). 22 cm. [1660–1920] Bruhat, J. et **Dubois**, H. Sur les perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (506-509); Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (135-137). [0160].

Brunck, O. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallanalyse. Chem.Ztg, Cöthen, 29, 1905, (856-861). [6200].

Eine neue Methode zur Kohle, Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 1560–1562). [6200]. 27339

Bruncke, Hermann. Veber Bromderivate des α-Naphtols. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (58). 21 cm. [1230]. 27340

Brunel, Léon. Sur de nouveaux dérivés d'addition du tétrahydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (1029– 1031). [1110]. 27341

———— Thymomenthol et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (252–253). [1240]. 27312

Sur le menthone dérivé des hexahydrothymols. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (792–794). [1540-1640]. 27343

Dérivés du cyclohexane. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (200-288); Thèse fac. sei , Paris, 1905, (90), 25 cm. [1110]. 27344

Bruner, Ludwik i Tołłoczko, Stanisław. Chemia nieorganiczna. [Cours de chimic inorganique.] Kraków (Friedlein), 1905, (1+230). 8°. 3 k. 75 h.

Bruni, Giuseppe. Sulla distinzione fra polimorfismo ed isomeria chimica. [r. D. 3, no. 12119]. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, 4100-103). [7000].

Nickelsalze einiger Aminosäuren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (93-94). [1300].

and Manuelli, A. Über "hydrolytische" Spaltungen bei nichtwässerigen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 554-555). [7050].

27348

Uber die Eigenschaften des Athylencyanids (Bernsteinsäurentrils) als Lösungs- und Jonisierungsmittel. Zs. Elektroch, Halle, **11**, 1905, 860–8624. [1310-7150]. 27319

Bruni, Giuseppe e Mascarelli, Luigi. Ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo: Nota XVI. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (89-96); Nota XVII. Le. (96-99). [7150].

e Padoa, Maurizio. Ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo: Nota XV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (78–88). [7150].

Sulle relazioni fra le proprietà dei vari corpi come solventi e le loro costanti di cristallizzazione. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2º semestre, 1903, (119-128, 195-203). [7150].

Nuove ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Roma, Ren'l. Acc. Lincei, (serie 5ª), **12**, 2º semestre, 1903, (318–355). [7150]. 27353

Brunner, Arnold. Hydrolyse des Blutfibrins.—Synthese von Polypeptiden. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (52). 22 cm. [4010 1300]. 27354

v. Fischer, Emil.

Brunner, Erich. Zur Kenntniss der Auflösungsgeschwindigkeit des Zinks. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (95–105). [7050–0880]. 57355

Zum Thema: "Reaktionsgeschwindigkeit und freie Energie". Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (106–107). [7050]. 27356

Theorie der Auflösungsgeschwindigkeit des Arseuiks. Zs. physik. Chem., Leipzig. **51**, 1905, (494–499). [7050-0140]. 27357

Theoretisches über Reaktionen, die in mehreren Stufen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (89–96). [7050]. 27358

Brunner, [Heinrich]. [L'acide isosalicylique.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 42, 1901, (X1-XII); [remarques par L. Pelet] (XII-XIII). [1330]. 27359

Sur la détermination quantitative des chlorates, des bromates et des iodates au moyen du persulfate de potassium en présence de sub-stances organiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1901, (225–226, 237). [6300-0420].

Sur le camphre de primevère (Primulacampher). Schweiz, Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (305–307). [1540]. 27361

**Brunner,** K[arl]. Die Ueberführung von Indolinonen in Alkylen-Indoline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1359-1362). [1930]. 27362

Vorlesungsversuch [Abscheidung von Kohlenstoff aus Kohlendioxyd nuttels Magnesium.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1432). [0920 0210].

Brunner, L. v. Haber, F[ritz].

Bruno, Albert. Diagnose des corps gras concrets dont on ne possède que de faibles quantités. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (214-218). [6150].

Bruns, D[aniel]. Ueber Kondensationsprodukte der Opiansäure. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (49-57). [1330].

Ueber das Tarkoninmethyljodid und seine Beziehungen zu Cotarnin und Hydrocotarnin. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (57–69). [1930 3010].

Ueber C'orybulbin und Isocorybulbin. Ein Beitrag zur Kenntnis der Corydalisalkaloide. Diss. Marburg (Drack v. H. Bauer), 1903, (87). 21 cm. [3010]. 27367

**Bruns**, W. Ein neues Extraktionsverfahren. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (898–901). [5500]. 27368

— Ueber die Extraktion unter Anwendung von Druck. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (143–147). [5500]. 27369

—— Die Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (683-684). [0930]. 27370

Die Extraktion unter Druck. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (659-661); Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (410-411). [5500].

Die Extraktion durch Druck und Wärme. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (677–681). [5500].

Bruns, W. Die Anwendung des Wasserdruckes im Laboratorium. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1901, (363–364). [0910]. 27374

Brunswig, H. Methoden zur Prüfung von Sprengstoffen mit besonderer Berücksichtigung der Trauzlschen Bleiblockprobe. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (286–292). [7200].

Brust, Eduard. Über die Einwirkung von Ammoniak, sowie von primären und sekundären aliphatischen Aminen auf das Chlormethylat des 1-Phenyl 3-methyl-5-Chlorpyrazols und einige Homologe desselben. Diss. Rostock (Pruck v. C. Hinstorff, 1903, 77). 21 cm. [1930].

v. Michaelis, Λ[ug.].

Bruyn, B[althasar] R[utger] de. Eenige opmerkingen over het mechanisme der reactie, waardoor γ-οχυχινει in lactonen overgaan. [Einige Bemerkungen über den Mechanismus der Reaktion, durch welche γ-Oxysäuren in Laktonen übergehen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (557-563). [1300-7050].

**Bublitz,** Heinrich v. Tafel, Julius.

Buchanan, John Young. A method of determining the specific gravity of soluble salts by displacement in their own mother liquor, and its application in the case of the alkali halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (122). [7100].

Bucherer, Hans Th. Über die Einwirkung sehwelligsaurer Salze auf aromatische Amido- und flydroxylverbindungen. 2. Mitt. 3. Mitt. Mitbearb. von A. Stohmann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 70, 1904, (345–364); 71, 1905, (433–451). [1230—1330—1630—5020]. 27379

Die Teerfarbenchemie zu Beginn des 20. Jahrlunderts. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1841– 1851, 1873-1883, 1959). [5020]. 27380

und Schwalbe, Arthur.
Beiträge zur Kenntniss der Hydrosulfite.
Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904.
(1447–1452). [0660 7000]. 27381

Buchetti, J. Les alliages métalliques actuels et leur métallographie. Paris (Béranger), 1901, (XII+191, av. fig. et pl.). 23 cm. [0100]. 27382

Buchka, K[arl] von. Die Entwickelung und Bedeutung der Nahrungsmittelchemie für die Wissenschaft und Praxis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (990–1002). [6500].

2738

Buchner, Eduard. Zur Geschichte der Gärungstheorien. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (507–510). [8020]. 27381

Ceber Enzyme bei Milchsäure- und Essiggärung. [In: 5, Intern. Kongress für augew. Chemie Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (196-497). [8010].

weitere Versuche über die Zellfreie Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (206-228), [8010].

- Existiert ein Coenzym für die Zymase? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (136-154). [8010]. 27387

Versuche über die Oxydase der Essigbakterien. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905. (709-710). [8010]. 27388

und Heide, Richard von der. Spiegelbildisomerie bei Carbonsäuren des Cyclopropans. Berlin, Ber. D. chem Ges , 38, 1905. (3112-3119). [1340-7000]. 27389

und Meisenheimer, Jacob. Die chemischen Vorgänge bei der alkoholischen Gährung. (2 Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (620–620). [8010–8020].

und Mitscherlich, Sigurd. Herstellung glykogenarmer Hefe und deren Anwendung zum Zuckernachweis im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (551-562). [6450-8020]. 27391

und Wedemann, Wilhelm. Gebronte Cyclopropandicarbonsäuren. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1599-1602). [1310]. 27302

Buchner, Georg. Zur Untersuchung und Beurteilung von Bienenwachs. ChemZ(g, Cöthen, 29, 1905, 32-33). [6500]. 27393

—— Ueber indisches Bienenwachs (Gheddawachs). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (79). [6500]. 27391 Buchner, M. Ueber die Bedeutung der Elektrochemie für die organische Technik. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (615-624). [6500].

Buchrucker, L. Neubildungen von Gyps. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (283). [0220-7100]. 27396

Buchwald, Johannes v. Brahm, C.

Buck, Chr. r. Fischer, Otto.

Buddëus, Wilhelm. Praktische Erfahrungen in der Herstellung von Schwefelwasserstoff aus Röstgasen und die Unschädlichmachung der Flammofenröstgase unter Gewinnung von Schwefel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (118–127). [0660]. 27397

Die Verwendung von porösen Filtriersteinen in der chemischen Industrie. Zs. angew. Chem., Berliu, 17, 1904, (1953–1955). [0910]. 27398

Bueb, J. Herstellung von Cyanverbindungen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (531–536). [0210 1310].

Büchner, E[rnst] II[endrik]. Iets over de kritische temperatuur van oplossingen in vloeibaar koolzuur. [Einiges über die kritische Temperatur von Lösungen in flüssiger Kohlensäure]. Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (691–691). [7050].

——— v. Bakhnis Roozeboom, H[endrik] W[illem].

Büchner, E. W. Coxin. Phot. Centralbl., Halle, **10**, 1901, (108); Phot. Rdsch., Halle, **18**, 1904, (108). [5020]

Büeler- de Florin, H. Ueber eine Farbenskala beim Arbeiten mit Nesslers Reagens. ChemZtg, Cöthen, 28, 1901, (1261). [6000]. 27102

Bühler, Emil v. Ullmann, Fritz.

Bührer, C. Recherche du sucre dans l'urine au moyen de la polarisation et de la fermentation. J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (263-265). [6300]. 27403

Le comptegouttes et la formation de la goutte. J. Pharm., Mülhausen, **30**, 1903, (25–31). [0910]. 27:101 **Bülow**, Carl. Ueber eine neue Condensationsreaction des Phtalyl-benzoylacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (1964–1971). [1530 1910].

Ueber den N-Camphyl-2.5dimethyl-pyrrol-3.4-dicarbonsäureester und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (189–193). [1930]. 27406

Cumarinderivate aus Phtalyl-und Benzyl-o-carbonsäure-[Acetessigester]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (474–486). [1910 1330]. 27407

Zur Kenntniss des Condensationsproductes aus Semicarbazid und Diacetbernsteinsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2366–2375). [1310—1930]. 27409

Condensationsproducte des Oxalsäuredihydrazids. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3914-3917). [1310—1930]. 27410

**Bünzly**, Hans und **Decker**, Hermanu. Zur Oxydation des β, β- Dinaphtols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3268-3273). [1230]. 27411

v. Decker, H.

Büsing, F. W. † und Schumann, C. Der Portland-Cement und seine Anwendungen im Bauwesen. Verfasst im Auftrage des Vereins deutscher Portland-Cement-Fabrikanten. 3. vollst. umgearb. u. verm. Aufl. Berlin (D. Bauztg i. Komm.), 1905, (XIV+576). 24 cm. 9 M. [6500].

Bütschli, O[tto]. Untersuchungen über Amylose und amyloseartige Körper. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F..) 7, 1904, (419-518). [1810 6150].

Buff, M. v. Zincke, Th[eodor].

Bugarszky, István. A köreg befolyása a reactiósebességre és a chemiai egyensúly-állapotra. [Über den Einfluss des Mediums (Lösungsmittels) auf die Reaktionsgeschwindigkeit und auf die chemischen Gleichgewichtsverhältnisse.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (417–483); Budapest, 1905, (69). 23 cm. Kron. 1.50. [7050]. 27414

Bugarszky, István. Eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung des Äthylalkohols. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 23, 1905, (35–41). [6300]. 27415

Uber die Einwirkung von Brom auf Acetaldehyd in wässeriger Lösung. Chemisch-kinetische Studie. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (1–29). [1410–7050].

27410

**Bugge**, Günther r. Henrich, Ferd-[inand].

Buhlert, [Hans] und Fickendey. Zur Bestimmung der Salpetersäure im Boden. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (232–216). [6300]. 27417

Buisson. Analyse d'un échantillon de sucre d'érable. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (183). [6500]. 27418

Bujard, A. Apparat zur Entnahme von Wasserproben für bakteriologische und chemische Zwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (221–222). [6000]. 27419

— v. Schury.

Bulíř, Jaromir v. Votoček, Emil.

Bullerdieck, Adolf. Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes für starke Elektrolyte. Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1903, (79). 21 cm. [7050 7250]. 27420

Bullier, L. M. Über eine neue Art der Darstellung von Calciumcarbid. Acetylen, Halle, 7, 1904, (169). [0220]. 27421

nnd Maquenne, L. Ursprung der Verunreinigungen des Acetylens und neues Mittel, dieselben zu entfernen. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (145-147). [1120].

Bullnheimer, Fr. Einigung betr. die anzuwendenden Metho len bei Bewertung von Erzen und Hüttenprodukten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (199). [6500]. 27423

Bunsen, Robert. Gesammelte Abhandlungen. Im Auftrage der deutschen Bunsen-Gesellschaft für angewandte physikalische Chemie hrsg. von Wilhelm Ostwald und Max Bodenstein. Bd 1–3. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (CXXV1+536; VI+560, mit 2 Taf.; VI+637, mit 10 Taf.). 21 cm. 50 M. [0030].

Bunte, Hans]. Ueber Lenchtsalze und Beleuchtungskörper. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (D. Verlag). 1901, (726-730); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (1011-1013). [7200-7300]

Herstellung von Leuchtund Wassergas. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (553–559). [6500]. 27426

Bunte, Karl. I. Zur Geschichte der Konstitution der Harnsäure. II. Synthese aromatisch substituierter Harnsäure und Harnsäurederivate. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (108). 23 cm. [1930].

Buntrock, A. und Räuber, E. Ueber die Schwachung der Baumwolffaser beim Färben mit Schwelfelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, (3-4, 21-22, 123-121). [5020]. 27428

Bunzel, Felix v. Diels, Otto.

Bunzl, Felix. Ueber Versuche zur Synthese von Fluorenabkömmlingen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (39), 22 cm. [1140]. 27129

Buraczewski, J[ózef] i Marchlewski, Lfeon]. Studya nad barwikiem krwi i chlorifilem. [Études sur la matière colorante du sang et sur la chlorophylle.] Krakow, Rozpr. Akad., A, 44, 1901 [1905], (258–262). [5010]. 27430

Zur Kenntniss des Blutfarbstoffs, (3. vorl. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (110–111). [5010]. 27431

Burbank, J. E. Induzierte Thorimaktivität in Göttingen. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (436–138). [0770].

Burchartz, H. Die Prüfung von Portland-Cement nach den argentinischen Normen für Lieferung und Abnahme von Portland-Cement. Berlin, Mitt. Materialprufgsamt, 22, 1901, (182–190). [6500]. 27133

Burdett, Frances r. Orton, Kennedy Joseph Previté.

Burford, S. F. Commercial amylafeoliol London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (391–392). [1210]. 27134

Burger, Ferencz. A keményítőről. It-ber die Starke.]. Magy. Chem. F. Budapest, **11**, 1905, (92-93, 108-110, 124-126, 139-143). [1840]. 27435

Burger, O. v. Sand, J[ul].

Burgess, C. H. and Chapman, D. L. On active chlorine. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (529–530). [0250]. 27/136

— v. Chapman, D. L.

Burian, Richard. Chemie der Spermatozoen. I. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (48–106). [6500 8000].

Zur Frage der Bindung der Purinbasen im Nucleinsäuremolekul. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (297–298). [4000].

Zu den Versuchen von Kutscher und Seemann über die Oxydation der Nucleinsäuren mit Caleiumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (494–496). [4010–8040].

Ueber die oxydative und die vermeintliche synthetische Bildung von Harnsäure in Rinderleberauszug. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (197–531). [8010–8040].

Die Herkunft der endogenen Harnpurine bei Mensch und Säugetier, Vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (532-546). [8040]. 27441

Permanganatversuchen von Kutscher und Seemann. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (351–351). [4010–8040].

Burns, P. S. The action of mercury safts in the oxidation of naphthalene with sulphuric acid. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (682–683). [1130–5500–7050]. 27443

Upon colloids. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (696-698). [7100]. 27111

Burr, Anton. Fettbestimmung in homogenisierter Milch. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (110-113); Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905, (6-9). [6300]. 27115

Versuche über eventuelle Verseifung von Fett durch conc. Ammoniak bei der Gottlieb-Röse-Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (248–250). [6300—1300]. 27446

Burr, Anton. Ueber die Bestimmung des Fettgehaltes der Butter nach Gottlieb. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (286–290). [6300]. 27447

v. Höft, II.

**Burrows,** Harry v. Tilden, William Augustus.

Busch, E. v. Heerde, R.

Busch, M[ax]. Ueber Endiminotriazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (856-860). [1930-6150]. 27418

Gravimetrische Bestimmung der Salpetersäure. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (861–866). [6300].

und Bergmann, Ed. Zur Kenntnis der o-Aminoazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (105–113). [1720–5020]. 27451

und Rinck, Arthur. Ueber die Produkte der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Alkylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1761–1772). [1630–5500].

und wolbring, Wilh. Uber die Reaktion zwischen Diazoniumverbindungen und Malonsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (366–381). [1310–1410–1720–1740].

27451

Busck, Gunni. Lichtbiologie. Eine Darstellung der Wirkung des Lichtes auf lebende Organismen. Mit einem Vorwort v. Niels R. Finsen. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, H. 8, 1904, (1-117). [7350]. 27455

Buss, A. Neuer elektrischer Heizwiderstand. [Heizofen.] Prometheus, Berlin, **15**, 1904, (551–554). [0910].

Busse, Fritz. Beitrag zur Kenntnis der Disazoverbindungen des Paraphenylendiamius. Diss. Tubingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (61). 23 cm. [1720 1930 5020]. 27457

Busse, Paul. Zur Kalkuntersuchung auf kohlensauren Kalk und auf Actzkalk. Mit Berichtigung von Max Passon. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (165– 166). [6300]. 27158

Busse, Walter. Ueber Heil- und Nutzpflanzen Deutsch-Ostafrikas. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 4, 1904, (187-207, mit 2 Taf.). [6500]. 27459

Butjagin, P. W. Die chemischen Veränderungen des Fleisches beim Schimmeh (Penicillium glaueum und Aspergillus niger). Arch. Hyg., München, **52**, 1905, (1-21, mit 2 Taf.). [8030].

Buttenberg, P. Ueber homogenisierte Milch. Vortrag. [Fettbestimmung.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (964-968). [6300]. 27461

Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (141–145). [6500].

Ueber havarierten bleihaltigen Thee. Ein Beitrag zur Ueberwachung des Verkehrs mit Thee. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (110-117). [6500].

Beitrag zur Kenntnis der Ziegenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1904, (270–272). [6500]. 27461

Butterlin, Joseph. Ueber die Bildung von Indazolen aus bromierten o-methylierten Aminen. Basel, Phil. Diss. 1903-1904. Mülhausen i. E., 1904, (53), 8vo. [1630].

Byers, Horace G. and Reid, E. Emmet. Perchromic acid and the perchromates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (503–513). [0270]. 27466

Byk, A. Ueber die Beziehungen zwischen dem Absorptionsvermögen für strahlende Energie und der chemischen Beschaffenheit der Körper. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (349–353). [7300].

Bywaters, Hubert William, Ueber die Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. Diss. Würzburg (Druek v. C. J. Becker), 1902, (55), 22 cm. [1310 1630 1930]. 27468

 Cabot, Godfrey L.
 Carbon Black.

 [In: 5. Intern. Kongress für angew.

 Chemie. Bd 2.]
 Berlin (D. Verlag),

 1904, (704-710).
 [0210].
 27469

Cady, Hamilton Perkins. Concentration cells in liquid ammonia. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (477-503, with text fig.). [7250]. 27470

Cailler, C. r. Perrot, F. Louis.

Cain, John Cannell. The diazoreaction in the diphenyl series. Part II. Ethoxybenzidine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (5-9); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249). [1740].

Zur Zersetzungsgeschwindigkeit der Diazon'umsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2511–2517). [1740–7050]. 27472

Zur Constitution der Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2715–2716). [1600 7000].

and Norman, George Marshall. The action of water on diazosalts. A preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (206–208), [17-10].

and **Thorpe**, Joselyn Field. The synthetic dyestuffs and the intermediate products from which they are derived. London (Griffin & Co.), 1905, (XV + 405), 23 cm. 16s. [5020].

Caines, C. M. v. Squire, P. W.

Calcar, R. P. van. Ueber die Constitution des Diphteriegiftes. Eine neue Methode zum Nachweis der Toxone. Berliner klin. Wochenscht., 41, 1904, (1028-1031). [8050].

Calmette. Contribution à l'étude de l'épuration des eaux résiduaires des villes et des industries. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1901, (481-501). [8050].

Calvello, Enrico. Sulla determinazione del ferro nel sangue col metodo del dott. Jolles. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (93–95). [6500]. 27178

---- r. Angeli, Angelo.

Camerer, W[ilhelm] jun. Die chemische Zusammensetzung des Neugeborenen. Verh. Ges. Kinderheilk, Wiesbaden, 17, (1900), 1901, (182-185). [8000].

Cameron, Adam v. Irvine, James Colquhoun.

Cameron, Alexander T. Variations in the crystallisation of potassium hydrogen succinate due to the presence of other metallic compounds in the solution. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (449–451). [1310 7100]. 27489

The constitution of complex salts. I. Derivatives of the sesquioxides. Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (722–737). [0100 0270 1310].

Cameron, F[rank] K[enneth]. Physical chemistry in the service of agriculture. J. Physic, Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([637]-647). [7000].

Soil analysis. [In: 5.
Intern. Kongress für angew. Chemie.
Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (494–
503). [6500].

A résumé of some chemical studies upon soils, made in America, 1900–1903. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (841–862). [6500].

and Breazeale, J. F. Calcium sulphate in aqueous solutions of potassium and sodium sulphates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([335]-340, with text fig.). [7185]

and Brown, B. E. The solubility of calcium sulphate in solutions of other salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (210–215, with text fig.). [7150]. 27486

and **Seidell**, A. The action of water upon the phosphates of calcium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **26**, 1901, (1454-1463). [0220]. 27487

Campagne, Em. Méthode de dosage du vanadium et son application aux produits métallurgiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. -l), 19, 1905, (253-359). [6200]. 27488

Campbell, Marius R. v. Parker, Edward W[heeler].

Campbell, Norman R. Radioactivity and chemical change. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (515-549). [7050-7300].

Campbell, William. The effects of strain and of annealing in aluminium,

antimony, bismuth, cadmium, copper, lead, silver, tin, and zinc. [Appendix 4 to sixth report of the Alloys Research Committee.] New York, N.Y., Trans. Amer. Soc. Mech. Engin., 25, 1904, (599-636, with illus.). [0100]. 27190

Campetti, Adolfo. Sul calore di dissociazione elettrolitica. Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (64-75). [7250].

27491

Sulla differenza di potenziale fra liquidi e gas. Torino, Atti
Acc. sc., **38**, 1903, (718-732). [7250]. 27492

Campredon, G. v. Campredon, L.

Campredon, L. et Campredon, G. Analyse de l'étain marchand. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **17**, 1903, (889–890). [6500].

Canaris, C. jun. Hochofenschlacke und Zement im Lichte der Zulkowskischen Theorie. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (813-821). [0220].

Chemische Vorgänge beim kombinierten Bessemer-Martin-Verfahren zu Witkowitz. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1125-1127). [0320]. 27495

Cantoni, C. v. Pellizzari, Guido.

Cantoni, [H.] et Basadonna. Sur les différentes méthodes de titrage de la solution de permanganate de potasse. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (365-371). [6300].

et Chantenis, J. Sur une méthode nouvelle de séparation de l'arsenic. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (213-214). [6200]. 27497

et Goguelia, G. Recherches sur la décomposition des carbonates alcalino-terreux par les chlorures alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (405-413). [0100]. 27498

et Passamanik, J. Sur la décomposition du carbonate de zine par les chlorures alcalins en présence de l'eau. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (258–262). [0880]. 27499

chimico-fisiche dei malati alcalinoterrosi. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (139-145). [7150 1310].

27500 et Zachoder, Mile. Sur la solubilité des tartrates alcalino-terreux dans Feau. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (18-21). [7150]. 27501

Cantor, Mathias. Das mechanische Aequivalent der Verbreunung und Konstruktion eines rationellen Verbrennungsmotors. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (805–806). [7200]. 27502

Canzoneri, Francesco e Perciabosco, F. Sulle sostanze che accompagnano l'Olio nei semi di sesamo. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (253-260). [1860].

Cao, Giuseppe. Ueber Vorkommen und Nachweis von Blei im künstlichen Selterwasser. Hyg. Rdsch., Berlin, 12, 1902, (328–336). [6500]. 27504

Capellmann, R. r. Heffter, A[rthur].

Carapelle, Edoardo. Sull'alcool fenilacetolico. Gazz. chem. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (261-264). [1230].

Carcano, Luigi v. Namias, Rodolfo.

Carette, H. Etudes sur quelques sels de quinine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (347-355). [3010]. 27506

Carey, Eustace. Firing with coaldust. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (369-372). [6500]. 27507

Carles, P. Dosage des lies et des tartres. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (309-311). [6500]. 27508

Essai des marcs de veudange. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (303-306). [6500]. 27509

Réduction des doses d'acide sulfureux des vins blancs. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (314-349). [6500].

Les acides de la valériane. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (70–72). [1310]. 27511

Sur la pharmacologie des noix de kola fraiches. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (106–108). [6500]. 27512

Carlson, Birger. Användning af acetylen som värme- och lysgas uti laboratorier. [The use of acetylene as a heating and lighting gas in laboratories] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (22-30); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 8, 1904, (153-159). [9910]. 27513

Carlson, Birger. Acetylen im Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 8, 1904, (237–238). [0910]. 27514

Framställning af kalciumkarbid. [The production of calcium carbide.] Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1901, Afd. f. kemi, 61-72, with pl.). [0220].

Carlson, C. E. Arsenikhaltig urin. Ett bidrag till arsenikfrågan. [Arsenic in urine. A contribution to the arsenic question.] Sv. Kem. Tid-skr., Stockholm, 16, 1901. '79-81). [6500]. 27516

Caro, N[ikodem]. Die Prüfung von Acetylenapparaten nach den Vorschriften des D[eutschen] A[cetylen] V[ereins]. Zs. Calciuncarbidfabr., Berlin, 7, 1903, +153-158 169-171). [0910]. 27517

Carpenter, R. Forbes and Linder, S. E. Studies on the Claus kiln reaction. Part III. Influence of various contact substances on the interaction of steam and hydrocyanic acid (both in presence and in absence of sulphuretted hydrogen and air). London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 63-71). Erratum (120). [1310-6500]. 27518

Carrara, Giacomo. Per la teoria della dissociazione elettrolitica in solventi diversi dall'acqua. III. Influenza del solvente sopra i numeri di trasporto. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (211-311). [7250]. 27519

e Bringhenti, Aldo. Sugli joni dell'acqua ossigenata e sul loro potenziale di scarica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (362-368, con due tavole); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (785-790, con due tavole). [7250].

e Coppadoro, Angelo. Sul comportamento e sul punto di fusione di alcune sostanze organiche a bassissima temperatura. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (329-353). [7200].

27521 grado di dissociazione elettrolitica del l'alcool metilico. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 24, 1903, (793-802, con figure). 7250].

**Carré**, P. Sur un nouvel anhydride de la dulcite, Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (637-639). [1240]. 27523

Sur la décomposition de l'alcool o nitrobenzylique sous l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (663-665). [1230 1720]. 27524

Carré, P. Sur la décomposition des alcools méta et paranitrobenzyliques sons l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (594–596). [1230] 27525

Sur l'éthérification de quelques alcools polyatomiques par les acides phosphorique et phosphorieux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **5**, 1905, (345-432). [1200 1210]. 27526

Sur la décomposition des alcools nitrobenzyliques par les liqueurs alcalines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (408–422). [1230]. 27527

Carson, Charles Macdonald v. Lang, William Robert.

**Cartaud,** G. Sur l'évolution de la structure dans les métanx. Paris, C.-R. A cad. sci., **139**, 1904, (128–130). [0100 7100]. 27528

--- v. Osmond, F.

Oarveth, H[ector] R[ussell] and Curry, B. E. Electrolytic chromium, 2. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (353-380). [0270-7250]. 27529

and Fowler, R. E. Studies in vapor composition 3. Saturation by the method of air-bubbling. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([313]–321). [7150]. 27530

and **Mott**, W. R. Electrolytic chromium, I. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (231–256, with text fig.). [0270 7250]. 27531

Casares, José. Ueber das Vorkommen beträchtlicher Mengen von Fluor in vielen Mineralwässern der Pyrenäenkette und im Geyser des Yellowstone-Parkes. Zs. anal. Chenn., Wiesbaden, 44, 1905, (729-735). [0310-6500].

Case, Willard L. Gas as a source of power. Generation of producer, Mond and blast furnace gases. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (592-597). [6500].

Cash, J. Theodore and Dunstan, Wyndham R. The pharmacology of indaconitine and bikhaconitine. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), **76**, 1905, (468–490). [8000]. **27**534 **Caspari**, W. A. Notes on gutta percha and balata. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1274–1278). [6500 1860].

Castanheira das Neves, J. da P. Die Puzzolane der Azoren. (La pouzzolane des Açôres.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (161-168). [0120 6500]. 27536

Castellana, Vincenzo v. Angeli, Angelo.

Castoro, N. Untersuchungen über die Frage, ob die Keimung der Pflanzensamen mit einer Entwicklung von freiem Stickstoff verbunden ist. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (11-62). [8030].

--- v. Schulze, E.

Catel, J. v. Guyot, A.

Catford, J. P. v. Cowley, R. C.

Catheart, E[dward] P[rovan]. On the occurrence of inactive arginine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (XV). [1310]. 27538

The formation of inactive arginine by enzymes from proteids which yield optically active arginine on hydrolysis with acids. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxxix-xl). [1310 8010].

On the products of digestion of the proteolytic spleen enzyme acting in an alkaline medium. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (299–304). [8010].

**Cattadori,** Federico v. Plancher, Giuseppe.

Cavalier. Cryoscopie des phosphates trialcooliques. Rennes, Bul. soc. sci. méd., 13, 1904, (481–484). [1200].

Cavalier, J. Sur le pyrophosphate acide d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (284-286). [0570]. 27543

 Caven, Robert Martin.
 Complex halides.

 ammonium antimonious
 London, Proc. Chem. Soc., (187–188). [0680].
 21, 1905, 27544

Cayeux, L. Les minéraux des eaux de sources de Paris, Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (229-231). [6500].

La dissolution directe des silicates de la terre arable et les expériences de Daubrée. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (509-510). [8030].

Сёйкоv, Ivan Aleksandrovič.] Цзанковъ, П. А. О триметнатриметнленть. [Sur le triméthyltriméthylène]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 1904, (proc.-verb. 14-15). [1140]. 27547

Дѣ́йетвіе галондоводородныхъ кнелоть на простые репры. [Action des acides halogènehydriques sur les éthers simples.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 200-201). [1200 1210].

——— Матеріалы къ оксоніевой теорін. [Contributions à la théorie de l'oxonium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 784-785). [1900]. 27549

[Čelincev, V. V.] Челинцевъ, В. В. Дъйствие вторичныхъ юдюровъ на магній. [Action des iodures secondaires sur le magnésium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Оъъс., 36, 1904, (proc.-verb. 29–30). [1100—1110]

Къ теорін взанмодъйствія между галопдными органическими соединеніями и Mg. [Contribution à la théorie de la réaction du magnésium sur les combinaisons halogéniques organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 616-617). [2000]. 27551

—— Вліяніе растворителей на реакцію полученія Mg органческих соединеній при помощи трех-замѣщенных ваміаковъ. [Préparation des combinaisons magnésiumorganiques au moyen des ammoniaques trisubstitués.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 618). [1600—2000]. 27552

Комплексные аммоніаты магнія и ихъ аналогія съ этератами магнія. [Sur les ammoniacates de magnésium et leur analogie avec les éthérates de magnésium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 619-620). [2000].

[Čelincev, V. V.] Челинцевъ, В. В. Полученіе магнійорганическихъ соединеній при помощи трехзамѣщенныхъ амміаковъ въ средѣ инертиыхъ растворителей. [Préparation des combinaisons magnésiumorganiques en présence de dissolvants inertes.] St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, proc.-verb. 625-626. [2000].

Реакція отцепленія и ея размѣры при дѣйствін простѣйнпаго паъ вторпчныхъ іодюровъ на магній. [Action de l'iodure d'isopropyle sur le magnésium.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (549-554). [1110—2000]. 27555

— Объ аналогіи между кислородинми и азотистыми органическими соединеніями. [Sar l'analogie entre les combinaisons chimiques organiques oxygénées et azotées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšē., **36**, 1904, (1268–1274; proc.-verb. 624–625). [1000—7000].

Теплота разложенія водой индивидуальных в смецианных в магийіорганических в соединеній и ихъ люпратовъ. [Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, proc.-verb. 616-618). [1200-2000 7200].

Реакція превращенія пидивидуальнихъ магнійорганическихъ соединеній въ Гриньяръ-Байсровскія оксопісвыя основанія и ея термохимическое изслѣдованіс. [Transformations des combinaisons magnésiumorganiques individuelles dans les bases d'oxonium de Grignard-Bayer et action.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1100-1112). [2000—7200]. 27558

et Aleksandrova, V.]

и Александрова, В. Дѣйствіе магиййзамъщенныхъ аминовъ
на альдегиды. Полученіе аниловъ.
[Action des amines magnésiumsubstimées sur les aldéhydes. Synthèse des
aniles.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 15581560). [1400—1600]. 27559

[——— et Liuminarskaja, A.]

ствіе СS<sub>2</sub> и СО<sub>2</sub> на магнійзамѣщенные амины. [Action du CS<sub>2</sub> et du CO<sub>2</sub> sur les amines magnésiumsubstituées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. [proc.-verb. 1560-1561], [2000—1600].

[Öelincev, V. V. et Vyšinskaja, L.] Челинцевъ, В. В. и Вышинская, Л. Дъйствіе магнійзамъщенныхъ аминовъ на сложные эонры и замѣщенніе амиды. [Action des amines magnésium-substituées sur les éthers composés et sur les amides substitués.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1561-1563). [1300-1600].

[Celtner, l. et Reformatskij, S.] Цельтнеръ, l. и Реформатскій, С. О дѣйствій магиія на зепры бромокислотъ и на смѣсь этихъ зепровъ съ алдегидами. [Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange de ces éthers avec les aldéhydes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., 37, 1905, [proc.-verb. 1297–1298). [1300—1320—1400]. 27562

Гсентпетверъ, М. et Teletov, I.] Пентпершверъ, М. и Телетовъ, И. Взіяніе температуры на растворимость итькоторыхъ веществъ въ сърпистомъ ангидридъ. [Influence de la température sur la dissolution de quelques substances dans l'anhydride sulfureux.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 36, 1904, (62–71, av. 1 pl.). [0660-7200].

[Cerevitinov, F. V.] Церевитиновъ, О. В. Химическій составъ плодовъ, ягодъ и ягодинхъ винъ. [Composition chimique des fruits, des baies et des vins de baies.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 206). [6500].

Černiavskij, V. N. v. Ipatjev, V. N.

| Černik, G. P.] Черинкъ, Г. П. Результаты опредълене химическаго состава одной американской разновидиости гадолинита и включеній въпето. [Sur la composition chimique d'un nero. [Sur la composition chimique d'un rede ses inclusions.]

St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 36, 1901, (287-301); (proc.-verb. 25-27). [0310 6100]. 27565

одного скандинавскаго образда прохлора и совм'естно съ нимъ найденныхъ минераловъ. [Sur la composition chimique d'un pyrochlore scandi-

nave et des minéraux qui l'accompagnent. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (712-746); (proc.-verb. 457-459). [6500]. 27566

Cernovodeanu, Mlle P. et Henri, Victor. Recherches physicochimiques sur l'hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1394-1396). [8000].

27567
Chablay, E. Action des métaux-ammouiums sur les dérivés halogénés du
méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140,
1905, (1262-1263). [0490-5500]. 27568

Action des métaux-ammoniums sur les alcools: méthode générale pour la préparation des alcoolats. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1343-1344). [1210]. 27569

Action des métaux-ammoniums sur les alcools polyatomiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1396-1398). [1210]. 27570

Chabrié, C. et Bouchonnet, A. Sur les fluorures d'indium et de rubidium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 490-91). [0400 0630]. 27571

Chadwick, Samuel, Ramsbottom, John Edwin and Chapman, David Leonard. The action of the ultra-violet light on moist and dried mixtures of carbon monoxide and oxygen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287–288). [0210 7350].

Chanoz, M. Résultat d'une année d'étndes de la conductibilité électrique de l'eau du Rhône à Lyon. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (748–750). [7250].

Chantenis, J. v. Cantoni, H.

Chapman, Alfred C. Analytical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (148-168). [6000].

and **Law**, H. D. On the reducing action of hydrogen. London, Anal., **30**, 1905, (306-307). [0360].

Chapman, David Leonard and Burgess, C. H. Note on the cause of the period of chemical induction in the union of hydrogen and chlorine. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (400). [0250 7356]. 27576

Chapman, David Leonard and Holt, Alfred jun. The synthesis of formaldeliyde. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (916-921); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (171). [1110].

----- r. Burgess, C. H.

------ r. Chadwick, ≥amuel.

Chappel, E. J. v. Naylor, W. A. H.

Charabot, Eng. et Hébert, Alex. Etude sur les états successifs de la matière végétale. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (608-609). [8030] 27579

et Laloue, G. Formation et distribution de l'huile essentielle dans une plante annuelle. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 928-920. [8030].

de l'estragol et des composés terpéniques entre les divers organes d'une plante annuelle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (667-669). [8030]

[Charičkov, Konstantin Vasilevič.] Харичковъ, К. В. О примъненін реакців Баспера пригазовомъ аналижь. [Application de la réaction de Wagnes à l'analyse des gaz.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc-verb. 22-24). [6400]. 27.583

O составъ натуральнаго газа кавказскихъ нефтяныхъ мъсторожденій и въроятныя причины самовозгоранія этого газа. [Sur la nature du gaz naturel des gisements du son autoinflammabilité]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 205). [1140—6400].

— Вода альпійскаго озера Эйзенанть на стверномъ Кавказть. [Sur l'eau du lac Eisenasch au Caucuse]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 205-206). 63300].

— Къ вопросу о раздѣленіи нефти на фракціи посредствомъ дробнаго осажденія. [Fractionnement de la naphte par précipitation fraction-

née.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim, Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1126–1129). [1140–1100]. 27586

[Charičkov, Konstantin Vasilevič]. Харичковъ, К. В. Объ изслъдованій нефти и газовъ Берекейскаго нефтипого мъсторожденія. [Recherches sur la composition de la naphte et des graz du gisement de Berekei.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obsč., 36, 1904, (321–326). [1140-6500-6400]. 27587

— Къ вопросу о происхождени нефти. [Contribution a la question de l'origine de la naphte.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1091–1096); (proc.-verb. 927–928). [1140].

Die fractionirte Trennung der Petroleum-Kohlenwasserstoffe in der Kälte. Trennung der verschiedenen Kohlenwasserstoffe durch Alkohol. (Original-Uebers.). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **10**, 1903, (251, 281– 282); **11**, 1904, (9–10). [1100]. 27589

— Ueber die Verwendung von Benzin und Alkohol zur Abscheidung der Oelsäure aus einer Mischung mit festen Fettsäuren. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (106–109). [1320].

Ueber die Dennstedtsche Methode der Elementaraualyse. [In: 5, Intern, Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (280–281), [6000].

Ueber die Anwendbarkeit der Methode Dumas zur Bestimmung des Stiekstoffes in Gasmischungen. [In: 5. lutern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (498– 410). [6400].

Naphta in Fraktionen durch Fällen mit Spiritus. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2,] Berlin (D. Verlag), 1901, (501-508). [1100]. 27593

Ueber die Mittel, Naphta von ihren Destillaten und Naphtaresiduen zu unterscheiden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (508–509). [1100].

## Charitschkoff v. Charičkov.

Charon, E. Composés non saturés et radicaux négatifs. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1904, (440–448). [1000]. 27595 Charpentier, P. G. Sterigmatocystis nigra et acide oxalique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (367-369, 429-431). [8020]. 27596

Charpy, Georges. Modification de la qualité du métal des rivets par l'opération du rivetage. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (327-328). [0320].

et **Grenet**, Louis. Sur les températures de transformation des aciers. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (567–568). [0320]. 27598

Charrin et Le Play. Fixation des substances chimiques sur les cellules vivantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (75-78). [8000]. 27599

Chattaway, Frederick Daniel. Nitrogen halogen derivatives of the sulphonamides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7). [1330].

Nitrogen halogen derivatives of the aliphatic diamines. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (381-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (61). [1610]. 27601

A contribution to the chemistry of o-benzoic sulphinide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1882–1887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (284–285). [1330].

27602

and Lewis, William Henry.
The action of hypobromous acid on piperazine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (951–955); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183–184). [1930].

Chauvenet v. Oechsner de Coninck.

**Chavanne**, G. Sur l'acide isopyromucique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1901, (507-575). [1910]. 27004

---- r. Lespieau.

--- v. Moissan, H.

Chéneveau, C. Sur l'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (361-363). [7300]. 27605

Chevallier, A. Relation entre la desisté et la salinité des eaux de mer. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (902– 904). [7100].

Chevrotier, J. r. Lumière, Auguste.

Chikashigé, Masumi. Oxymercuric perchlorates and the action of alcohol on mercury perchlorates. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, (822–826); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (172). [0380].

Chilesotti, Alberto. Sulla riduzione elettrolitica delle soluzioni acide di anidride molibdica e su alcuni composti del tricloruro di molibdeno. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (349-362); Rist. da Roma, Rend. Acc. Lincei, scrie 5³, 12, 2° semestre, 1903, (22-26, 67-73). [0480]. 27608

**Chlopin,** G[rigorij] W[italjevic]. Die Resultate der Prüfung von 50 Teerfarbstoffen durch Versuche an Menschen und Tieren. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (169–172). [5020].

Chmielewski, Z. Podręcznik analizy chemiczno-rolniczej. [Traité d'analyse chimico - agricole.] Warszawa (Wende), 1905, (169). 8°. 1 rubel. [0030 6500]. 27610

**Chodat**, R[obert] et **Bach**, A. La mode d'action de la peroxydase. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (453-456). [8010]. 27611

[Cholin, N.] Холинъ. Н. Объ окисленій индиго хамелеономъ. [Sur l'oxydation de l'indigo par le permanganate de potasse.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (1521–1524). [5020].

[Chonovskij, B. F.] Хоновскій Б. Ф. О нѣкоторыхъ превращеніяхъ рициполенновой кислоты. [Sur quelques réactions de l'acide ricinolénique.] Кагані, 1905, (76). 24 ст. [1320].

Chrétien v. Guinchant.

Chrétien, H. v. Tribot, J.

Chrétien, Paul. Combinaisons des acides ferrocyanhydrique et sulfurique. Substitution sulfonée dans la molécule des cyanures complexes. Les oxyferrocyanures. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (37-39). [0320 1310]. 2761-1

Christen, Th. Zur Lehre vom milchigen Ascites. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (181-182). [6500].

27615

Untersuchungen über Ascites und Liquor pericardii. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (329–341). [6500].

Christensen, A. Ueber Dibromadditionsprodukte der Chinaalkaloïde. [Uebersetzung.] J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 71, 1905, (1–29). [3010].

Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (535–540). [6200]. 27618

Christensen, Erich. Zur Beurteilung des Citronensaftes. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (129–130). [6500].

Zur Beurteilung des Citronen- und Himbeersaftes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (226). [6500].

Christian, [Max]. Zum Nachweis fäkaler Verunreinigung von Trinkwasser. Arch. Hyg, München, **54**, 1905, (386–395). [6500]. 27621

Christiansen, C. Ueber den Zusammenhang zwischen Oberflächenspannung und Potentialdifferenz. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (382–397). [7250].

Christie, W. A. K. v. Treadwell, F[red]. P.

Christoff, A. Untersuchungen über die Absorption des CO<sub>2</sub> in wässerigen Salzlösungen und binären Flüssigkeitsgemengen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (321–340). [7150]. 27623

Christofoletti, U. v. Tschirch,  $\Lambda[lexander]$ .

Christomanos, A[nastasios] C. Über die Löslichkeit des Phosphors in Ather und Benzol. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (132–141). [0570–7150].

— Ueber einheitliche Ausdrucksweise der Ergebnisse der Mineralwasseranalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (261–268). [6500].

Chrzaszcz, Tadeusz. Hipoteza życia i śmierci ze stanowiska enzymatycznego. [Les hypothèses sur la vie et la mort au point de vue enzymatique.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (81–86, 112–117). [8010-8000].

--- v. Adametz, L.

**Chuard,** E. Fixation de l'azote atmosphérique. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1901, (208–210). [7250 0190].

Chwolles, A. v. Esch, Werner].

Cialdea, Umberto v. Francesconi, Luigi.

Ciamician, Giacomo e Silber, Paolo. Azioni chimiche della luce: II Memoria. Gazz. clum. ital., Roma. 33, parte 1ª, 1903, (354-379). Nota preliminare: Roma, Rend. Acc. Lincei, serie 5ª, 11, 1º semestre, 1902, (277-284); Rist. da Bologna. Mem. Acc. sc., serie 5ª, 10, 1903, 275-297. [7350-1000]. 27628

Azioni chimiche della luce: Nota V. Roma, Rend. Acc. Lincei, serie 5°. 12, 1° semestre. 1903, 235-242: NotaVI. Lc., 2° semestre. 1903, 528-334. [7350 1000 1430 27629

—— — Chemische Lichtwirkungen. (8. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1176–1184); 9. Mitt.\*. Aceton und wässrige Blausäure.—Aldehydammoniak und wässrige Blausäure. le. (1671–1675; (10 Mitt.). l.c. (3813–3824. [1130 1210 1430 1310 1510 1610 7350]. 27630

Ciancarelli, Ugo v. Ulpiani, Celso.

 Čičerin, В. Х.]
 Чичеринъ, Б. Н.

 Законы образованія химическихъ
 Jaceнтовъ.

 Jes čléments chimiques.
 St. Peterburg,

 Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901,
 1359-101.

 [359-101].
 [0100-7000].

[Čičibabin, Alekšej Evgenjevič.] Чичибабинъ. А. Е. Объ альденида гексагидрометатолупловой кислоты. [Sur l'aldéhyde de l'acide hexahydrométatoluilique]. St. l'eterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 118-121). [1410].

Къ вопросу о трехатомпомъ углеродѣ и гексафенилланъ Ульвына и Борсума. [Sur le carbone trivalent et sur le hexaphényléthan d'Ullmann et de Borsum]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, proc-verb. 1557-1558; 37, 1905, 109-115). [1000-1130]. 27633

—— Повые синтезы при иммощи магийборганическихъ соединеній. [Synthèses nouveaux avec les combinaisons magnésiumorganiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obsé., **37**, 1905, (180–186).—2000].

Xeue Synthesen mit Hülfe der magnesiumorganischen Verbindungen. L. Eine neue Darstellungsweise von Säureestern. 2. Ueber die Einwirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 561-560). [5500-2000-1300-1310-1330]. 27635

Сісівавіп, Alekšej Evgenjevič.] Чичибабинъ, А. Е. Осинтевъ пиридиновыхъ основаній изъ альдегидовъ предъльнаго характера и амиіака. [Synthèse des bases pyridiques en partant des aldéhydes saturés et de l'ammoniaque.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1229–1253). [1410—1930].

Ueber die Bildung von unvollständig hydrirten Pyridinen bei der Reaction von Wyschnegradsky-Ladenburg, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (3834. [1930]. 27637

Zur Frage nach der Structurformel des Triphenylmethyls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (771-773). [1130 7000]. 27638

Cingolani, Masaniello. Equazione chimica della fermentazione dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (98-124). [8020 1930].

Citron, H[einrich]. Ueber quantitative Bestimmung des Harnzuckers unter besonderer Berücksichtigung der jodometrischen Zuckerbestimmung. D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, +1602-1605; [6500].

— Die chemische Untersuchung des Mageninhalts in der ärztlichen Praxis nebst Bemerkungen über Ausheberung und Auswaschung des Magens. D. McdZtg, Berlin, **24**, 1903, 953–956). [6500].

Citron, J[ulius]. Ueber die Immunisierung mit Exsudaten und Bakterienextrakten. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (153-155). [8050].

Čižikov, A. v. Luc, O. E.

Claassen, H. Untersuchungen und Versuche zur Bestimmung der Siedepunkte reiner und unreiner Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl. (1159-1169). [1820-7200]. 27614 Claassen, H. und Bartz, W. Die Zuckerindustrie. I. Die Zuckerfabrikation. (Teubners Handbücher für Handel und Gewerbe.) Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1905, (X+270). 24 cm. 5,60 M. [6500]. 27645

\_\_\_\_\_ v. Herrmann, P.

**Claffin,** Alan A. Quick process of tanning sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (387–390). [6500].

Claisen, L[udwig]. Ueber einige Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. 1. Anwendung des Natriumamids für die Condensation der Ketone mit Säureestern. (Nach Versuchen von R. Feyerabend.) 2. Alkylirung von Ketonen unter Anwendung von Natriumamid. (Nach Versuchen von R. Feyerabend.) 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumamid. (Zum Tl gemeinschaftl. mit R. Feyerabend.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709). [5500 0500 1500 1530 1910 1430 1300].

Veber den Verlauf der Natracetessigester-Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (709-719). [1310].

Clapp, Samuel H. v. Johnson, Treat B.

Clark, W[illia]m Bullock, with the collaboration of Martin, George C., Rutledge, J. J., Randolph, B. S., Stocton, N. Allen, Penniman, W. B. D. and Browne, Arthur L. Report on the coals of Maryland. Maryland Geol. Surv., Baltimore, 5, 1905, ([219]-141, with maps, text fig., pl.). [6500]. 27649

Clarke, B. May. Bestimmung einiger Mischungswärmen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (154-159). [7200 7100].

Clarke, F[rank] W[igglesworth]. Albert Benjamin Prescott. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (601–603). [0010]. 27651

Über basische Substitutionen in den Zeolithen. [Übers. von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (197–207). [0710].

Moissan, Henri, Seubert, Karl and Thorpe, T. E. Report of the International Committee on Atomic Weights. London, Proc. Chem. Soc.,

**21**, 1905, (3-6); Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (81-84). [7100].

Clarke, George v. Dymond, T. S.

Clarke, Latham v. Jackson, C[harles] Loring.

Clarke, Rosalind v. Senier Alfred.

Claude, Georges. Sur la liquéfaction de l'airavectravail extérieur. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (762-764). [0100 7200].

Sur l'application de la liquéfaction partielle de l'air avec retour en arrière à la séparation intégrale de l'air en oxygène pur et azote pur. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (823–826, av. fig.). [0550].

Clauss, Felix. Verbrennungsvorgang und Gaserzengung. Ein Beitrag zur Frage der Rauch-und Russbeseitigung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1901. (120-122, 133-136, 141-142). [6500]. 27656

 Claussner,
 Paul.
 Ueber
 Thiele's

 Xylol-Oxydation und über Terephtalaldehydgrün.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges.,

 38, 1905, (2860–2862).
 [1430 1630

 5020 5500].
 27657

Clayton, Arthur v. Morgan, Gilbert Thomas.

Clément, E. Sur l'action de l'acide formique dans les maladies à tremblements. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1198-1199). [8050 1310]. 27658

Clennell, J[ohn] E[dward]. The chemistry of cyanide solutions resulting from the treatment of ores. New York and London (The Engineering and Mining Journal), 1904, (iv+164). 24 cm. [6500].

Cler, E. v. Bianchini, R.

Clinch, J[olm] Aldous. Ueber einige anorganische kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1904, (56). 22 cm. [0100 7100 2000 1510]. 27660

Clover, A. M. and Houghton, A. C. The action of hydrogen peroxide upon anhydrides and the formation of organic acid, peroxides, and peracids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (43-68). [0360]. 27661

Clowes, Frank and Coleman, J. B. Estimating the constituents of dolomite. Chem. News, London, **92**, 1905, (259). [6500]. 27662

Coates, Joseph Edward v. Orton, Kennedy Joseph Previté.

Coblentz, W[illiam] W[eber]. Optical notes. [1. Reflection and refraction at the interface of two media having intersecting dispersion curves. 2. The infra-red absorption spectrum of selenium. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (89-97, with text fig.). [0700-7300].

———Infra-red emission spectra of metals. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122–121). 27664

Water of constitution and of crystallization. Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (252–258, with text fig.). [7000].

spectra. 2. Liquids and solids. Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (337–363, with text fig.). [7300]. 27666

Cocheret, D. H. v. Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert].

Coehn, Alfred. Über "flüssige Kristalle." Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (856–857). [7100].

Gefälldraht und Wheatstonesche Brücke in neuer Anordnung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (12–14). [0910]. 27668

— Ucher spezifische Metallwirkungen in der elektrolytischen Reduktion und Oxydation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (503–510). [7250].

und Barratt, [J. O.] Wakelin. Ueber Galvanotaxis vom Standpunkte der physikalischen Chemie. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (19), [7250].

Coffetti, Giulio. Sul cosiddetto perossido di argento elettrolitico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2<sup>n</sup>, 1903, (765-775). [0110]. 27671

Contributo alla conoscenza delle relazioni fra la natura e le proprietà del solvente e la sua forza jonizzatrice. Conducibilità elettrica e suoi coefficienti di temperatura in solventi organici. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (53-68). [7250]. 27672

Coffetti, Giulio und Foerster, F[ritz]. Ueber die zur elektrolytischen Abscheidung einiger Metalle aus ihren Sulfatlösungen erforderlichen Kathodenpotentiale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2931–2944). [7250]. 27673

---- r. Foerster, F[ritz].

Cohen, Ernst. Bijdrage tot de Biographie van Robert Mayer. [Beitrag zur Biographie von Robert Mayer.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (54–57). [0010].

Een physisch-chemische Caricatuur. [Eine physikalisch-chemische Karikatur.] Amsterdam, Chemi-Weekbl., **2**, 1905, (97-111). [0010]. 27675

Chemie aan onze Hoogere Burgerscholen. [Der Unterricht in der Chemie an unseren "Hoogere Burgerscholen".] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (805-819). [0050].

— Ueber das explosive Antimon. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (787-790). [0680-7200]. 27677

Ornelis Adriaan Lobry de Bruyn [‡]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4827–1860, mit 1 Portr.). [0010].

Collins, E. und Strengers, Th. Physikalisch-chemische Studien am sogenanuten explosiven Antimon. (2. Mitt.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, (291–308). [0680-7250]. 27679

en Strengers, Th[eodorus]. Een reaktiekamer voor thermochemisch onderzoek. [Ein Reactionsgefass für thermochemische Untersuchungen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (251–251). [0910]. 27681

Physikalisch-chemische Studien am sogenammen explosiven Antimon. 3. Mitt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (129-170). [0680 7200]. 27682 Cohen, Julius B[erend]. Organic chemistry—aromatic and other cyclic divisions. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (84–131). [1000].

— and Armes, Henry Percy. The relation of position isomerism to optical activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids. [With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218). [1330–7000–7100]. 27684

and Bennett, Hugh Garner. Studies in chlorination. The chlorination of the isomeric chloronitrobenzenes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (320–326); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (80–81). [1130]. 27685

- Dawson, Harry Medforth and Crosland, Percy Field. Studies in chlorination. II. The action of chlorine on boiling toluene. Preliminary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1035–1037); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (211). [1130 5500].

and Hartley, Percival. Studies in chlorination. III. The progressive chlorination of benzene in presence of the aluminium-mercury couple. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1360–1367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223). [1130].

and McCandlish, Douglas. The mechanism of the hydrogen sulphide reduction of nitro-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257–1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222). [1130—1330—7050].

Cohen, Wilhelm v. Jannasch, Paul.

Cohn, Arthur, Ueber die Einwirkung sauerstoff- und schwefelhaltiger organischer Verbindungen auf die Chloride vierwertiger Elemente. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), [1905], (51). 23 cm. [2000 0250]. 27689

Cohn, Erich v. Heinze, Berthold.

Cohn, Lassar. An Glasapparate anschmelzbarer Hahn für alkalische Flüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (901–902). [0910]. 27690 **Cohn**, Lassar. Die Seife. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (513-515). [1300].

Das Verhältnis der Chemie zur Medizin. Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1904, (981–983). [6500]. 27692

Praxis der Harnanalyse. Anleitung zur chem. Untersuchung des Harns, sowie zur künstlichen Darstellung der für Uebungs- u. Unterrichtszwecke nötigen pathologischen Harne. Nebst e. Anl. Analyse des Mageninhalts. 3. verb. Aufl. Hamburg (L. Voss), 1905, (71). 8vo. 1,20 M. [6500].

und Schultze, Fritz. Einwirkung der Kaliumhypohalogenite auf Dikaliumsalicylatlösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3291-3302). [1330].

Cohn, Max r. Ellinger, Alexander.

Cohn, Michael. Notiz zur Darstellung kristallinischer Eiweissstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (41–43). [4010]. 27696

Cohn, Paul. Weltausstellung St. Louis 1904. Die chemische Industrie, unter Rücksichtnahme auf das Unterrichtswesen. Bericht, erstattet über Einladung des K. K. Handelsministeriums. Wien (Alfred Hölder), 1905, (112). 31 cm. [0020 0050]. 27697

 Cohn, Robert.
 Ueber die Hydrolyse

 des palmitinsauren Natriums.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3781-3781).
 27698

Ueber die Verseifung von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (58-62). [1300]. 27699

 Cohnheim,
 Otto.
 Ueber Kohlehydratverbrennung.

 dratverbrennung.
 2. Mitt. Die aktivierende Substanz des Pankreas.
 Hoppesseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg,

 42, 1904, (101-409);
 (3 Mitt). Le. 43,

 1905, (547).
 [8040].
 27700

Colani, A. Préparation de composés binaires des métaux par aluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (33–35). [0120]. 27701

Coleman, J. B. r. Clowes, Frank.

Coleman, W. H. A regulating valve for controlling the admission of steam to vitriol chambers. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, [482]. [0910]. 27702

Collie, John Norman. Syntheses by means of the silent electric discharge. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 41540-1548; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 201-203). [1120 7250]. 27703

Cyril. c. Baly, Edward Charles

Collin, Eugène. Sur un prétendu succédané du poivre. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (373-381, 423-425). [6500].

Falsification des substances alimentaires par les coques d'amandes pulvérisées. Ann. chim. analyt., Paris. 10, 1905, (182-186). [6500].

Collingwood, B. J. The measurement of percentages of chloroform vapour by a tonometric method. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (ii-iii). [6300].

— v. Waller, A. D.

Collins, E. r. Cohen, Ernst.

Collins, H. S. c. Hill, C. A.

Colman, J. r. Gabriel, Sfiegmund].

Colonna, Ettore. Composizione chimica di una cenere del monte Pelée (Martinica). Torino, Atti Acc. sc.. 38, 1903, (471-476). [6500]. 27707

Colson, Albert. Sur la constitution des sels dissous. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 199-201). [0100].

Sur la complexité des sulfates dissous. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, 857-859). [0660-7100].

Sur l'existence d'un sulfate vert normal de sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 42-41. [0270].

Sur la cryo-copie des sulfates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (372-374). [7100]. 27711

Applications diverses du principe de Watt à la dissociation des carbonates de plomb et d'argent. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (865-867). [7200] Colson, Albert. Sur une réaction à vitesses discontinues du sulfate chromique vert. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1451-1454). [7050 0270]. 27713

Sur un sulfate chromique dont l'acide est partiellement dissimulé. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (119-122). [0270]. 27714

Sur les variations de la fonction basique dans les sels de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, [331–333). [0270–1310]. 27715

Dosage volumétrique de l'hydrogène. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag., 1904, (432–433). [6400]. 27717

Colson, C. La préparation aux Écoles techniques supérieures. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (299–303). [0050]. 27718

Comanducci, Ezio e Marcello, F. Sopra i bromoderivati dell'acido paraossibenzoico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, 168-72); Napoli, Atti. Acc. sc., (serie 3ª), 9, 1903, 160-64); Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, 1385-389. [1330].

--- r. Alippi, T.

Combes, Charles. Procédé électrométallurgique Froges-Hérault pour la fabrication de l'acier. Electrochimie, Paris, 10, 1904, (166-173, av. fig.) [0320]. 27720

Conduché, A. Sur une nouvelle réaction des aldéhydes et l'isomère de leurs oxydes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (434-436). [1400-1910].

v. Simon, L. J.

Cone, L. H. v. Gomberg, Moses].

Connstein, W[ilhelm]. Fermentative Fettspaltung. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (403); Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, [194-232]. [8010]. 27722

Einiges über die Praxis der fermentativen Fettspaltung. Vortrag. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (600-602). [8010-1300]. 27723

Enzyme. In: 5. Intern. Kongress für

angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (537-544). [8010 1300].

Conrad, M[ax]. Ueber Iminobarbitursäuren und Barbitursäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310–325). [1930].

und **Zart**, A. Ueber Iminodialkylmalonylalkyl- und -phenylharnstoffe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (326–335). [1930]. 27726

Ueber Cyandialkylacetylharnstoffe und über die Amide substituirter Malonsäuren und Cyanessigsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335–350). [1310—1330]. 27727

Conrad, Waldemar. Beiträge zum elektrochemischen Verhalten des Bleis. Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1903, (61). 20 cm. [0580-7250]. 27728

Conradson, P. H. Analyses of lubricating greases. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (112-125). [6500].

Constam, E. J. Der Einfluss der Festigkeit von Steinkohlenbriketts auf ihre Verdampfungsfähigkeit. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 48, 1904, (973-975). [7200].

Conwentz, [Hugo]. [Otto Helm. Nekrolog u. Verzeichnis seiner Publikationen.] Danzig, Schr. natf. Ges., (N.F.), 11, H. 1-2, 1904, (53-58). [0010].

Coote, Arthur H. v. Hodgkinson, W.

Copaux, H. Propriétés physiques comparatives du cobalt et du nickel purs. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1904, (657–652). [0260 0540]. 27732

Recherches expérimentales sur le cobalt et le nickel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (508-575). [0260 0540]. 27733

Coppadoro, Angelo v. Carrara, Giacomo.

v. Vanzetti, Lino.

Coppock, John B. Volumetric determination of acids in salts. Chem. News, London, 91, 1905, (66). [6300]. 27734

Corcelle, Alfred. Étude de l'action des sulfates alcalins sur le phosphate

tribarytique. Genève, Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (58, av. 5 pls.). 8vo. [0500 0170]. 27735

 Cordier, V.
 Ueber eine wahrscheinliche

 liche
 Stereoisomerie
 des
 Stickstoffs

 beim
 Guanidinpikrat.
 Verh.
 Ges.
 D.

 Natf.
 Leipzig,
 76,
 1904,
 11.
 1,
 1905,

 (105-109).
 [1310
 7000].
 27736

Cords, A. Der Dextrosezucker. Seine Entwickelungs-Geschichte, Fabrikation, Eigenschaften und Absatzgebiete. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (265, 278–279, 299–301); Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 9, 1905, (389–390, 413–414, 440–441). [6500].

**Coreil,** F. Analyse d'amandes fraiches. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (21-23). [6500]. 27738

Corin, Gabriel. Zur praktischen Verwertung der Sero-Diagnostik des menschlichen Blutes. Viertelj Schr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1902, (61-68). [6500]. 27739

Cornimbœuf, H. Analyse du bioxyde de manganèse. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (51-52). [6500]. 27740

Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (95–96). [6500].

Recherche du brome en présence de grandes quantités d'iode. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (145-146). [6100].

Dosage de l'iode dans le thymol iodé. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (453–454). [6200]. 27743

et Grosman, L. Dosage du fer métallique dans le fer réduit. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (420-422). [6200].

Corsini, Andrea. Ueber die sogenannten "Schwefelkörnchen," die man bei der Familie der "Beggiatoaceae" antrift. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (272–289, mit 3 Taf.). [0660]. 27745

Cotton, A. et Mouton, H. Sur le phénomène de Majorana. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (317-319). [0320 7250]. 27746

Gouleru, M. Chloratbestimmungen und Ausbeuteberechnungen in der elektrolytischen Industrie der Chlorate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1072–1074). [6300-0250]. 27718

Councier, C[onstantin]. Untersuchung gerbsäurehaltiger Pflanzenstoffe. [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd. 3.] Berlin (J. Springer), 1905, 698–718). [6500]. 27749

Couréménos, A. v. Haller, A.

Courtauld, S. L. v. Armstrong, E. Frankland.

Courtot, A. v. Blaise, E. E.

Courvoisier, L[eo]. Ueber die Anwendung einer Selenzelle zur Herstellung eines Sekundenkontaktes bei Pendelluhren. Astr. Nachr., Kiel, **167**, 1905, (217-220). [6700].

Couturier, F. et Meunier, I. Action de l'amalgame de magnésium sur la diméthylcétone. Paris, C.-R. Acad. sei.. 140, 1905, (721-723). [1510]. 27751

Cowley, R. C. and Catford, J. P. Determination of alkaline mono-carbonates and bicarbonates. Pharm. J. London, (Ser. 4), 21, 1905, (864). 6300].

Cowper-Coles, Sherard. Some notes on the rapid electro-deposition of copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (215–236, with 12 pls. and discussion). (0290–7250). 27754

Elektrolytische Verzinkung. Ins Deutsche übertragen von Emil Abel. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 18.) Halle a. S. (W. Kuapp, 1905, (V + 37), 25 cm. 2 M. [7250 0880]. 27755

Cox, Alvin Joseph. Über basische Quecksilbersalze. Diss. Breslau. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1904, (12), 23 cm. [0380-7050]. 27756

Gramer, E.J. Ueber Thermometer zum Messen der Temperaturen der Ringofengase. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, **39**, 1903, (236–240). [6910]. 27757

Cramer, [E.]. Die Kontrolle in Kalksandsteinfabriken. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (925-932). [6500]. 27759

welchen Veränderungen Kalksandsteine beim Lagern auf Fabrikhöfen unterworfen sind? ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (573–274). [0220]. 27760

Crampton, Henry E. Record of meetings of the New York Academy of Sciences. January to December, 1903, [Containing abstracts of papers.] New York, N.Y. Ann. Acad. Sci., **15**, 1904, (153–215). Separate. 24.5 cm. [0020].

Graver, Harrison W. The evolution of the determination of iron in ores. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania. Pittsburg, Pa., 19, 1903, (253-260). [0010]. 27762

The constitution of matter. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., **20**, 1904, (26-32). [7000]. 27763

Craveri, Mario r. Sachs, Franz.

Craw, J. A. On the physical chemistry of the toxin-antitoxin reaction: with special reference to the neutralisation of Iysin by antilysin. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (179-193); (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (569-586). [8000-8050].

On the mechanism of agglutination. J. Hygiene, Cambridge, **5**, 1905, (113-128). [8020]. 27765

Cremer, M[ax]. Entsteht aus Glyzerin und Fett im Körper des höheren Thieres Traubenzucker? München, SitzBer. Ges. Morph., **18** (1902), 1903, (47–18). [8010].

Crépieux, Pierre r. Pictet, Amé.

Crew, Henry. On the conditions which govern the appearance of spark lines in are spectra. Astroph. J., Chicago, III., 20, 1901, (274-284, with text fig.). [7300]. 27767

Cribb, Cecil II, and Arnaud, F. W. F. On the action of slightly alkaline waters on iron. London, Anal., **30**, 1905, (225-212). [0320-6500]. 27768

Croissant. Versuche mit Zusatz von Wassergas in den gasenden Kohlengasrorten. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (1968– 1978). [6500]. Croner, Fr. Ueber eine Methode, geringe Mengen Mangan neben Eisen in Grundwasser nachzuweisen. Gesundhts-Ing., München, **28**, 1905, 197-198). [6100]. 27770

croner, W. und cronheim, W. Ueber eine neue Milchsäureprobe. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (1080). [6150].

Cronheim, W. v. Croner, W.

**Crookes**, Sir William. On the ultraviolet spectrum of gadolinium. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (420–122). [0340 7300].

On the colouration of glass by natural solar and other radiations. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (524–528). [0710-7350]. 27773

On europium and its ultraviolet spectrum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (550–551). [0100–7300].

— On the phosphorescent spectra of S δ and europium. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (411–414). [0100-7300]. 27775

A new formation of diamond. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (458–461). [0210]. 27776

On some phosphorescence spectra, indicating the existence of new elements. Chem. News, London, 92, 1905, (273–274). [0100-7300]. 27777

The realisation of a dream. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (86–99); [als Uebersetzung in] Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (292–314); Umschau, Frankfurt a. M., **7**, 1903, (701–706). [7000–7300].

Crosland, Percy Field v. Cohen, Julius Berend.

Cross, C. F. und Bevan, E. J. Die niederen Acetylderivate von Stärke und Cellulose. Unter Mitwirkung von J. Tarquair. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (527–528). [1840]. 27779

Crossley, Arthur William and Renouf, Nora. Synthesis of 1:1-dimethylhexahydrobenzene and of 1:1-dimethyl-

- \( \text{-cttrallydrobenzene.} \) London, J.
 Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503);
 [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209). [1110 1240 7250].
 27.781

**Crossley**, Arthur William v. London, British Association for the Advancement of Science.

**Crouzel.** Un nouveau réactif du fer dans le cuivre. J. phar. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (203-205); Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (122-423), [6100].

Gruse, A. Ueber die elektrische Kataphorese des destillierten Wassers durch poröse Tondiaphragmen (Pukallmasse), insbesondere ihre Abhängigkeit von Temperatur und Stromdiehte. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (201–204). [7250].

Csere, Ferencz. A "Fellow" hipofoszfit-szörp összetétele. [Die Zusammensetzung des "Fellow"-schen Hypophosphit-Syrups.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (509–512, 524–525), [6500].

[Čugajev, L. А.] Чугаевъ, Л. А. Къ вопросу о цвътъ и спектрахъ поглощения органическихъ соединений. [Sur la couleur et les spectres d'absorption des combinaisons organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 189-190). [1000-7300].

Возраженіе на замъчаніе Ж. П. Іонича [помъщенное] въ протокоть засъданія Отдътенія Химін отъ 5 февраля 1901 года. [Réponse à une remarque de J. Jocic publice dans le procès-verbal de la séance de la section de Chimie du 5 Février 1904.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obsč., 36, 1901. (proc.verb. 340-341). [1400]. 27786

Металю-амміачныя пронзводныя сукциннямда. [Combinaisons ammonium-métalliques du succinimide.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 452-453). [1660—2000].

Ueber complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2899–2914). [1660–2000–5010–7000]. 27788

——— Замѣтка о происхожденін нефти. [Sur la formation de la naphte.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 453-455). [1140]. 27789

[Čugajev, L. A.] Чугаевъ, Л. А. Металло-амміачныя производныя органическихъ имидовъ. [Sur les dérivés ammonium-métalliques des imides organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 613–616). [1660—2000]. 27790. Оптическая двятельность небти. [Les propriétés optiques

Оптическая дъятельность нефти. [Les propriétés optiques de la naplite.] St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (procverb. 925–927). [1140–7300]. 27791

Ксаптогеновая реакція п ея примѣненіе къ ряду терпеновъ п камфары. [Sur la réaction xanthogénique et son application à la série des terpènes et du camphre.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988-1052). [1140—1540—1240—1310—1640].

O триболуминисценціи. [Sur la triboluminiscence.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1245-1253). [7300]. 27793

— Къ методикѣ полученія ксантогеновыхъ соединеній. [Меthode de préparation des combinajsons xanthogéniques.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1253-1258). [1300—1310]. 27791

———— Ueber ein neues, empfindliches Reagens auf Nickel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2520-2522). [6000 0540]. 27795

——— Cber komplexe Verbindungen der α-Dioxime. Zs. anorg. Chem., Hamburg. **46**, 1905, (144–169). [1610–2000–7000].

et Schlesinger, N. А.]

Онытъ спитеза гемопиррода. [Essai d'une synthèse de l'hémopyrrole.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1258–1268). [1310—1930].

[Curie, P.] Кюри, П. Новыя изслъдованія радіоактивности. Переводъ съ Фракцузскаго П. П. Веймарна подъ редакціей проф. Предера. [Nouvelles recherches sur la radioactivité, Traduit du français par P.P. Weimarn, sous la rédaction du prof. Schröder.] St. Peterburg, 1904, (33, av. 5 fig.). 24 cm. [0620—7300]. 27798

Curie-Skłodowska, Mmc. Marya. Recherches sur les substances radioactives. 2º éd. Paris (Gauthier-Villars), 1904, (155, av. fig.). 25 cm. [0620]. 27799

——[Склодовская-Кюри.] Радій прадіоактивныя вещества. Пзслъдованіе радіоактивныхъ веществъ. Диссертація. Переводъ со 2-го французскаго изданія студента С. Н. Петрова. Подъ редакціей проф. А. С. Понова. [Radium et les substances radioactives. . . Thèse. Traduction de la deuxième édition française par S. N. Petrov, sous la rédaction de A. S. Popov.] St. Peterburg, 1904, (VIII+127). 24 сп. [0620-7300].

**Currie**, E. G. The electrolytic separation of iron and zinc. Chem. News, London, **91**, 1905, (247-250). [6200]. 27801

Curry, B. E. v. Carveth, H[ector] R[ussell].

Curtis et Lemoult, P. Sur l'affinité des matières colorantes artificielles pour le tissu conjonctif. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1606-1608). [8040 5020].

Cusmano, Guido v. Oddo, Giuseppe.

**Cuthbertson,** Clive. On the refractive indices of the elements. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), **204**, 1905, (323–319). [0380 0570 0660 1110 7300]. 27803

and **Prideaux**, E. B. R. On the refractive index of gaseous fluorine. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (426-427). [0310 7300]. 27804

Cyplënkov, N. S. v. Demjanov, N. Ja.

 Czapek,
 Friedrich.
 Biochemie der Pflanzen.
 Bd 1.
 Jena (G. Fischer),

 1905, (XV+584).
 26 cm.
 14 M.;

 . . .
 Bd 2. (XH+1027).
 26 cm.
 25 M.

 [8030 8010].
 27805

Der Stickstoff im Stoffwechsel der Pflanze. (II.) Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. 1, 1994, (309-331). [8030].

Czermak, Paul. Wirkung verschiedener Substanzen auf photographische Platten. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (11–18). [7350]. 27807

Czernecki, Wincenty. Zur Kenntnis des Kreatins und Kreatinins im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (291-308). [8040]. 27808

Dadourian, H. M. Radio-activity of underground air. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (16–22, with text fig.). [7300]. 27809

Die Radioaktivität der Bodenluft. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (98–101). [7300]. 27810

Daelen, R. M. Über verschiedene Verfahren zur Erzeugung von Flusseisen im Herdofen. (Vortrag.) Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (507-514, 618-621). [0320]. 27811

Daelen, Walter. Verfahren zum Ausgleichen der Temperatur heisser Gase [im Hochofen-Betrieb]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (449–451). [0320]. 27812

Dahmer, Georg v. Küster, F[r]. W.

Dahms, Albert. Beiträge zur Kenntnis von den Erscheinungen der Phosphorescenz. Habilitationsschrift. Leipzig (Druck v. O. Leiner), 1903, (43, mit 4 Taf.). 21 cm. [7300]. 27813

**Dahms,** P[aul]. Ueber einige Vorgänge bei ungewöhnlicher Temperatur. Himmel u. Erde, Berlin, **17**, 1905, (399–412, 464–471). [7200]. 27814

Daidō, Jisaburō. Seishu chū Clorsan Yenrui no Shikenhō. [Detection of chlorates in "sake".] Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (986–996). [6150].

**Dakin**, Henry Drysdale. The synthesis of a substance allied to adrenalin. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (491–497). [1230 8000]. 27816

On the physiological activity of substances indirectly related to adrenalin. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (498–503). [8000]

27817

The synthesis of substances allied to adrenaline. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154-155). [1230].

The fractional hydrolysis of optically inactive esters by lipase. Part II. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (199-206). [7000 8010]. 27819

---- v. Kossel, Albrecht.

Dalmady, Zoltán. A vízelet katalasetartalma, s a katalase-vizsgálatok klinikai értéke. [Über den Katalase-Inhalt des Urins und über den klinischen Wert der Katalase-Untersuchungen.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (760–762, 779–780). [8010–6500]. 27820

Dambergis, Anast. K. Ueber die Heilquellen Griechenlands. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (233–238). [6500].

[Dammer, O.] Даммеръ, О. Доступные опъты по химін. Нереводъ съ игмецкаго подъ редакціей А. П. Нечаева. (Образовательная библіотека. Серія VI No. 1-2.) [Les expériences accessibles de la chimie. Traduit de l'allemand sous la rédaction de A.P. Nečaev. (Bibliothèque instructive. Série VI, No. 1-2).] St. Peterburg, 1904, (250+2, av. 122 dess.). 24 cm. [0920].

Damond, E. v. Freundler, P.

Danilewsky, B[asile Vasilij Jakov-levič]. Ueber die chemotropische Bewegung des Quecksilbers. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (519-523). [0380].

Danjou, Em. v. Bourquelot, Em.

Dankler, M. Die Kautschukpflanzen. Nach den neuesten Forschungen bearb. Natur u. Offenb., Münster, **50**, 1904, (641–660). [1860]. 27824

Arsens bei Arsenikvergiftungen in gerichtlichen Fällen. Natur n. Offenb., Münster, **51**, 1905, (696–698). [6500]. 27825

Danne, Jacques. Sur un nouveau minéral radifère. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (241-243). [0620].

Le radium. Scieuce au XX<sup>e</sup> siècle, Paris, **2**, 1904, (1-7, av. fig.); [Transl.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y, **57**, 1904, (23632-23635, 23648-23650, 23672-23674, with illus.). [0620].

Danneel, H[einrich]. Ueber Quecksilbervoltameter und den Elektrizitätszähler "Elektrolyt." Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (139–145). [0910]. 27829

Danneel, H[einrich]. Notiz über Ionengeschwindigkeiten. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (249–252). [7250]. 27830

Die quantitative Fällung und Trennung von Metallen durch Elektrolyse. Gemeinsam mit H. Nissensen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin [D. Verlag], 1904, 675-687. [6000]. 27831

und Stockem, Lorenz.
Zur Frage über die Stellung der Alkaliund Erdalkalimetalle in der Spannungsrelhe bei hohen Temperaturen. Zs.
Elektroch., Halle, 11, 1905, (209-211).
[0100-7250]. 27832

Dannemann, F. Leitfaden für den Unterricht im chemischen Laboratorium. 3., verm. n. verb. Aufl. Hannover n. Leipzig Halm), 1905, (VH+59), 23 cm. J.M. [00:00 60:00], 27833

**Dannenberg**, Karl. Ueber den Nachweis der künstlichen Färbung der Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, 535-538). [6500]. 27834

D'Ans, J. v. Hoff, J[akob] H[einrich] van't.

**Danzfuss**, Wilhelm v. Michaelis,  $\Lambda[ug]$ .

Darbishire, Francis Vernon and Thorpe, Jocelyn Field. Note on the formation of β-methylglutaconic acid and of αβ-dimethylglutaconic acid London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1711–1721); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239). [1310–1320].

Darzens, Georges. Hydrogénation des cétones aromatiques par le nickel réduit. Nouvelle méthode de synthèse des carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (868-870). [1530 5500].

— Sur une nouvelle méthode de synthèse des cétones saturées par la méthode de réduction catalytique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (152– 153). [1510 0510]. 27838

Daube, Adolf. Zur Kenntnis des Aethyliden-phtalids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (206-209). [1910-1330 1930]. 27839 Dauphin, J. Sur l'appareil reproducteur des Mucorinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (482-481). [1800].

Dauvé. Sur la vitesse du déplacement réciproque des métaux de leurs solutions salines. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., 31, Montauban, 1902), 2º partie, 1903, (375–378). [7050].

David, Elkan. Synthese des 2-Oxychromons und des 3-4-Dioxychromons. Bern, Phil. Diss. 1903-1904. Bern, 1904, (32). [1910]. 27842

 Davidson, E.
 Die Zersetzung von Kaltunchlorat durch Salzsäure, eine Reaktion I.
 Ordnung. Zs. angew.

 Chem., Berlin, 18, 1905, (1017–1054).
 27843

v. Kolb, A[dalb.].

Davies, Thomas Huws r. Sudborough, John Joseph.

Davis, Bergen and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust. 24, 1905, (266-267). [0360-0550-0620].

Davis, Chas. B. The presence of ferric oxid in commercial hop extracts and its effect. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (b. Verlag', 1904, (689–692). [6500].

Davis, Oliver Charles Minty. The action of nitrogen sulphide on organic substances. Part III. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258). [1430].

Davison, Alice Lenore. The electrolytic determination of cadmium with the use of a rotating anode. Thesis... Ph.D. Easton, Pa. (Eschenbach Printing Co.), 1905, (16, with text fig.). 23.3 cm. [6200-7250].

Davoll, David L. jnn. A study in rallinose determinations. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3,] Berlin (D. Verlag), 1904, (135–144). [6300–1830]. 27848

Dawes, H. F. On the secondary radiation excited in different metals by the γ rays from radium. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (182-185, with text fig.). [7300].

Dawson, H[arry] M[edforth]. The mechanism of enzyme and ferment action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (288–311); [Uebers.] Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (677–680, 701–703). [7050 8010 8020]. 27850

v. Cohen, Julius Berend.

Day, Arthur L. and Allen, E[ugene] T[homas]. The isomorphism and thermal properties of the feldspars. [Rockforming minerals at high temperatures.] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (92-142, with text fig., 1 pl.). [7200].

— — Der Isomorphismus und die thermischen Eigenschaften der Feldspate. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (1–54, mit 7 Taf.). [0120 7100].

Dean, Arthur L. On inulin. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([69]-84). [8010]. 27853

**Debierne**, A[ndré]. Sur le plomb radioactif, le radiotellure et le polonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (281-283); (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (220-222). [0109 0580]. 27854

Le radium et la radioactivité. 1re Partie: La préparation du radium et son rayonnement; 2° Partie: L'émanation et les autres propriétés. Conséquences théoriques. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (11-22, 60-71). [0620].

Debitzky, Mihály. Az Ipecacuanhagyőkérnek és készítményeinek alkaloida tartalma. [Über den Alkaloide-Inhalt der Ipecacuanha-Wurzel und der Präparate derselben.] Gyógyosz. Közl., Budapest, 21, 1905, (427–430, 449–450, 463–465, 479–480, 492–495). [6500].

27858

[Debu, K.] Дебу, К. эопрныя Масла. [Les huiles éthérées.] Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (205-219). [1000] 1300].

Debus, Heinrich. Beiträge zur Kenntniss der Glyoxylsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (322–360). [1310].

Dechanov, V. N. r. Ipatjev, V. N.

Decker, H[erman]. Ueber einige Anmoniumverbindungen. Bildung und Zerfall quartärer Anmoniumsalze der inerten Basen. (18. Mitt.) [Chinolinverbindungen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1144-1155); Nitrirung von quartären Cyclammoniumnitraten. (19. Mitt.) l.c. (1274-1280). [1600 1930]. 27861

des doppelt gebundenen Kohlenstoffs zum Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2493–2511). [7050–1900–1910–1920]. 27862

et **Bünzly**, H. Synthèse d'une oxydihydroacridine. [Oxydihydroacridine]. Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (552). [1930].

et Hock, T. Benzylidene-N-méthyldihydroacridine. [Le résultat de l'action des alcalis sur l'iodométhylate de mésobenzylacridine.] Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (296– 297). [1930]. 27864

et Klauser, O. Action de la soude sur les hydrates quaternaires de la papavérine. Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 1), 17, 1904, (118). [3010].

und Koch, Otto. Ueber Papaveriniumbasen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1739-1741). [3010 1930 1230 1910]. 27866

und Remfry, Percy. Studien in der Chinolinreihe. 1. Mittheilung. Ueber 5 (ana-) Chinaldinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2773–2777). [1930].

nnd solonina, B[oris Andrejevič]. Ueber Nitrosophenolfarbstoffe. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (64–68). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (720). [5010 5020 1230 1630 1660].

— [Деккеръ, Г. и Солонина, Б. А.] Строеніе питрозокрасокътимола. [Constitution des couleurs nitrosées du thymol.] St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-

verb. 1564-1565); **37**, 1905, (120-129); St. Peterburg, 1905, (10). 24 cm.. [1230 5010]. 27869

Decker, H[erman] r. Bünzly, Hans.

Decker, O. v. Friedheim, Carl.

De Coppet, L. C. On the molecular depression of the freezing point of water produced by some very concentrated saline solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([531]-538). [7150-7200].

Dehn, William M. Eine Methode zur schnellen Chlorbestimmung im Harn. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (11-16). [6200]. 27871

Dehnel, Erich v. Reinking, Karl.

Deibel, W. v. Franzen, Hartwig.

Deiglmayr, Ivo. Über Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3-Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1, 4-Benzo-Pyranols. Diss., Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (94). 22 cm. [1910 1230 1500 5020].

Dejust, Henri. Action de l'oxyde de carbone sur l'oxyde d'argent. Son application pour déceler les traces de ce gaz dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1250–1252). [0110 0210].

Dekhuyzen, M[arinus] C[ornelis]. Over den osmotischen druk in bloed en urine van visschen. [On the osmotischen pressure of the blood and urine of fishes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, [1904], (418-430) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (537-549) (English); Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 10, 1905, (121-136) (French). [7150-8000].

Dekker, German v. Decker, Herman.

**Dekker**, J. Zur Kenntnis der Kakasschalen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (863–865). [6500]. 27875

Delafontaine, M. On the spectra of terbium and other metals of the rare earths. Chem. News, London, **92**, 1905, (5). [7300].

Delage, A. et Lagatu, H. Sur la constitution de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1043-1044). 8020 6500]. 27877

Delage, A. et Lagatu, H. Sur les espèces minérales de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (1233-1235). [8030]. 27878

Deland v. Nicolas.

 Delbrück, [Max].
 Zu Oskar Saares

 Gedächtnis.
 Berlin, Jahrb. Versuchsanst.

 Brau.,
 6, 1903, (219-225, mit 1

 Portr.).
 [0010].

——— Gedächtnissrede für Max Maercker. Landw. Wochenschr., Halle, **3**, 1901, (447–449). [0010]. 27880

— Die Anwendung der Enzymforschung auf die Essigärung. Vortrag. Tagesztg Brau., Berlin, **1**, 1903, (837–838, 841–842, 847–848, 853). [8010].

Justus von Liebig. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (241). [0010].

Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (569). [8010 4000].

**Delétra**, E[rnest] et **Ullmann**, F[ritz]. Sur quelques carbazols. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1904, (78-92, av. pl.). [1930]. 27886

v. Reverdin, Frédéric.

Delkeskamp, Rudolf. Juvenile und vadose Quellen. Balneol. Ztg, Berlin, 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, (9-13). [6500].

Delmart, Alfr. Die Stück- und Kammgarn-Färberei in ihrem ganzen Umfange. Ein vorzüglich und in seiner Art einzig dastehendes, praktisches Hilfs-, Lehrund Musterbuch für Färberei-Techniker. . . . . Lfg. 7–13 . Leipzig (R. Friese), 1901–1901, (251–586). Die Lfg. 3 M. [5020]. 27888

Delphin, T. Om pröfning af Aetheroleum Juniperi. [On the test of Aetheroleum Juniperi.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (81-83). [6500]. 27889

Deman, C. v. Gérard, Er.

Demenge, E. Le gaz à l'eau et ses principales applications. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (71-83). [7200]. 27890

**Demichel,** A. Formule donnant le poids de l'extrait du lait au moyen du poids spécifique et de la matière grasse. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1901, (305–308). [6500]. 27891

[Demjanov, Nikolaj Jakovlevič.] Демьяновъ, Н. О тетраметилотилендіамінть. [Sur le tétraméthyléthylènediamine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 15–16). [1610].

Памяти Вл. В. Марковkovnikov.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 345-346). [0010]. 27893

— О нитриль гексаметиленкарбоновой кислоты, аминть  $C_6H_{11}CH_2NH_2$  и изомеризаціи его въсубериловый алкоголь. [Sur le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique, sur l'amine  $C_6H_{11}CH_2NH_2$  et sur sa transformation dans l'alcool subérique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (166–176). [1240–1340–1640].

et Kočergin, S. M.]

и Кочергингь, С. М. О
синтетической нормальной гентадециловой (маргариновой) кислотъ и
ея производныхъ. [Sur l'acide heptadécylique (margarique) synthétique
normal et ses dérivés.] St. Peterburg,
Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905,
(proc.-verb. 623-624). [1310]. 27896

Demoussy, E. Sur la végétation dans les atmosphères riches en acide carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (883–885). [8030]. 27897

Dempwolff, Carl. Ueber die Wanderung der Jonen im Methylalkohol als Lösungsmittel. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1903, (53, mit I Tab.). 21 cm. [7250 1210]. 27898

Denaro, A. e Scarlata, G. Sopra alcune trasformazioni del d-pinene e dell'idrato di terpina: Nota prelimi-(p-9724) nare. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (393-101). [1110]. 27899

Denham, H. G. The temperature of combustion of methane in the presence of palladiumised asbestos. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1202–1205). [1110–7200]. 27900

Denigès, Georges. Étude critique et expérimentale sur la localisation de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (559-575). [0140-8040].

Sur le dosage du sucre urinaire. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (130-148). [6300]. 27902

Denison, R. Beckett. On the equilibrium between sodium and magnesium sulphates. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (136–139). [0460–0500–7150]. 27903

and Steele, B. D. The accurate measurement of ionic velocities. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (556-557). [7250]. 27904

**Dennstedt,** M. Ueber die vereinfachte Elementaranalyse für wissenschaftliche Zwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3729–3733). [6500].

Vereinfachte analyse. Schnellmethode. Chem. Ztg, Cöthen, 29, 1905, (52–51). [6000].

Chemisches Staatslaboratorium [zu Hamburg]. Bericht für das Jahr 1904. Hamburg, Jahrb. wiss. Anst., **22**, (1904), 1905, (248–268). [0060].

Uber vereinfachte Elementaranalyse und ihre Verwendung für technische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1134-1137). [6000 6500].

Ueber die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (275–280). [6000]. 27909

— und **Hassler**, F. Uher die Schwefelbestimmung im Pyrit Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1562– 1564). [6200].

— Nochmals zur Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1902). [6200]. 2791]

Denk, Bruno. Ueber das Zirkonhumjodid sowie über die Zirkonhalogenammoniakverbindungen. Diss. Berlin (1ruck v. G. Schade), 1905, (35), 22 cm. [0890]. 27912

---- r. Stähler, Arthur.

**Derlin**, L. Veber menschliches Fett. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (805–807). [6500–1300]. 27913

Derrien, E. v. Ville, J.

**Desch**, Cecil Henry v. Baly, Edward Charles Cyril.

Deseniss, Max. Ucher die Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1905, (65), 23 cm. [1330 1510 1910], 27914

## Desfontaines, M. v. Haller, $\Lambda$ .

Desgrez, A. et Ayrignae, J. Elimination du soufre et du phosphore, déminéralisation de l'organisme et grandeur de la molécule élaborée moyenne dans les dermatoses. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, 900-901). [8050]. 27915

et **Guende**, *Mlle Bl.* Contribution à l'étude de la dyscrasie acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (882–881). [8010]. 27916

et **Zaky**, A. Influence comparée de quelques composés organiques du phosphore sur la nutrition et le développement des animaux. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (819-821), [8040].

Deslandres, 11. et d'Azambuja. Variations des spectres de bandes du carbone avec la pression et nouveaux spectres de bandes du carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (917-920). [7300].

**Desmoulière.** Sur la cryoscopie du ait. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (89-90). [6500]. 27919

Desplantes, G. r. Matignon, C.

Dessan, B[ernhard]. Von den Eigenschaften der Legierungen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (271-273).
 [0320-0540]. 27920

Dessler, W. Berichtigung. [Betr. Umwandlung von l-Menthol in d-Menthol.] J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.) 71, 1905, (248). [1240]. 27922

Desvergnes, Loys. Sur le dosage du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1994, (321-323). [6200]. 27923

Analyse d'une poudre d'une bombe trouvée à Saint-Martin-de-Ré (Charente-Inférieure) en 1905 et provenant du bombardement de cette ville par les Anglais en 1627. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (102–103). [0010–6500].

Detre, Lászlo és Sellei, József. 1. A sublimáttal mérgezett vörösvérsejtek gyógyítása a vörösvérsejtek oldatával ("véroddá hatásának mechanismusához. [L. Uber die Heilung der durch Sublimat vergifteten rothen Blutkörperchen mittelsi Blutlösung. 2. Weitere Beiträge zum Mechanismus der blutlösenden Wirkung des Sublimats.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (6-8, 22-23, 36-38). [8000-8050].

véroldó hatása. [Die blutlösende Wirkung des Tetanustoxins.] Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (327–330, 348– 351). [8000-8050]. 27926

A lecithin hatása a leukocytákra. Adatok a sejtmag eddig ismeretlen aktív működésének (phagokaryosis) ismeretéhez. [Über die Wirkung des Lecithins auf die Leukocyten. Beiträge zur Kenntniss der bisher unbekannten aktiven Funktion (Phagokaryosis) des Zellkerns.] Orv. Iletilap, Budapest, 49, 1905, (479–481). [S000 8050].

Detscheff, Th. v. Werner,  $\Lambda$ .

**Deussen,** Ernst. Über die Löslichkeit der Eisenoxyde in Flusssäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (813– 815). [0320-0910-7150]. 27928

on Eisen und Aluminium in einem starkgeglühten Gemische von wenig Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> und viel Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1995, (815–816). [6200].

Zur Kenntnis der Flusssäure. Tl. 1.2. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300–310, 408–330). [0310—6200—7050—7250]. 27930

Deval, L. Ueber die Einwirkung von Kalksulfaten auf Cemente. Thomiud-Ztg, Berlin, 26, 1902, (913-915). [0220]. 27931 Deval, L. Ueber die Zusammensetzung des Kalksulfo-Aluminates. Thonind-Ztg, Berlin, 26, 1902. (1081-1082). [0220]. 27932

v. Patein, G.

Devaux, H. Sur une réaction nouvelle et générale des tissus vivants. Essai de détermination directe des dimensions de la micelle albuminoïde. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (3-7). [4000]. 27933

Recherches sur les lames très minces liquides ou solides; existence d'un minimum d'épaisseur. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (9-14). [7000].

Comparaison des pouvoirs absorbants des parois cellulaires et du sol pour les sels dissous. Bordeaux, Proceverb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (32-34). [8030]. 27935

Membranes de coagulation par simple contact de l'albumine avec l'eau; application au protoplasma. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (34-38). [4010].

Comparaison de l'épaisseur critique des lames très minces avec le diamètre théorique de la molécule. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., 1903–1904, 1904, (76-80). [7100]. 27937

Deventer, C[harles] M[arius] van. Over het vrije iodium in geiodeerde loog. [Ueber das freie Jodium in jodierter Lauge]. Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (135-137). [0390].

Over de verklaring van de inwerking van sterk zwavelzuur op metalen. [Ueber die Erklärung der Einwirkung von starker Schwefelsäure auf die Metalle.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (137-140). [0660].

Dewar, Sir James. On the thermoelectric junction as a means of determining the lowest temperatures. London, Proc. R. Soc., (Ser. Λ), 76, 1905, .316– 325). [7200]. 27910

**Dewar,** Sir James. Sur l'absorption des gaz par le charbon de bois à basse température. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (261–264). [0210–7200]. 27042

Nouvelles recherches sur la liquéfaction de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, 121-122, [0370].

Sur l'occlusion des gaz par le charbon de bois aux basses températures et sur le dégagement de chaleur qui l'accompagne. Ann. chim. phys., Paris. (série 8, 3, 1994, 15-12). [0100-0210]. 27944

Séparation directe, sans liquéfaction, des gaz plus volatils que l'air. Anu. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (12-20, av. fig.). [7200-6100]. 27945

Physikalische Konstante bei niederen Temperaturen. Die Dichten von festem Sauerstoff, Stickstoff, Wasserstoff etc. [Uber-etzung]. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (29-35). [7100-0100].

and Hadfield, Robert Abbott. The effect of liquid air temperatures on the mechanical and other properties of iron and its alloys. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (326–336); Ann. chim. phys., Paris. (sér. 8), 4, 1905, (550–574); Eis- und Kälte-Ind, Berliu, 7, 1905, 13–15]. [0100 0320]. 27947

Jones, Humphrey Owen. The physical and chemical properties of iron carbonyl. London, Proc. R. Soc., (Ser. A., 76, 1905, (558-577). [0320].

Diehgans, Herm. v. Ley, Herm.

Dichmann, C. Ueber die Verarbeitung flüssigen Roheisens im basisch zugestellten Martinofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, 1337-1316, 1429-1437. [0320]. 27919

Dick, W. D. v. Baker, Julian L.

Dicke, H. Cher Wassergas-Autokarburation in Leuchtgasanstalten. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (411–417). [6500]. 27950

**Dickson**, S. The determination of oxygen in copper. London, Anal., **30**, 1905, 115-119. [6500]. 27951

Dieck, Wilhelm. Experimentelle Untersuchungen über die Kohäsion unserer Goldpräparate. [Kolloide. Vor-

trag. Odont. Bl., Berlin, 9, 1904. 95-101). [7100 0150]. 27952 Dieckmann, W[alter]. Notiz über α-Chlor-glutaconaldehyd, [2-Chlorpentadiën-(1.3)-ol-(1)-al-(5). Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1650-1654. [1410-1420]. 27953 — Ueber α-Aminoderivate der Adipinsäure, \(\beta\)-Methyl-adipinsäure und Pinielin-äure. Berlin, Ber. D. chem. [1310 Ges., 38, 1905, (1651-1661). 1930]. 27954 —— und Beck, Ludwig. Ueber Farbstoffe aus Furfurol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4122-4125). 1910 1930 5020]. 27955— und Kämmerer, Heinrich. Teber das Verhalten der Blau-äure gegen Phenylisocvanat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2977-2986). 27956 [1310]. --- und Platz, Ludwig. Notiz zur Mittheilung über Chlormalonaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (339). [1420]. 27957-- Ucher eine neue Bildungsweise von Osotetrazonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2986) -2990). [1110 1930]. Diegel. Einwirkung des Seewassers auf Kupfer und einige Kupferlegierungen, sowie auf Eisen mit verschiedenem Phosphor- und Nickelgehalte. Ann. Gew., Berlin, 53, 1903, (85-92). [0100 - 7250]. --- Das Verhalten einiger Metalle im Seewasser. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (567–574, 629-642). 27960 [0]00]. Diels, Otto, Bemerkungen zu der Abhandlung der IIIIrn A. Hantzsch und Hugo Bauer: Ueber Cyanursäurederivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1186-1188). [1930]. 27961— und Bunzel, Felix. Ueber Versuche zur Synthese von Fluoren-Abkommlingen. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1486-1498). [5500 1230 1530].--- und **Heintzel,** Hans. Ucber die Condensation einiger Ester mit Urethan und Glykocollester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (297-205). [1310] 1320]. 27963

and Plaut, Georg.

die Verwendbarkeit der Oximather für

Ueber

Condensationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1917–1921). [5500 1310—1510]. 27964

Diels, Otto und van der Leeden, Rudolf. Ueber die Condensation von Isonitrosoketonen mit Aldoximen: Bildung von Oxdiazinen. (I Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357–3371. [1500—1940].

**Diem**, Ernst. Beiträge zur Kenntnis der Arsenvanadinmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1901-1905. Bern, 1904, (47). 8vo. [0180-0820]. 27966

----- v. Friedheim, Carl.

Dienel, Hans. Ueber α-Anthranin und α-Anthrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2862–2807). [1230 1630]. 27067

**Dienert,** F. Action du magnésium et de la magnésie sur les microbes. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (273–275). [8020]. 27968

Diergart, Paul. Ueber die Gründe der bisherigen synthetisch-technischen Misserfolge in der Terra sigillata-Forschung. Ein Rückblick und Ausblick. Chen/Atg, Cöthen, 29, 1905, (122). [0120]. 27969

die Verbrennung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? Chemzig, Cothen, **29**, 1905, (1143). [0010]. 27970

Archäologisches über die Bedeutung der persischen roy-Kupfer. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1994, (30–31). [0880–0290]. 27972

Dieterieh, Karl. Ueber die Herkunft und die Veränderliehkeit technisch und medizinisch wichtiger Harzprodukte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, 196–98. [1860]. 27974

———— Bemerkung zu der Arbeit von Dr. Schwarz über den Einfluss der Kochdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (79). [1300].

Dieterich, Karl. Die rationelle Herstellung und Werthbestimmung von Reagens-, speziell Lackmuspapieren. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (36-41). [6000].

Zur Wertbestimmung der Kautschuksorten. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (202-205). [6500]. 27977

Harze, Balsame und Gummiharze. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (265–287). [6500–1860].

— Drogen und galenische Präparate. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lange. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (288–316). [6500]. 27979

Dieterici, C[onrad]. Ueber die Flüssigkeitswürme des Wassers und das meehanische Wärmeäquivalent. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (593–620). [7200].

Wassers und seines Dampfes bei hohen Temperaturen. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (228-233). [7200]. 27981

Die kalorischen Eigenschaften des Wassers und seines Dampfes bei hohen Temperaturen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (362–367). [7200].

Ligenschaften und kalorischen Eigenschaften des Ammoniaks. Zs. Kältelnd., München, 11, 1904, (21-24, 47-51). [0490 7200].

On the energy of water and steam at high temperatures. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513-514). [0360 7200]. 27984

Dieterle v. Ullmann, F.

Dietrich, Th. (Ref.) und Mach, Fel. Untersuchung von Rübenmelassen verschiedener Herkunft. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (347-357). [6500].

Dietz, R. Die Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren. Zs.

angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (648 - 653). [6500 6300]. 27986

Dietz, R. v. Mylius, F.

Digby, W. Pollard. Some observations respecting the relation of stability to electrochemical efficiency in hypochlorite production. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (326-335, with discussion). [0250].

Dijk, G[armt] van. L'influence d'un chauffage au rouge du voltamètre à argent sur la valeur de l'équivalent électro-chimique. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (277-283). [7250].

Het electro - chemisch acquivalent van zilver. [Das electrochemische Acquivalent des Silbers.] Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (135-138). [7250 0110]. 27989

De Zilvervoltameter. [Le voltamètre à azotate d'argent.] Groningen (Gebr. Hoitsema), 1905, (164). 26 cm. [7250 0110]. 27990

 Dillen,
 Ed.
 Indanthren
 C und S.

 Textilztg,
 Braunschweig,
 1, 1903,

 (277, 283-284).
 [5020].
 27091

Dillner, Gunnar. Jämförande undersökningar af bergskemiska metoder för bestämning af kol och fosfor i stål. [Comparative investigations of metallurgic methods for the estimation of carbon and phosphorus in steel.] Stockholm, Jernk. Ann. Bih., 1905, (1-19, with pl.). [6500].

och Sondén, Klas. Bidrag till kännedomen om värmevärdet hors de viktigare, i Sverige använda bränslesorterna. [Contributions to the knowledge of the calorific value of the more important fuels used in Sweden.] Stockholm, Jernk. Ann., 1904, Bih., (345-322). [7200]. 27993

Ditthey, W[alther]. Ueber Diphenylsilicon und Benzylsiliciumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4132-4136). [2000]. 27994

Metalloïde als Centralatome positiver Jonen. Zürich, Phil.-Hab.-Schr. II. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (114). Svo. [7250 0100]. 27995

Dimroth, Otto. Ueber eine neue Synthese von Diazoaminoverbindungen. 4. Mitt. über Synthesen mit Aziden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 670–688). [5500–1740–1930]. 2799;

Dimroth, Otto. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf primäre aliphatische Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2328~2330). [1740 - 1610]. 27997 — Ceber desmotrope Verbindungen. 2. Abh. | Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (143–182). -1193070007. 27998 Uber desmotrope Verbindungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 137-139). [7000 7250]. 27999 - und Wislicenus, Wilhelm. Ueber das Methylazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1573-1576). [1730].28000 Dinan. Analyse des métaux blancs. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (92-94). [6200]. 28001 Dinesmann, Adolphe. Condensation de chloral avec les hydrocarbures aromatiques sous l'influence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, [201-203]. [1110 [1230]. 28002 Dinklage, K. Ceber den Gehalt des Malzes an löslichem und koagulierbarem Stickstoff, Zs. Brauw., München. N.F., **27**, 1904, (219–251). [6500]. 28003 Dinter, Arthur. Die Anlagerung von Ammoniak an die Muconsäure und die Oxydation der Δ-β-γ-Hydronniconsäure, Diss, Strassburg i. E. (Elsässische Druckerei), 1902, (60% 23 cm. [1320 1930 - 1910]. 28004Ditmar, Rudolf. Zur Chemie des Kautschuks, ChemZtg, Cöthen, 1905, (175-176). [1860 6500]. 28005 — Der pyrogene Zerfall des Kautschuks, Aeltere und neuere Studien über die Produkte der trockenen Destillation des Kautschuks. Gummizte. Dresden, 18, 1901, (1013-1016, 1038-1011, 1058-1059). [1860]. 28006 Die Einwirkung der Radiumstrahlen auf Kautschuk. Gummiztg. Dresden, 19, 1901, (3-4). 1860728007 Der Schwefelkohlenstoff als Quellungsmittel für Kautschuk. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (578-580, 608-612). 1860-7100]. 28008

Die kolloïdisierende Wir-

28009

kung des Kantschuks auf Selen. Gum-

miztg, Dresden, 19, 1905, (766-767).

[0700 1860 7100].

Ditmar, Rudolf. Ceber Quellungsmittel für trockenen mastizierten Parakautschuk. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (831-833). [1860 7100]. Die Zusammensetzung des Latex verschiedener Kautschukpflanzen mit Rücksicht auf die Bildung des Kautschuks in der Pflanze. Ein Beitrag zur Kautschuksvutliese.) Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (901-903, 928-930). [1860 - 6500].28011 Einige theoretische Bemerkungen zur Untersuchungs-Methode zur Ermittelung des Rein-Kautschukgehaltes in Kantschukartikeln nach Joseph Torrey. Gummiztg, Dresden, **20,** 1905, (204). [6500]. 28012Ditte, Alfred. Action de l'iodure mercurique sur l'acide sulfurique et sur les sulfates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1162–1167). [0380].28013Introduction à l'étude des 2º édit. Paris (de Rudeval), métaux. 1905, (488, av. fig.) 25 cm. [0100] 28014Dittrich, M[ax]. Chemisch-geologische Untersuchungen über "Absorptionserscheinungen" bei zersetzten Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, [151–162]. [7150]. 28015--- und Bollenbach, II. Ueber die Einwirkung von Persulfaten auf Halogenide. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (717–751). [0250 0660]. 28016- - - Ceber eine neue Methode der Analyse von Perchloraten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (751–752). [6500]. 28017 В. Ueber und Pohl, Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (236-241). 28018 [6200].- und Reise, A. Ueber quantitative Bleibestimmungen durch Persulfate in saurer Losung. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1829–1831). [6200]. 28019 Ditz, Hugo. Ueber die oxydierende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1109-1110), [5500 1210]. L'eber die Oxydation von Naphthalin zu Phthalsäure mit konzentrierter Schwefelsäure bei Gegenwart

der Oxyde bezw. Salze der seltenen Erden. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (581–582). [1130–1330–7050]. 28021

Ditz, Hugo. Ueber die oxydierende Wirkung des unreinen (superoxydhaltigen) Aethers und den Einfluss derselben bei der Durchführung der Kreisschen Reaktion. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (705–710). [1210–6500].

28022

Der die Einwirkung von konzentrierter Salzsäure auf Kalium-chlorat bei Gegenwart von Kaliumjodid bezw.-bromid und die quantitative Bestimmung von Chlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1516–1520). [0420 6300].

Die Ansicht von Tarugi über die Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1690–1693). [0220 7000].

Divers, Edward. Dunstan, Jowett, and Goulding's paper on the rusting of iron. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (251-255). [0320]. 28025

The products of heating silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (281–284). [0110 0490]. 28026

| Die Constitution des Fremy'schen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (2252), [0660 0490 0420]. 28027

Divine, Robert E. The use of tannic acid in determining alumina. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (11). [6200].

**Dix,** W. Der Einfluss des Blattes auf die Zuckerbildung in der Futterrübe. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (337–338). [8030]. 28029

**Dixon**, Augustus Edward and **Hawthorne**, John. The tautomerism of acetyl thiocyanate. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (468–481); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (121–122). [1310 7000].

v. Doran, Robert Elliott.

Dixon, Harold B. The atomic weight of chlorine: an attempt to determine the equivalent of chlorine by direct burning with hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (250–252). [7100 0250].

**Dixon**, Harold B. Ueber Explosions-wellen, Vortrag. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2119-2446, mit 2 Taf.). 7200]. 28032

**Doanides,** J. P. Dissolution de l'argent de minerais plombo-argentifères dans les eaux de lavage. [n:5] Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (227–230). [0110-6200]. 28033

**Dobbie**, James Jehnston and **Tinkler**, Charles Kenneth. The constitution of phenylmethylacridol. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (269-273); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (71-75). [1930 7300]. 28034

The ultra-violet absorption spectra of certain diazo-compounds in relation to their constitution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (273–280); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75). [1740–7300]. 28035

**Dobreff,** N. Die Thermen von Bulgarien. [In: 5. latern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (425–426). [6500].

[Dobroserdov, Dmitrij.] Добросер, довъ, Дмитрій. Хлорноватоалюминієвая соль, ея гидраты и ходъ ен разложенія при нагрѣваніп. [C'hlorate d'aluminium, ses hydrates et sa décomposition à la chaleur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901. (168–183). [0120–0250].

28037
—— Случай взаимодъйствія паровъ анилипа съ растворомъ Хлорноватоалюминіевой соли. [Action de la vapeur d'aniline sur une dissolution du chlorate d'aluminium]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (183–185). [0120—1630].

Doby, Géza. A tejről egészségügyi szempontból. [Über die Milch vom hygienischen Gesichtspunkte.] (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (729-731). [6500]. 28039

**Doebner**, O[skar] und Kersten, M. Ueber β-Benzyl-äpfelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2737–2742). [1330].

und Segelitz, L. Ueber Aethyl - äpfelsäure. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2733–2737).
 [1310]. 28011

**Doelter,** C[ornelius]. Die Silicatschmelzen. (III. Mittheilung.) Wien, SitzBer. Ak. Wiss., **114**, Abth. I, 1905, (529–588, mit 1 Taf.). [7200]. 28012

——— Ueber die Silikatschmelzlösungen. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (144-147). [7200 7150]. 28043

Doeltz, F. O. Versuche über das Verhalten eines Gemenges von Bleisulfid und Calciumsulfat beim Erhitzen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (460–463). [0220-0580]. 28041

Doeltz, Otto und Graumann, Arthur. Hüttenmännische Untersuchungen. 1. Die Flüchtigkeit des Zinkoxydes. Bergm. Ztg, Leipzig, 62, 1903, (I81). [0880].

Dönttz, W[ilbelm]. Die Wertbemessung der Schutz- und Heilsera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (570-591). [8050].

Döring, Th. Zur Erinnerung an Clemens Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1-7). [0010]. 28047

Doermer, Ludwig und Krüger, Edgar. Beschreibung der Räume und Einrichtungen für den ehemischen und biologischen Unterricht an der Oberrealschule vor dem Holstentore zu Hamburg (Programm.) Hamburg (Druck v. Schröder & Jeve), 1905, (15, mit 1 Taf.). 28 cm. [0910].

**Dörpinghaus**, Theodor v. Abderhalden, Emil.

Doht, R. Einfacher Ersatz für kleine Scheidetrichter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309). [0910]. 28049

**Dolbear**, A[mos] E[merson]. The science problems of the twentieth century. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **67**, 1905, (237-251). [0000]. 28050

**Dolgopolov**, F. v. Petrenko-Kritčenko, P[avel].

Doliński, Jarosław Henryk. Rozpuszczalność niektorych ciał organicznych w wodzie w różnych temperaturach. [Ueber die Löslichkeit einiger organischer Verbindungen in Wasser bei verschiedenen Temperaturen.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (237–240); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1835–1837). [7150–1720]. 28051

Dombrowski, St. r. Bondzyński, S[tanisław].

Dombrowsky. Hygienische Untersuchungen über Mehl und Brot. XIII. Einige Beiträge zur Kenntnis der Mehl-, Teig- und Brotsäuren. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (97–117). [6500 8020].

**Domergue**, A. Fleur de soufre et soufre sublimé. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (445–419); **10**, 1905, (431–433). [0660].

Dominikiewicz, Alfred i Dominikiewicz, Mieczysław. O sokach i syropach owocowych. [Les sucs et les sirops des fruits.] Zdrowie, Warszawa, 21, 1905, (889-912). [6500].

Beurteilung von Fruchtsäften und Fruchtsyrupen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (735–741). [6500].

Dominikiewicz, Mieczysław. Praktischer Apparat zur Fettbestimmung mach Gottlieb - Rösescher Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (711-712). [6300-6000].

v. Dominikiewicz, Alfred.

Domke, J. und Bein, W. Ueber Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung, ein Beitrag zu ihrem physikalisch-chemischen Verhalten. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (125–181). [0660-7100].

28057
[Donath.] Донать. Радій. Докладь читанный въ Берлинф, въ Обществъ "Уранія." Переводъ съ пъмецкаго А. Соловьева. [Radium. Discours lu à Berlin dans la société "Urania." Traduit de l'allemand par A. Soloviev.] St. Peterburg, 1904, (24 av. 10 illustr.). 24 cm. [0010 0620].

Donath, Ed[uard]. Notizen über Stearinpeche. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (42–44, 73–75). [1000]. 28059

Zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Mangans mittels Wasserstoffsuperoxyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (698-699). [6200].

Donath, Gyula. A cholin kimutotása a cerebrospinalis folyadékban polarisatios mikroskoppal. (Polarisatios módszer). [Über Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroskop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. (Polarisationsmethode.).] Orv. Hetilap., Budapest, **49**, 1905, (616-619, mit 9 Fig.). [8000 6500 1350].

**Donath**, Gyula. Detection of choline in the cerebro-spinal fluid by means of the polarisation-microscope. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (211–219). [6150].

**Donath**, Paul. Über  $\mu$ - $\alpha$ -N-Imidazole und einige Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (53), 21 cm. [1930].

**Done**, Edward v. Frankland, Percy Faraday.

**Donnan**, F. G. A suggested explanation of the phenomena of opalescence observed in the neighbourhood of critical states. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (504–505). [7200]. 28065

Hydratation und Farbe. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (317–320). [7150].

Donner von Richter, Otto. Berichtigungen zu Herrn Maler Ernst Bergers Artikel: "Unterschiede zwischen Bienenwachs und dem sogen. Punischen Wachs", in Nr 21-25 der Münchener Kunsttechnischen Blätter, 10. Juli. bis 4 Sept., 1905. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (170-174). [1300].

**Dony-Hénault,** Octave. Eine neue Regulierröhre für Thermostaten. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (3–5). [0910]. 28068

Quelques récents progrès de l'analyse électrolytique. Bruxelles, Bul. Soc. chim., **19**, 1905, (136–142). [6000].

Doran, Robert Elliott and Dixon, Augustus Edward. The influence of temperature on the interaction between acetyl thiocyanate and certain bases. Thiocarbamdes, including carboxy aromatic groups. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (331-343); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (77-78). [1310].

Dorn, E[rnst], Baumann, E. und Valentiner, S. Ueber die Einwirkung der Radiumemanation auf pathogene Bakterien. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (497-500). [8050]. 28071

Dorno, Carl v. Lossen, W.

Dorp, G[erard] C[arel] A[driaan] van r. Dorp, W[illem] A[nne] van.

Dorp, W[illem] A[nne] van en Dorp, G[erard] C[arel] A[driaan] van. Over de chloriden van maleinezuur en van fumaarzuur en over eenige hunner derivaten. [On the chlorides of maleic acid and of fumaric acid and on some of their derivatives.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad Wet., 14, [1905], (258-261). [1320].

Dorschky, Karl. Ueber Konstitution und Derivate der Orsellinsäure. Ein Beitrag zur Kenntnis der Lakmusfarbstoffe. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (41). 22 cm. [1330 5020].

**Dorset,** M. v. Schweinitz,  $E[mil] \Lambda$ . de.

Dosch, A[dolf]. Die Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (123–124); D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (918–919). [6400].

Welchen Nutzen bringen Vorrichtungen zur selbsttätigen Anzeige der Kohlensäure und wann sind sie angebracht? Braunkohle, Halle. **3**, 1904, (313-319). [6400-0210]. 28075

Die Verwendung der Braunkohle für Zwecke der Wärme- und Krafterzeugung. Braunkohle, IIalle, 3, 1904, (449-452, 461-466, 477-481, 493-499, 507-511). [7200].

Untersuchung der Gase auf Kohlensaure. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (827–828). [6400]. 28077

 nach dem
 Bemessung der Rostgrösse Anstrengungsgrade einer Dampfkesselfeuerung.
 D. TechnZtg, Berlin, 20, 1963, (518-520, 537-541, 552-554, 561-563).
 [7200].
 28078

Der Zugmesser, insbesondere der Differenz-Zugmesser und sein Wert für die Feuerungskontrolle. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (87–90, 103–105). [7200]. 28079

Zusammenhang zwischen Kohlensäuregehalt und Abgangstemperatur der Kesselgasc. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (348–351, 363– 366). [7200]. Doughty, Howard W. v. Noves, William A.

Dourlen, Jacques v. Duchomin, René.

Dover, Mary Violette v. Walker, James Wallace.

Doyon, [M.], Morel, [A.] et Kareff, [N.]. Effets du phosphore sur la coagulabilité du saug. Origine du fibrinogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (800-801). [8050]. 28081

Dralle, Chr. Fortschritte auf dem (tebiete der Glasindustrie im I [und 2.] Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904. (609-613, 799-802); 4, 1905. (321-324, 345-317). [0710-6500].

28082

Neuerungen in der Glasindustrie im Jahre 1901. ChemZtg,
Cöthen, 29, 1905, (615-618). [0710].
28083

Dralle, Robert. Ueber Glasblasmaschinen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (686-699). [0710].

28084

Dreaper, W. P. The solution state.
Chem. News, London, 92, 1905, (229-232). [7150]. 28085

Theory of dyeing. Part II. Pseudo- and de-solution. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (223–228). [5020-7000]. 28086

**Dreher,** C. Ueber Beizenfarbstoffe. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (229–230). [5020—0780]. 28087

Drenteln, N. S. Bestimming der Dichte von Kohlendioxyd nach dem Archimedischen Prinzip. Zs. physik. Unterr., Berlin, 47, 1901, (350-351). 7100].

Dresel, Auguste v. Reverdin, Frédéric.

Drexel, Eduard. Ucber alkalische Reaktion des freien Kalkes im absoluten Alkohol. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (311). [0220-6500]. 28089

Droste. Ueber die Beurteilung von Trinkwasser, insbesondere von Brunnenund Quellwasser nach dem ehemischen Befunde. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (813-815). [6500]. 28090

 Drucker, K[arl].
 Die Anomalie der starken Elektrolyte.
 Samml.
 chem.

 Vortr.,
 Stuttgart,
 10, 1905, 166).
 166).

 7150 | 7250].
 28091

Drucker, K[arl]. Die Dissociationsverhältnisse ternärer Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (211-215). [7250].

Das Molargewicht des Lösungsmittels in binären Gemischen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (845). [7100].

Messungen und Berechnungen von Gleichgewichten stark dissoziierter Säuren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **49**, 1904, (563–589). [7250]. 28095

Duane, William. On the velocity of chemical reactions. Boulder, Univ. Colo. Stud., **1**, 1902, ([19]–28, with text fig.). [7050].

Duboin, A. Sur l'extension à l'oxyde de zinc d'une méthode de reproduction des silicates de potasse et d'autres bases. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (254–256). [0710 0880]. 28099

Dubois, H. r. Bruliat, J.

**Dubois,** N. A. The application of allotropic silver for the preparation of conducting fibres. Physic. Rev., New York, N.Y., **19**, 1901, (48–50). [0110]. 28101

**Dubovitz**, Hugó. A celluloid elemzése. [Analyse des Celluloids.] Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (106–108). [6500]. 28102

A new wash-bottle. Chem. News, London, **91**, 1905, (147). [0910]. 28103

Dubreuil, Louis. Action des bases pyridiques et quinoléiques sur les éthers bromosuccinique et bibromosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (870– 871). [1310–1930]. 28104 Ducca, Wilhelm. Ueber lumineszierende Stoffe und die Radioaktivität des Urans. Diss. München (Druck v. F. Strauh), 1905, (43). 22 cm. [7300 0810].

Ducháček, F[rantišek]. Chemické słození náhražek kávových. [Chemische Zusammensetzung der Kaffeesurrogate.] Čas. Prům. Chem., Prag. **14**, 1904, (130– 134, 161–166). [6500]. 28106

—— Beiträge zur Kenntnis der chemischen Zusammensetzung des Kaffees und der Kaffe-Ersatzstoffe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (139–146). [6500]. 28107

Duchemin, René et Dourlen, Jacques. Sur l'oxydation des alcools méthylique et éthylique à la température d'ébullition de ces alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (679-681). [1210]. 28108

Note sur l'acidité des alcools éthyliques du commerce et sur les variations à la température ordinaire. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1466–1468); Bul. ass. chim., Paris, **22**, 1905, (1293–1290). [1210].

Duchowicz, Bronisław. Jakościowa analiza chemiczna (pojedyńcza i złożona) zastosowana do potrzeb akademii handlowych i wyższych szkół realnych oraz początkujących słuchaczy uniwersytetu i politechniki. [Manuel d'analyse chimique qualitative, approprié aux programmes des écoles commerciales et secondaires, ainsi qu'à l'usage des étudiants des universités et des écoles polytechniques.] Lwów, 1905, (52). 8vo. l kor. [0030 6000].

Duckworth, H. S. Application of electrolytic chlorine to textile bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1157–1160). [0250].

 Duclaux, [E.].
 Die Kolloide.
 Vortrag.

 trag. [Uebers.]
 Wochenschr.
 Brau.,

 Berlin, 22, 1905, (160–165).
 [7000

 7100].
 28112

**Duclaux,** Jacques. Conductibilité des solutions colloidales. Paris. C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1468–1470). [7250 7100]. 28113

Pression osmotique des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1544-1547). [7100].

Dud, I. v. Krasuskij, K. A.

Duden, P[aul], Bock, K. und Reid, H.
 J. Zur Kenntniss der Aldebydammoniake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036–2014). [1100 1530 1630 1600 1930].

Düllberg, Paul v. Körner, Th.

Düring, Erich. Ueber γ-Pyrophtalone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (164-164). [1930 1940 5020]. 28417

Dürkes, Karl. Ueber die Titration von Schwefelsäure mit Benzinchlorhydrat. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. U. Hochreuther), 1904, (30). 22 cm. [6300]. 28119

Dürrschnabel, Karl und Weil, Hugo. Ueber die Einwirkung der schwefligen Säure auf die Triphenylmethan-Farbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3192-3196). [1630—4020].

Dürsteler, Wilh. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färberztg, Berlin, **16**, 1905, (83-85), [5020-6500]. 28121

**Dufau**, Em. Sur la recherche de l'albumine dans les urines. J. Pharm., Mülhausen, **31**, 1904, (130-132). [6500]. 28122

Duhem, P. Les points d'eutexie et de transition pour les mélanges binaires qui peuvent donner des cristaux mixtes. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (31-77, 97-120). [7050]. 28123

Dujardin, J. Unification des méthodes de dosage de l'alcool dans les vins. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1221-1226). [6300]. 28125

[Dumanskij, A. V.] Думанскій, А. В. Коагуляція коллондальнаго серебра. [Coagulation de l'argent colloïdal.] St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (465-468). [0110—7150].

[Dumanskij, A. V.]. Коллондальная гидроокись желѣза. [Sur un hydroxyde colloidal de fer.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, 1067-1069); 37, 1905, (213-220); St. Peterburg, 1904, 3, 23 cm. [0320-7150].

28127 **Dumas**, L. A propos de la théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris. **14**, 1903, (810-815. [0320-0540], 28128

Dumitriu, Vasile. Über die Zusammensetzung des Weizenklebers. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (689). [6500]. 28129

**Dumont**, J. Sur la valeur agricole des matières humiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (256-259). [8030]. 28130

Duncan, Robert Kennedy. The new knowledge: a popular account of the new physics and the new chemistry in their relation to the new theory of matter. New York, A. S. Barnes & Co.), 1905, 1 pl.-xviii+1 l.+263+1 pl., with text fig.). 21 cm. [0000]. 28131

**Duncan,** William. Ferrous and ferric arsenates. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (71-72). [0320]. 28132

The solubility of quinine in ammonia and the testing of sulphate of quinine. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, [438-410]. [3010 6500].

28133

Dungern, E[mil] von. Bemerkung zum Vortrage von Prof. S. Arrhenius: Die Serumtherapie vom plysikalischenchemischen Gesichtspunkt. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (783-785). [8050].

Dunn, J. T. v. Pattinson, John.

**Dunstan**, Albert Ernest. The viscosity of liquid mixtures. Part II. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 411–47); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, 218–219). [7150]. 28135

Innere Reibung von Flüssigkeitsgemischen. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (732–738). [7150].

Dunstan, Wyndham Rowland and Andrews, Albert Edward. Contributions to our knowledge of the aconite alkaloids. Part XVI. Indaconitine, the alkaloid of Aconitum chasmauthum. Part XVII. Bikhaconitine, the alkaloid of Aconitum spicatum. London, J.

Chem. Soc., **87**, 190**5**, (1620-1650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc.. **21**, 190**5**, (233-235). [3010]. 28137

Dunstan, Wyndham Rowland and Blake, G. S. Thorianite, a new mineral from Ceylon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, †253–265. [0770 6500].

and Henry, Thomas Anderson. Contributions to our knowledge of the aconite alkaloids. Part XVIII. The aconitine group of alkaloids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1650-1656); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (235). [3010]. 28139

Jowett, Hooper Albert Dickinson and Goulding, Ernest. The rusting of iron. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1548–1574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231). [0320 0360]. 28140

r. Cash, J. Theodore.

Duntze, Ernst. Über Selenopyrine und deren Pseudoderivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (44). 21 cm. [1930 1940]. 28141

Dupare, L[ouis]. Sur l'action des solutions des sels alcalins et alcalinoterreux sur les carbonates, phosphates, sulfates, et chlorures insolubles. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 15, 1903, (692-694). [0100]. 28142

Dupont, Fr. Sur l'unification des échelles saccharimétriques et l'adoption d'une échelle à poids normal de 20 grammes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (129–135). [6000].

—— r. Pellet, H.

Dupré, P. V. Ammonium oxalate, its formula and stability. London, Anal., **30**, 1905, (266-273). [1310]. 28144

Du Roi und Koehler, [R.]. Ueber ein neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, (1007–1008). [6500]. 28145

Brauchbarkeit der Sinacid-Butyrometrie des Chemikers und Apothekers A. Siehler, Leipzig. [Fettbestimmung.] Landbote, Prenzlau, 25, 1904, (1149–1151); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (787–790). [6300].

Durrant, Reginald Graham. Green compounds of cobalt produced by oxi-

dising agents. Loudon, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1781–1791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (251). [0260—1310—7300]. 28147

[Dušečkin, A.] Душечкинъ, А. Дъйствіе перекиси натрія на растительныя волокна, содержащія лигнинъ. [Action du peroxyde de natrium sur les fibres végétales contenant du lignine.] St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (71–77). [6500—1800].

Dushman, Saul. The rate of the reaction between iodic and hydriodic acids. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([453]–482). [7050]. 28149

**Dutoit,** Paul. Conductibilité, dissociation et propriétés des électrolytes dans les dissolvants autres que l'eau. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (617–656). [7250].

Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., **42**, 1904, (VI-XI, XIV-XV). [1330]. 28151

et Fath, Arthur. Etudes sur la polymérisation et sur le pouvoir dissociant des oximes (Ire Partie). Sur la polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (358-378). [7000] 28152

Duttenhöfer, A. v. Kehrmann, F.

**Duval**, H. Essais de réduction dans la série des composés du dinitrophénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (198-201). [1720 1330 1930 1940].

Dvorszky, Béla. A nitrobensol tulajdonságainak megváltozása, előidezve az előállítására szolgálí anyagok sorrendjének megváltozatásával. [Die Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen.] Orv. Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (75–85). [1130 7000 7050].

Dworsky, F. Ueber Kolorimetrie und das neue Dworsky-Kolorimeter. Vortrag. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (2121–2123). [6500]. 28155

**Dykes,** Robert. Precipitation of gold in the crystalline form. Chem. News, London, **91**, 1905, (180). [0150].

Dymond, T. S. and Clarke, George. The determination of the availability of insolable phosphate in manures. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (805–806). [6500]. 28157

Dziewonski, K. v. Noelting, E.

Easterfield, T. H. and Bagley, George, Resin acids of the Coniferae, Part I. Chemistry of colophony. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (154-157), [1530].

Eberhard, G. Spectrographische Untersuchung einiger Thorpräparate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (826–828). [0770 7300]. 28159

Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (374-384). [0100 6100 7300]. 28160

Eberhardt, Ernst. Ueber eine Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. Triazolderivate.] Diss. Tübingen (F. Pietzeker), 1903, (55). 23 cm. [1930 7000 1740 1310]. 28161

Eberlein, L. Ueber Versuche einer Trennung von Aldehyd, Aceton und Essigsäure durch fraktionierte Destillation. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (41–42, 49–50). [5500]. 28162

v. Rothenbach, F[ritz].

Eberstein, Max. Ein selbstzündender Bunsenbrenner. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1903, (86-87). [0910]. 28163

**Ebert,** Karl. Kupferhaltiges destilliertes Wasser. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (925–926). [6500]. 28164

Nachweis von Kupfer in minimalen Mengen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (339). [6100]

Ebertz, A. Spiritus. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (519–561). [1210]. 28166

Ebler, E. Gasometrische Bestimmung des Kupfers mit Hydrazinsalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (371–376). [6400]. 28167

Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze, und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (377–385). [6400–6200]. 28168

Ebler, E. Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung von Schwefelwasserstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 48, 1905, 161-85. [6000]. 28169

Ebstein, Erich. Ceber den Pentosengehalt der Organe unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen. Centralbl. Stoffwkraukh., Göttingen, 3, 1902, (503-507). [6500]. 28170

Echtermeyer, P. Ueber das ätherische Oel von Achillea nobilis. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (238-246), [6500].

**Eckart**, Carl. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (398–399). [0910-0250-0210-0660]. 28172

Eckenbrecher, C. von. Stärke. [In: Chemi-ch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.! Berlin (J. Springer), 1905, (494–518). [6500–1810]. 28173

Ecker, Karl. Ueber die Elektrolyse organischer Salze. Diss. kgl. techn. Hochschule. München (Druck v. P. Müller), 1903, 68, mit I Taf.). 22 cm. [1300-7250].

Eckert, Richard r. Stobbe, Hans.

Eckstein, Oskar. Ueber Binaphtylenoxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3660-3663). [1910]. 28175

v. Michael, Arthur.

Edelstein, Anna und Kostanecki, Stjanislaus von. Ueber das 4'-Oxy-flavonol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1507-1509). [1910-5020 28176]

Eder, Josef Marial. Einfluss des Wassers auf die photochemischen Reaktionen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (18-51). [7350]. 28177

Die photochemische Zersetzung des Jodsilbers als mukehrbarer Prozess. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (88–89). [0110]. 28178

Ueber die Natur des latenten Lichtbildes, Wien, Sitzber, Ak, Wiss. **114**, 1905, Abt. Ha, (1159-1193); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (329-353), [7350]. Eder, Josef M[aria]. Ueber die sensitometrische Prüfung gewöhnlicher und orthochromatischer Platten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (332–314. [7350].

— and Valenta, E. On the invariability of the wave-lengths in the spark and are spectrum of zinc. [Translation.] Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (251-262). [7300]. 28181

Edkins, J. S. On the chemical mechanism of gastric secretion. London, Proc. R. Soc., (Ser. B). **76**, 1905, (376). [8010].

Edlefsen, G[ustav]. Untersuchungen über die Ausscheidung und den Nachweis des Naphthols im Harn nach Einführung kleiner Dosen von Naphthalin, Benzonaphthol und Naphthol. Arch. exper. Path., Leipzig, 52, 1905, (429–458). [6150].

Edlinger, Victor. Resenöl. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, (35–37). [6500]. 28184

Edmunds, C. K. The metallic reflection of selenium. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (193-229, with text fig.). [0700 7300]. 28185

The reflecting power of selenium as determined by a spectro-photometer. Physic. Rev., New York, Y.Y., 18, 1901, 385-402, with ext fig.). [0700].

Edwards, A. E. and Hodgkinson, W. R. On double acetylides. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502). [1120]. 28187

Edwards, C. W. r. Davis, Bergen.

Effront, Jean. Sur le développement de l'amylase pendant la germination des grains. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (626-628). [8010]. 28188

Sur l'amylase. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (561– 566), [8010]. 28189

Méthode pour le dosage d'azote ammoniacal et protéique dans l'eau. Monit. sci. Quesu., Paris, sér. 4), 18, 1901. (669-674). [6200]. 28190

Contribution à l'étude de l'acclimatation des levûres aux antisepdiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 14, 19, 1905, 19-21. [8020]. 28191 **Effront,** Jean. Ueber Peptone. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (97–99). [4000]. 28192

Eger, Ludwig. Grundsätze für die Prüfung von Mineralschmierölen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1577– 1583). [6500]. 28193

Ueber deutsches Erdöl und dessen Destillate im Vergleiche mit den bekannteren Erdölsorten anderen Ursprunges. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (87, mit 2 Taf.). 22 cm. [1100 6500].

Eggeling, Hans und Meyer, Julius. Über die Fluoride des Rubidiums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (171-176). [0630]. 28195

Eggers, Harold Everett. On the dielectric constants of solvents and solutions. [Thesis : . . B. S., . . . . university of Wisconsin.] J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, [[14]–36, with text fig.). [7250].

Egoroff, N. Sur le dichroïsme produit par le radium dans le quartz incolore et sur un phénomène thermo-électrique observé dans le quartz enfuné à stries. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1027-1028). [0620]. 28197

[Egorov, I. V.] Егоровъ, II. В. Опредъление мъста двойной связи въ непредъльныхъ соединенияхъ. [Sur la place de la liaison éthylénique dans les combinaisons non saturées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 201-202). [1120]. 28198

[Egorov, K. N.] Егоровъ, К. Н. Эепръ сѣрный. [Ether éthylique.] Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron. Tome 44, St. Peterburg, 1904, (231–235). [1210]. 28199

Ehlert, Wilhelm. Die Farben und ihre Töne. Technische Anleitung zum Anlegen, Mischen und Drucken von Tonfarben. (Technische Mittheilungen. 11. 3). Leipzig (S. Schmurpfeil), 1905, (23. mit 6 Taf.). 32 cm. 2,50 M. [5020].

Ehrenberg, Paul. Stickstoffverluste in faulenden Peptonlösungen, ein Beitrag zur Methodik der bakteriellen Bodenuntersuchung. Centralbl. Bakt., Jens. Abt. 2, **15**, 1905, (154-164). [6200]. Ehrenberg, Paul. Die bakterielle Bodenuntersuchung in ihrer Bedeutung für die Feststellung der Bodenfruchtbarkeit. Landw. Jahrb., Berlin, 33, 1901, (1-139, mit 2 Taf.). [6500]. 28202

**Ehrenfeld**, R[ich]. Zur elektrolytischen Reduction der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4138–4143). [0210 0930 7250]. 28203

Zur Kenntnis der Benzidinsalze (Benzidinfluorhydrate und Benzidinsiliciumfluorhydrat). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (122-424). [1630]. 28204

Versuche zur quantitativen Scheidung der Fluorwasserstoffsäure und Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (440–412). [6300 0310].

Ehrenreich, Moses. Beitrag zur Frage der einheitlichen und spezifischen Natur des Pankreastrypsins. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, **11**, 1905, (202–265). [8010].

—— Beitrag zur Kenntnis der Antifermente und Fermente des Blutes. Diss. Würzburg (Verlagsdruckerei), 1904, (23). 22 em. [8010]. 28207

Ehrich, E. Der Eiweissgehalt von Malz und Malzextrakt. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (341–345). [6500]. 28208

Zur Malzanalyse. I. II. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (1553–1556, 1937). [6500]. 28210

Ehrle, Adolf. Ueber die Einwirkung des Natriumäthylats auf Bromide des Isosafrols und gebromte Isosafrole. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1901, (49). 21 cm. [1230 1530]. 28211

Ehrlich, Felix. Ueber den neuen optisch-aktiven Nichtzucker, das Isoleucin. Nebst Berichtigung. Berlin. Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. TI, (775–803, 944). [1310–7300]. 28212

Ueber die Entstehung des Fuselöls. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (539–567). [1210–6500]. 28213 Ehrlich, Felix. Ueber neue stickstoffhaltige Bestandteile der Zuckerabläufe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (37–58). [6500]. 28214

Ehrlich, P[aul] und Morgenroth, J. Wirkung und Entstehung der aktiven Stoffe im Serum nach der Seitenkettentheorie. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (430-451). [8050].

Ehrmann, Rud. Ueber eine physiologische Wertbestimmung des Adrenalins und seinen Nachweis im Blut. [Wirkung auf die Pupille.] Arch. exper Path.. Leipzig, **53**, 1905, (97-111). [6500].

Uber die Peroxyprotsaüren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (28). 22 cm. [1350 4010]. 28217

Eibach, Kornél. Az alkaloideák kémiai szerkezete. [Über die chemische Struktur der Alkaloiden.] Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (82–86). [3010 6500].

Eibner, A[lexander]. Zur Abhandlung von Hrn. A. Scholze. Ueber α'-Methyl-α-pyrophtalon. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (3353–3354). [1940].

28219

Natürlieher und künstlieher Krapplack. Studie. Techn. Mitt.
Malerei, München, **22**, 1905, (152–154).
[5020]

Ueber Indisehgelb und seine Ersatzmittel. Techn. Mitt. Malerei, München, **22**, 1905, (164–167). [5020]. 28221

Untersuchungen über die Lichtechtheit von Malerfarbstoffen. Techn. Mitt. Malerei, München, **22**, 1905, (174–178). [5020]. 28222

Eichengrün, A. Ueber die Darstellung brauner Töne auf Chlorbromsilber-Emulsionen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (387–393). [7350].

28223

Eichholz. Das Verhalten der Kuhmilch zu fuchsinschweftiger Säure und ein Nachweis des Formalins der Milch. Kritik zu der Arbeit von E. Seligmann. (Zeitschr. für Hyg. Bd 49, H. 2, S. 325). Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (499–500). [6500].

Eichloff, R[ob.]. Versuche mit dem Laktoskop von Paasch & Larsen, Petersen in Horsens. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (123-130). [6000 6500].

und Pflugradt, II. Ueber den Nachweis von nitrathaltigem Wasser in Milch mit Formalin und Schwefelsäure. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (68-71). [6500]. 28226

- v. Lossen, W.

Einbeck, Hans. Ueber das 1º-Aminoäthyl-9-Oxy- und -2-methoxybenzol. Synthese des Benzyldimethoxyisochinolinjodmethylats. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (63). 22 cm. [1630 1930]. 28227

v. Pschorr, R[obert].

Einecke, Albert. Vergleichende Untersuchungen über die Bestimmung des Fettgehaltes in der Milch nach der Methode von N. Gerber und dem Milchrefraktometer. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1904, (147–155). [6300]. 28228

— v. Pfeiffer, Theodor.

Einhorn, Alfred. Ueber die N-Methylolverbindungen der Säureamide. (1 Abh.) Mitbearb. von Eduard Bischkopff, Carl Ladisch, Theodor Mauermayer, Gustav Schupp, Eduard Spröngerts, Bruno Szelinski.—Ueber N-Methylolbenzamid, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-CO-NH.CH<sub>2</sub>OH; von Alfred Einhorn, Eduard Bischkopff und Bruno Szelinski.—Ueber N-Methylolsalicylamid, A OH

on Alfred Einhorn und Gustav Schupp.

von Alfred Einhorn und Gustav Schupp.—
Methylolformanid, HCO-NH-CII<sub>2</sub>.OH;
von Alfred Einhorn und Carl Ladisch.—
Methylolacetamid, CH<sub>3</sub>-CO-NH-CII<sub>2</sub>.OH;
von Denselben.—N-Methylolisovaleramid,
CH<sub>3</sub>>CH-CH<sub>2</sub>-CO-NH-CII<sub>2</sub>OH;
von
Alfred Einhorn und Eduard Spröngerts.
—N- Methyloldiäthylacetamid,

 $\frac{C_2\Pi_5}{C_2\Pi_5}$ >CH-CO-NH-CH<sub>2</sub>OII; von

Deuselben.—Symmetrisches Dimethyloldiäthylmalonamid,

 $\begin{array}{c} (\frac{1}{2}\Pi_5) \\ (\frac{1}{2}\Pi_5) \end{array}$   $C < \begin{array}{c} (\frac{1}{2}O.NH.CH_2OH}; \text{ von} \end{array}$ 

Denselben N-Dimethylolsuccinamid, CH<sub>2</sub>-CO-NH-CH<sub>2</sub>OH

| von Alfred Einhorn CH<sub>2</sub>-CO-NH-CH<sub>2</sub>OH und Carl Ladisch.—N-Methylolverbindungen der Amide einiger Halogenfettsäuren; von Denselben.—N-Methylolchloracetamid CH<sub>2</sub>Cl-CO-NH.CH<sub>2</sub>Ollyon Alfred Einhorn und Theodor Mauermayer. N-Methyloltrichloracetamid CCl<sub>3</sub>-CO-NH.CH<sub>2</sub>Oll; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (207–310). [1300–1610–1630–28229

Einhorn, Alfred und Haas, Gustav. Ueber die Carbonate des Salicylnitrils und Salicylaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3627–3632). [1330–1430]. 28230

und Schupp, Gustav. Ueber Benzoylirung des Salicylamids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2792–2798). [1330]. 28231

Einhorn, Max und Huebner, Robert. Kolorimetrische Bestimmung von Indol in Faeces und Harn vermittelst der Ehrlichschen Dimethylaminobenzaldehyd-Reaktion. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (89-91). [6300].

**Eisenach**, Heinrich. Über die Konstitution der beiden Modifikationen des α-Ortho-Nitrosoresoreinmonoäthyläthers und α-Ortho-Nitrosoresoreinmonomethyläthers. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1904, (52). 22 cm. [1230 7000].

Eisner, Fritz v. Ruff, Otto.

Eisner, V. v. Hardt, B.

Ekeley, John B. and Wells, Robert J. On a dihydro-quinoxaline from orthophenylene-diamine and mesityloxide. Boulder, Univ. Colo. Stud., 2, 1904, (123-133). [1930].

— Ueber eine neue Reihe von Dihydrochinoxalinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2259-2264). [1930]. 28235

**Ekenstein**, Alberda van v. Alberda van Ekenstein.

Ekkert, Ladislaus. Analyse des pulverförmigen Karlsbader Salzes. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1315-1319). [6500]. 28236

Ekstein, Karl. Die elektrolytische Reduktion von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid in schwefelsaurer Lösung. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1903, (36). 22 cm. [1340 5500 7250]. 28237

(D-9724)

**Ekstrand**, A[ke] (Cerhard]. Om alstring och uppmåtning af låga temperaturer. [The production and measuring of low temperatures.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1901, (61–63). [7200].

Den kemiska industrien i Sverige under de senaste åren. [Chemical industry in Sweden during recent years.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (26-36). [0010]. 28239

Elbs, Karl. Ueber Nichtbleiakkumulatoren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (734-735, 948-950). [7250]. 28240

Ueber die Bedeutung der Elektrolyse für die präparative organische Chemie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (591-615). [7250 5500]. 28241

Eliasberg, F. Matières colorantes vertes obtenues par condensation de la nitrosodiméthylamiline avec les benzophénones polyhydroxylées. Pli cacheté No. 728, déposé le 1er avril 1893. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1995, (157–158). [5020].

Eličaninov, E. S. v. Melikov, P. G.

Ellenberger, E. Ueber einen Apparat zur Messung der kapillaren Steighöhe für die Bestimmung der molekularen Oberflächenenergie. Allg. ChenZtg. Apolda, 1904, (532–531). [7150–0910].

v. Zincke, Th[eodor].

**Ellerman,** Ferdinand v. Hale, George E.

Ellet, Walter Beal. Ueber die quantitative Bestimmung der Pentosen und der Methyl-Pentosen in Naturprodukten. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1904, (51). 21 em. [6350]. 28244

und Tollens, B[ernhard].

Ueber die Bestimmung der MethylPentosane neben den Pentosanen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (192499); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind.,
55, 1905, Techm. Tl, (19-31); J. Landw.,
Berlin, 53, 1905, (13-25). [6300
1840].

Ellinger, Alexander. Ueber die Constitution der Indolgruppe im Eiweiss. 2. Mittheilung. Synthese der Indol-Pr-3-propionsäure (Nencki's Skatolessigsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (2884–2888). [1930–4000].

Ellinger, Alexander. Die Entstehung der Kynurensäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (325-337). [1930]. 28247

Die Indolbildende Gruppe im Eiweiss und die Quelle der Kynnrensäure. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1901, (84-85). [1930-4000].

und Cohn, Max. Beiträge zur Kenntnis der Pankreassekretion beim Menschen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (28-37). [8010].

Ellrodt, E. r. Parow, E.

Ellrodt, G[ustav]. Vergleichende Untersuchungen über die Desinfektionsfähigkeit des Formalins in verschiedenen Lösungen. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (155-156). [1410]. 28250

Cber die Verteilung des Gerbstoffes in offizinellen Blättern, Kräutern und Blüten. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1903, (29). 22 em. [6500].

## ----- r. Parow, E.

Elster, J[ulius] und Geitel, H[ans]. Weitere Untersuchungen über die Radioaktivität von Quellsedimenten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (67-70). [0100 7300].

Versuche über die Schirmwirkung des Steinsalzes gegen die allgemein auf der Erde verbreitete Becquerelstrahlung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (733-737). [7500]. 28253

der Erdsubstanz als eine der Ursachen des Ionengehaltes der Atmosphäre. Terr. Mag., Washington, D.C., **9**, 1904, (49-61). [7000].

Eltschaninoff, E. r. Petrenko-Kritschenko, P[avel].

Elze, Fr. r. Soden, H. von.

Emerson, Julia T. Notes on the blackening of Baptisia tinctoria. [Due to oxidizing enzymes.] New York, N.Y., Bull. Torrey. Bot. Cl., 31, 1904, (621-629). [8010].

Emich, F[riedrich]. Ueber die Dichte der Kohlensäure bei 2000° C. (H. Mittheilung über die Bestimmung von Gasdichten bei hohen Temperaturen). Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abth. H\*, (85-103). [7100]. 28256

Emich, F[riedrich]. Kleine Mitteilungen aus dem Laboratorium für allgemeine Chemie an der technischen Hochschule Graz. 1. Sterngebläse. 2. Vorlesungs-Thermoskop. 3. Einfaches Hitzdraht-Voltmeter (für Wechsel- und Gleichstrom). Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (17-19). [0910]. 28257

Emmerich, R[udolf]. Ueber die Beurteilung des Wassers vom bakteriologischen Standpunkte. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1110–1113); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (77–86, mit 1 Taf.). [6500].

Emmerich, W. r. Zincke, Th[eodor].

Emmerling, A. Ueber Algierphosphat. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 7, 1902, (70). [6500].

Die neueren Bestrebungen zur Vereinfachung der Bodenanalyse. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (733–736). [6500]. 28261

## — v. Kellner.

Emmerling, O[skar]. Ueber den Ursprung der Fuselöle. [Gärung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3535–2538); **38**, 1905, (953-956). [8020-28262]

Ueber neuere Arbeiten auf dem Gebiete der Eiweisskörper und ihrer Spaltungsprodukte. Biochem. Centralbl., Leipzig, **1**, 1903, (33–37, 81–84). [4000].

Emmert, Bruno. I. Das Verhalten des Succinimids bei der elektrolytischen Reduktion. II. Ueber die Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünntet Schwefelsäure. Diss. Würzburg (Druck v. II. Stürtz), 1905, (60). 22 em. [1660 7250]. 28965 Emmert, Bruno v. Tafel, Julius.

Emslander, Fritz und Freundlich, Herbert. Ueber die Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (565). [1840-7200].

Emszt, Kálmán. Jelentés a m. kir. Földtani Intézet agrogeologiaiosztálya chemiai laboratoriumának 1904. évi működéséről. [Bericht über die Tätigkeit des chemischen Laboratoriums der agrogeologischen Abteilung der königl. ung. geolog. Anstalt 1904.] Földt. Int. Évi Jelent., Budapest, 1904, 1905, (279–290). [0020].

Endres, Anton. I. Ueber Nitrierung mittelst Aethylnitrat. II. Ueber die Kupferverbindung des Oxalessigesters. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (69). 22 cm. [5500 1310 2000].

Enell, Henrik. Om pröfning af bromsalter. [Die Prüfung von Bromsalzen.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (213–217); Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (576–577). [6150].

Kvantitativ bestämning af fosfor i fosforolja. [Die quantitative Bestimmung des Phosphors im Phosphorol.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (229–236); Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (601–603). [6200–6500]. 28270

Die Prüfung der Benzoesäure auf Zimmtsäure. Pharm. Ztg., Berlin, **49**, 1904, (272). [6500]. 28271

Engel Die Baudouinsche Reaktion beim Menschen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363). [6500]. 28272

Ueber das Fett in der Frauenmilch. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (353– 365). [6500 8040]. 28273

Engel. Károly. A refractometria értéke a lobos és nem lobos savós folyadékgyülemek megkülönböztetésénél. [Über den Wert der Refractometrie bei der differentialen Diagnose der entzündeten und nicht entzündeten serösen Flüssigkeiten.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (428–432). [8000 8050].

Ueber den Wert der refractometrischen Eiweissbestimmung bei der Differentialdiagnose zwischen Exsudaten und Transsudaten. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (1364–1367). [6300]. 28275

Engel, W. v. Reissert, Arnold.

Engelhard. Das Verhalten des Chlormagnesiums im Dampfkessel. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, 4350-351). [0160].

**Engelhardt,** V. Das Kjellinsche Verfahren zur elektrischen Erzeugung von Stahl. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (148–152, 205–212, 272–278). [0320 7200].

Engels, Oscar. Ueber die Einwirkung von Amidosulfonsäure auf p-Xylidin und as-m-Xylidin. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1903, (31). 22 cm. [1330]. 28278

## v. Halenke, [A.].

Engi, Gadient. Recherches sur l'acide binitro-o-chlorobenzoique. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (61). 8vo. [1330]. 28279

## v. Ullmann, F.

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [a-Pyridylmethylketon und Derivate.] Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe Druck v. G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1930]. 28280

Engler, C[arl]. Ueber die Radioaktivität der Thermalquellen von Baden-Baden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (714–722). [0620 7300]. 28281

Die Theorie der Autoxydation. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (117–124). [7050-0550].

— Die Petroleumindustrie mit besonderer Rücksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (488-495). [1100-6500]. 28283

Engler, P. und Meyer, Julius. Ueber Dicyanbernsteinsäureäthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2486– 2488). [1310—1330]. 28284

Englisch, Engen. Ueber den Albertversuch und die sog. Photobromidreaktion. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (415-419). [7350].

Englisch, Eugen. Das Verhalten der Bromsilbergelatine im Grenzgebiet der Solarisation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (123–424). [7350].

Enklaar, Cornelis Jacobus. Over ocimeen en myrceen, eene bijdrage tot de kennis van de aliphatische terpenen. [Ueber Ocimen und Myrcen, ein Beitrag zur Kenntnis der aliphatischen Terpenen.] Epe A. Hooiberg, 1905, (96). 25 cm. [1120].

Enklaar, Johannes E[liza]: Nouvelles recherches sur l'action des bases sur l'hydrate de chloral. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (419-443). [1410-7050].

Enriques, Paolo v. Fano, Giulio.

**Ephraim**, Fritz. Zur Kenntnis des Natriumamids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (185–199). [0500 0930]. 28289

[In: Gmelin-Kraut. Handbuch der anorg. Chemie. Bd 2. Abt 1.] Heidelberg (C. Winter), 1905, (I-187). [0420]. 28290

**Epstein**, F. v. Bredig, Georg.

Erben, Franz. Bemerkungen zu der Abhandlung von O. Schumm:, "Ueber ein proteolytisches Ferment im Blute bei Leukämie." Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, 461-462). [8010]. 28291

Aminosäuren im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (320–321). [6300]. 28292

Erber, Josef. Ueber Amidoalizarine. Diss. k. techn. Hochschule. München Druck v. Kastner and Callwey), 1903, 49. 21 cm. [1630 5020]. 28293

Erckmann, Gottfried, Justus Freiherr von Liebig, Zur hundertsten Wiederkehr seines Geburtstages, (Grosshless, Realschule u. Progymnasium (mit Vorschule) zu Bingen am Rhein. Bericht über das Schuljahr 1903-01. Bingen a. Rh. (Druck v. A. T. Pennrich Nachf.), 1904, (1-22). 27 cm. [0010].

Erdmann, Ernst. Theoretisches und Praktisches aus der Ursolfärberei (Färben von Rauchwaren). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1995, (1377–1382). [1630–5020]. 28295 Erdmann, Ernst. Dem Andenken an Clemens Winkler. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (364-371). [0010]. 28296

Tetrajodäthylen und Dijodäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (237–240). [1120].

Erdmann, H. Berichtigung zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte". Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (978–979). [7100].

Chemische und pharmazeutische Eindrücke aus dem Lande der unbegrenzten Rohstoffe. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (169– 178). [0100—1000]. 28299

Ganzzahlige Atomgewichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1397-1398). [7100]. 28300

Ceber den gegenwärtigen Stand der Verwendung des Acetylens im analytischen Laboratorium. Vortrag, Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (13–14). [0910–1120]. 28301

Bemerkungen über Fraktionierung verflüssigter Gasgemische und Temperaturmessungen bei der Siedepunktsbestinnung verflüssigter Gase. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, 1674–676). [7200—0930]

und Köthner, P. Naturkonstanten in alphabetischer Anordenung. Hilfsbuch für chemische und physikalische Rechnungen mit Unterstützung des internationalen Atomgewichtsausschusses hrsg. Berlin (J. Springer), 1905, (V1+192). 24 cm. Geb. 6 M. [0030 7000]. 28303

Erdmann, Hugo r. Erdmann, Ernst.

Ereky, Karl. Die Holzfasern. Papier-Fabrikant, Berlin, **3**, 1905, (419-420, 471-473). [6500]. 28304

Ericson, Arnold. Apparat för åstadkommande af höga temperatur. [Apparatus for the procuring of high temperatures.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (10-41). [0910]. 28305

Erlenmeyer, E[mil] jun. Ueberführung der Allozimmtsäure in Erlenmeyer's Isozimmtsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (837-838). [1330].

Erlenmeyer, E[mil] jun. Ueber die Bildung von Liebermann's Isozimmtsäure bei der Trennung der Allozimmtsäure mit Hülfe von Brucin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2562-2565). [1330 7000 7130]. Ueber die Condensation α-Ketonsäuren mit Aldehyden durch Salzsäure resp. Natronhydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3119–3125). [1300–1910]. Ueber die Darstellung α, β- und β,γ- ungesättigter Lactone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3125-3129). [1300 1910]. 28309 Ueber die zweite räumlich isomere Componente der Allozimmtsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, säure. Bernu, Ber. 12. 2000. 1905, (3496-3499). [1330 7000]. 28310 Ueber die Trennung der Zimmtsäure in räumlich isomere Componenten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3499–3503). [1330 7000]. Ueber die Zimmtsäure aus Storax. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38,

1905, (3891–3892). [1330]. 28312

———— Über die Bildung von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **71**, 1905, (382–384). [1210—1310—1810]. 28313

und Kreutz, Ad. Ueber die Bildung der 1.2-Hydrocinnamylidenmalonsäure und der 1.2-Hydrocinnamyliden-essigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3503–3505). [1330].

Erlwein, G[eorg]. Ueber ein neues Ausgangsmaterial (Calciumcyanamid) zur Herstellung von Alkalieyaniden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (646–652); Acetylen, IIalle, 6, 1903, (161–164). [0220–1310]. 28315

Ueber Ozonwasserwerke.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag),
1904, (958–976, mit 2 Taf.). [0550].
28316

Ernest, Adolf. Příspěvek k seznání některých cellulos. [Beitrag zur Kenntniss einiger Cellulosen.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (6). [6500]. 28317 Ernst, O. Verwendung des Thermiteisens auf hoher See. Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (972–973). [0120].

Erp, H. van. Bibliografie van hetgeen in de jaren 1903 en 1904 door Nederlandsche scheikundigen is gepubliceerd. [Bibliographie der in den Jahren 1903 und 1904 von niederländischen Chemikern publizierten Arbeiten.] Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (531–557). [0030].

Errera, Giorgio. Derivati dell'indandione e sintesi dell'a-diortobenzilenpiridina. Gazz. chim. ital., Roma. 33, parte 1a, 1903, (417-428). [1510 1640 1930].

Azione della idrossilammina sul metenilbisindandione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (152–160). [1530–1640–1930–1940]. 28321

e Labate, L. Azione dell'etere etossimetilenacetacetacetico sulle monoalchileianacetamidi. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte <sup>2a</sup>, 1903, (161–170). [1930].

e **Maltese**, Raffaele. Derivati del metaxilene. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (277-290). [1130 1330 1630]. 28323

Escales, R[ichard]. Die Industrie der Explosivstoffe. Bayr. IndBl., München, **88**, 1902, (396–399, 419 122); **89**, 1903, (2-7, 18-23, 243-248, 275-279, 366-369); **90**, 1901, (12-14, 20-21, 145-148). [7200 6500]. 28324

Ueber die Einwirkung von Stickstoffwasserstoffsäure auf Chinon. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (31). [1530].

Prüfung von Nitrozellulose und Nitrozellulosepulveru auf Haltbarkeit nach Albert P. Sy. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (910-917). [0500].

Die Schiessbaumwolle (Nitrocellulosen). (Die Explosivstoffe. H 2). Leipzig (Veit & Co.), 1905, (VIII) +308). 23 cm. 10 M. [1810 7200 28327

Esch, W[erner]. Fortschritte auf dem Gebiete des Kautschuks und der Guttapercha im Jahre 1904. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (265-270). [1860 6500].

Euler, Hans. Chemische Dynamik der zellfreien Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (53-73). [7050-8010]. 28357

and Euler, Astrid. Über die Bildung von aliphatischen Isonitrosoverbindungen und Osotriazolen aus β-Amino-Crotonsäureester. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (111–126). [1750].

--- Über die Konstitution unserer Isonitroso-Nitrosamino-Verbindungen und deren Derivate. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (159-166). [1750].

Zur Kenntuis der Assimilationsvorgänge. 2. Kondensationsprodukte des Formaldehyds. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (347–355), [8030].

— Zur Kenntniss des Formaldehyds und der Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2551–2560). [1410].

Euler-Chelpin, H. von. Om enzymreaktioner. [On reactions of enzymes.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (110-116). [8010]. 28363

[Evangulov, M. G. et Volodin, S. P.] Евангуловъ, М. Г. и Володинъ, С. И. Металлографія. Пособіе для паученія строенія металловъ. [Métallographie. Ressources pour l'étude de la constitution des métaux]. St. Peterburg, 1904, (VI+289+1, av. 258 fig. dans le texte). 23 cm. [0030 0100 7000].

Evans, W. H. Note on the electrolytic preparation of titanous sulphate. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 2, (1-3). [0780 7250].

Eve, A. S. The properties of radium in minute quantities [with note by E. Rutherford]. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (708-712). [0620 7300].

Die Eigenschaften geringer Radiummengen. Mit einer Anmerkung von E. Rutherford. [Erwiderung auf die Arbeit von A. Voller.] Physik. Zs., Leipzig, **5**, 1904, (781–789); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (267–269). [0620– 7300]. 28367 **Evers**, F. Künstlicher (synthetischer) Perubalsam. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (524–525). [1860]. 28368

— Ueber die Prüfung von Himbeersirup. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (319–321). [6500]. 28369

Eversheim, P. Ueber Leitungsvermögen und Dielektrizitätskonstante von Flüssigkeiten vor und oberhalb der kritischen Temperatur. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1904, 1905, natw. Abt., (23-24). [7250].

**Ewbank**, Elinor Katharine r. Baly, Edward Charles Cyril.

Ewers, Erich. Ueber die Steueramtliche Vorschrift zum Nachweise des Stärkezuckers in Fruchtsäften. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (374-378). [6500].

Ein neuer Versuch zur polarimetrischen Bestimmung der Stärke. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (407– 415). [6300]. 28372

Ewert. Der wechselseitige Einfluss des Lichtes und der Kupferkalkbrühen auf den Stoffwechsel der Pilanze. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, 233-310, mit 3 Taf.). [8030]. 28373

**Ewins,** Arthur James v. Barger, George.

Exner, Alfr. v. Besson, Paul.

Eyde, S. v. Birkeland, Kr.

Eydman, F[rans] H[endrik] jun. Over colorimetrie en over een colorimetrische methode om de dissociatie constante van zuren te bepalen. [On colorimetry and a colorimetric method for determining the dissociation constant of acids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (97-107), (Dutch's Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (166-175), (English). [6200 0910 7250].

Eyk, C[ornelis] van. Industriëele vergiften. [Die industriellen Gifte.] Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1995, (541-552). [6500]. 28375

—— Ueber Gleichgewichte in den Systemen:  $TINO_3-KNO_3$ ,  $TINO_3-AgNO_3$  and  $TINO_3-NaNO_3$ . Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (721–731). [7050].

Eykman, J. F. Over de inwerking van zinkchloride op zuuresters van phenolen. [Ueber die Einwirkung des Zinkchlorids auf die Säureester der Phenolen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 59-72, 79-93 [1530 7300]. 28377

Eykman, J. F. Over synthese van aromatisch gesubstitueerde barnsteenzuren met behulp van parakon-zuren. [Ueber die Synthese der aromatisch substituierten Bernsteinsäuren mit Hilfe der Parakonsäuren.] Amsterdam, Chem. Weekbl.. 2, 1905, 229-231). [1330].

28378

lets over de peroxyden van zink en kadmium. [Etwas über die Peroxyden von Zink und Kadmium.] (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (259-264). [0880 0230].

Sur un appareil ébullioscopique. Journ. Chim. Phys., Genève, **2,** 1904, (47-51, av. 1 fig.). [7200]. 28380

Eynon, Lewis v. Meldola, Raphael.

Fabinyi, Rudolf und Széky, Tibor. Ueber die Condensation von Brenzeatechin mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2307-2312). [1230-1510]. 28381

- Ueber die Condensation von Pyrogallol mit Aceton und Methyläthylketon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3527-3531). [1230-1510]. 28382

 Fabre,
 Ch.
 Surméthodes
 l'unification des méthodes d'analyse.
 In: 5.
 Intern.

 Kongress für angew.
 Chemie.
 Bd. 1.
 Bd. 1.

 Berlin (D.
 Verlag),
 1904, (406-407).
 28383

Paramidophénol. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. [7350–1630]. [7350–1630]. 28381

Fabricius, Ludwig. Geschichte der Natorwissenschaften in der Forstwissenschaft bis zum Jahre 1830. [Geschichte der Forstchemie.] Natw. Zs. Landw., Sturtgart, Beih. 2, 1905, VH+137). [0010].

Untersuchungen über den Stärke- und Fettgehalt der Fichte auf der oberbayerischen Hochebene. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, **3**, 1905, (137–176, mit 2 Taf.). [6500]. 28386

Fabry, Charles. On the wave-length of the cachnium line at  $\lambda$  5086. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (116–118, with text fig.). [0230]. 28387

Fabry, Charles and Perot, A. On the corrections to Rowland's wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (119-120). [7300]. 28388

Fader, Adolfo. Asphalt und Ozokerit. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (106). [1100-6500]. 28389

Fages, Juan Virgili. Sur la détermination quantitative de l'arsenic à l'état de pyroarséniate magnésien. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (394–408). [6300].

Fahlberg, Constantin. 25 Jahre im Dienste der Saccharin-Industrie unter Berücksichtigung der heutigen Saccharin-Gesetzgebung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (625-659). [1330-6500].

Fahrion, W. Beiträge zur Fettanalyse: Ueber die Bestimmung der gesättigten Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1482–1488). [6500]. 28392

Die Fettanalyse und die Fettchemie im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (369–374, 402–116). [1300–6500]. 28393

Fairley, T. Notes on the history of distilled spirits, especially whisky and brandy. London, Anal., 30, 1905, (293-306. [0010-6500]. 28394

Faktor, Fr[antišek]. Výroba síranu draselnatého z chloridu draselnatého a síranu amonathého. [Erzengung des Kaliumsulphats aus Chlorkali und Ammoniumsulphat.] Čas. Prům. Cheu., Prag. 14, 1901, (129–131). [0660].

Chemický průmysl a hutnictví v Uhrách. [Chemische Industrie und Huttenwesen in Ungarn.] Čas. Prům. Chem., Prag., **14**, 1901, (226–235, 262–261). [0030].

Falding, F. J. Sulphuric acid. Review of progress in the United States since 1900. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (768–771). [0660].

Falk, Franz r. Kühling, Otto.

Falk, Kaufman George. Einige Kondensationen des Phtalaldehyds. Diss. Strassburg (Druck v. J. H. E. Heitz), 1905, (37). 23 cm. [1130]. 28398

Falk, M. J. v. Sherman, H. C.

Falke, Friedrich. Die Braunheubereitung zugleich eine Schilderung der gebräuchlichsten Heubereitungsarten. Berlin, Arb. D. LandwGes., 111, 1905. (VII + 75). [6500]. 28399

Fano, Giulio ed Enriques, Paolo. Sui cosiddetti composti salino-proteici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5\*), 12, 1° semestre, 1903, (491–501); 2° semestre, 1903, (3–13). [4000]. 28400

Fanto, R. v. Zeisel, Simon.

Farnsteiner, K. Ueber organisch gebundene schweflige Säure in Nahrungsmitteln. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (449-470). [6500]. 28401

Ueber die Lithium-Methode zur Trennung der gesättigten Säuren der Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (129–136). [1300 6500].

Fette mit dem Refraktometer nach Zeiss - Wollny. Berlin, [6500]. 8, 1904, (107-111).

— Neue Gesichtspunkte für die indirekte Bestimmung des Extraktgehaltes [von Fruchtsäften]. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (593– 603). [6500]. 28404

Vorschläge des Ausschusses [der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker] zur Abänderung des Abschnittes "Speisefette und Oele" der "Vereinbarungen". (H. I., S. 82–109). Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (51–80). [6500]. 28105

Abänderungsvorschlag zu den "Vereinbarungen" betreffend die Bestimmung der Salpetersäure in Fleisch und Fleischwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (329–330). [6300].

Farup, P[eder]. Undersøgelser af norsk opium tilligemed bemærkninger om opiumsalkaloidernes bestemmelse. [Examination of Norwegian opium, with remarks about the analysis of the alkaloids of opium.] Pharmacia, Kristiania, 2, 1905, (113-117, 129-136). 28407

Fath, Arthur. Sur la polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Lausanne, Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (29). 8vo. [6150]. 28108

Fath, Arthur v. Dutoit, Paul.

**Fauvel,** Pierre. Sur la valeur alimentaire de différents pains. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1421). [8040].

Favorskij, Alekšej Evgrafovič.] Фаворскій, А. Е. О процесств образованія уксуснаго альдегида при реакцій хлористаго цинка и кртілкой стрпой кислоты на этиленгликолть. [Sur le procès de formation de l'aldéhyde acétique par l'action du chlorure de zinc ou de l'acide sulfurique sur l'éthylèneglycol.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc. verb. 756-759). [1210 1410]. 28410

— Дѣйствіе ѣдкаго кали па смѣси кетоновъ съ фенилацетиленомъ. [Action de la potasse caustique sur les mélanges des cétones avec le phénylacétylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (613–645). [1130—1500].

Favrel, G. Action des chlorures diazoïques sur les éthers acétylacétiques chlorés L. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 5, 1904, (1-6). [1310 1740]. 28412

Fawsitt, Charles Edward. The kinetics of chemical changes which are reversible. The decomposition of asdimethylcarbamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (494-500); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (115-116). [1310-7050]. 28413

**Fayolle** v. Villiers.

 Fecht, H.
 Ueber den Halbaldehyd

 der Maleïnsäure.
 Berlin, Ber. D. chem.

 Ges., 38, 1905, (1272–1274).
 [1320

 1110].
 28414

Fedeli, D. Diazotazione dei fluoridrati e constituzione dei diazoamidocomposti. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (137–138). [1740]. 28415

Feder, E[rich]. Ueber die Einwirkung von Alkaloiden auf gewisse Oxydationsvorgänge. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (680-704). [7050 3010]. 28416

Beiträge zur Kenntnis der Basicität der Alkaloide, geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Öxydationsvorgänge. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, (107). 23 cm. [3000 7000 6150]. 28417

--- v. Schumacher, Th.

Federer, Max v. Neuberg, Carl.

Feenstra, Rudolf. Ueber Pyridinmetallsalze. Zürieh, Phil. Diss. II. S. 1903–1904. Zürieh, 1904, (62). 8vo. [2000]. 28418

v. Werner, Λ.

Fehlert, A. Zu der Arbeit von A. Baikoff über den Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzement. Thomadzig, Berlin, 29, 1905, (17-18). [6500].

Fehn, Hans. Ueber heterobicyclische Verbindungen und Hydrazone von Dithiokohlensäureestern. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (47). 22 cm. [1930].

Feigel, Heinrich. Verhalten von Schwermetallverbindungen gegen Polysulfide und Chlorschwefel. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (VII+40). 22 em. [0060 2000].

— v. Hofmann, K[arl] A.

Feigenberg, Berko. Eine neue Trennungsmethode des Lithiums von anderen Alkalimetallen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (52). 22 cm. [6200 0450]. 28422

Feigensohn, M. Ueber das gegenwärtige Fabrikationswesen der wiehtigsten Aluminiumpräparate. Chem. Z1g, Cöthen, 29, 1905, (783-786).

Feiks, E. Uber einige neue Pyrogenfarbstoffe der Gesellschaft für chemische Industrie in Basel. Färberztg, Berlin, 15, 1904, (24-26). [5020]. 28424

Feilitzen, Hjalmar von. Einige Düngungsversuche mit dem sog. Kalkstickstoff auf Mineralboden und Moorboden und Untersuchungen über die Zersetzung des Calciumeyanamides in verschiedenen Bodenarten. (Vorl. Mitt.) Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, 76, (1901), 11, 1, 1905, (157-159). [1310]. 28425

Feilitzsch, von. Übereine neue Methode der Eisenbestimmung im Grundwasser. Vortrag . Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (502– 503). [6200].

Feilmann, Ernest v. Golding, John.

Feist, Franz und Baum, Erich. Ueber Bromderivate der γ-Pyrone und die Haftfestigkeit der Halogene an α- und γ-Pyronringen. Berlin, Ber. D. chem. Ces., 38, 1905, (3562-3574). [1910]. 28127 Feist, K. Das ätherische Oel von Cardamine amara L. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (832). [6500]. 28428

Feit, Wilhelm. Ueber das Terbium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (267-281). [0750]. 28429

und Przibylla, K. Ueber die Erden des Monazits. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (202–214). [0100].

Feld, Walther. Die Bestimmung und Trennung von Cyanverbindungen und deren Verunreinigungen. Schillings J. Gasbeleucht., Münehen, 46, 1903, (561–567, 603-606, 629-632, 642-645, 660–666). [6300]. 28431

Feldhaus, Julius. Quantitative Untersuchung über die Verteilung des Alkaloides in dem Organen von Datura Stramonium L. Arch. Pharm., Berlin, 1905, (328–348); Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1903, (96). 22 cm. [3010].

Feldmann, A. Sättigungsapparat für die Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (86). [0490].

Felgentraeger. Die Fortschritte in der Konstruktion von Analysenwagen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1901, (238–246). [6000]. 28434

Feliciani, C. Ueber die Wärmeleitfähigkeit des Stickstoffdioxyds sowie einige Bemerkungen zu einer Arbeit des Herrn Nernst. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (20–22). [7200-0490]. 28135

Felipe, Blas Cabrera. Ueber die Leitfähigkeit der Schwefelsäure bei verschiedenen Temperaturen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (422– 420). [7250 0660]. 28436

Felletár, Emil. A nehéz femeknek előfordulása az emberi testben. [Über das Vorkommen der Schwermetalle im menschlichen Körper.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (624–628). [8000 6500].

Ólomtartalmu szilvapálinka ivása által okozott halálos mérgezés esetei. [Tödtliche Vergiftungen verursacht durch bleihaltigen Sliwowitz.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (839– 871). [6500]. 28438 Fendler, G. Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (163–171); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (182–190); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (977–980). [6500]. 28439

Samen von Melia Azedarach I. Apoth-Ztg, Berlin, 19, 1904, (521-522); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (326-328). [6500 1300].

Kokosfettmargarine. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (937–938); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (249–252). [6500]. 28441

——— Ueber das fette Oel der Samen von Calophyllum inophyllum. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (6-8); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (332-339). [1300–6500]. 28442

Borsäure. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (757–758, 765–768, 777–779, 868–869). [6150]. 28443

Allgemeine Uebersicht über die analytische Tätigkeit [der nahrungsmittelchemischen Abteilung des pharmazeutischen Instituts.] Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (155–160). [6500].

Erdnussöl und Sesamöl. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (161–162). [6500]. 28445

von Eiweissstoffen, Milchzueker und Saltzen in Butter und Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (172–173); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (981–982). [6500]. 28446

Zur Kenntnis der Früchte von Elaeis guineensis und der daraus gewonnenen Oele, des Palmöles und Palmkernöles. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (185–197). [6500]. 28447

Bericht über die Untersuchung von Palmöl und Palmfleisch-Presskuehen. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (198–199). [6500]. 28448

Zur Kenntnis einiger fetthaltigen Früchte bezw. Samen. 1. Samen von Aleurites moluccana. 2. Früchte von Acrocomia vinifera Oerst. Melonenkerne aus Togo. Berlin,
 Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (200-202).
 [6500]. 28119

Fendler, G. Wachs and Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (203-204). [6500 1300]. 28150

——— Natürliehe Soda aus Togo. Berlin, Λrb. pharm. Inst., **1**, 1904, (205– 206). [0500–6500]. 28151

Ucber die Untersuchung einer farbstolfhaltigen Droge aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (215– 216). [5020–6500]. 28452

——— Ueber *Telfairia*-Samen aus Wilhelmsthal. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (217-218). [6500].

Einleitender Berieht über die Tätigkeit der nahrungsmittelehemischen und kolonialchemischen Abteilung. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (233–238). [6500]. 28151

Gegenwart von Farbstoffen, welche Salzsäure röten. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (275–277); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (10–11). [6500].

Berieht über die Untersuchung der bei probeweiser Aufarbeitung von Pahufrüchten mittels der Haakeschen Maschinen erhaltenen Produkte. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (318–325). [6500]. 28456

——— Ueber das fette Oel der Samen von *Carthamus tinctorius* (Safloröl). Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (329–331). [1300–6500]. 28457

Ein Beitrag zur Untersuchung des Leinöls. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (149-164); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (256-269). [6500]. 28458

— Ueber die Untersuchung des Rohkautschuks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (208–214); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (278–284). [6500–1860].

Ueber die neneren Methoden der Kautschukuntersuchung, speziell in ihrer Anwendung auf Rohkautschuk. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (215–238); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (285–305). [6500—1860]. 28460

Fendler, G. Ueber den Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (207-209, 237-239). [6500]. 28161

Zur Kenntnis des Pottwaltranes. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (555-556). [6500]. 28462

Ueber Verfälschungen des Erdnussöles mit Sesamöl. D. chem. Wochenschr., Berlin, **4**, 1903, (196–197). [6500].

Ueber das Verhalten des Kautschuks gegen einige Lösungsmittel und über Rohkautschuk-Untersuchung. Vortrag. Gummiztg, Dresslen, 19, 1904, (41–45); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (306–317); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, II. 1, 1905, (205–207). [1860–6500].

Mistelkautschuk. Gummiztg, Dresden, **20**, 1905, (181). [1860]. 28465

Fortschritte und Bewegungen auf dem Gebiete der Nahrungsnuttelchemie in den Jahren 1902 und 1903. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (650-655, 678-685, 711-715, 744-750, 774-777). [6500].

28167 — und Kuhn, O. Ueber das fette Oel der Samen von Manihot Glaziovii. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (426–429). [1300-6500]. 28468

—— und **Mannich**, C[arl]. Ueber den Nachweis von Holzgeist in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (788-789). [6150]. 28469

Fenner, R[obert] C[owner] and Richtmyer, F. K. The heat of vaporization of liquid air. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (77-81, with text fig.). [7200].

ord]. v. Shearer, J[ohn] S[an-

Fenton, Henry J[ohn] H[orstman]. An attempted synthesis of uric acid. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (25–26). [1930]. 28471

Soluble forms of metallic dihydroxytartrates. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (73-75). [1310]. 28172

Fenton, H[enry] J[ohn] H[orstman]. Further studies on dihydroxymaleic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168). [1310–1320–1410–1930].

Mesoxalic semialdehyde. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (512). [1110]. 28474

Note on the influence of radium radiations on atmospheric oxidation in presence of iron. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (512). [0620 5500].

——— Λ reaction for keto-hexoses. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (513). [6150]. 28476

Organic chemistry—aliphatic division. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (55–83). [1000]. 28477

and Millington, J. P. A colour reaction for methylfurfural and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (513). [6150]. 28478

Fenyvessy, Béla. A phenol kénsavas synthesisének feltételeiről és a glukuronsavas synthesishez való viszonyáról. [Über die Bedingungen der schwefelsäurigen Synthese des Phenols und ihre Beziehung zur glukuronsäurigen Synthese.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (1–20). [8040]. 28479

Ferenczy, József. Az antimonnak meghatározása ötvözetekben. [Die Beschmmung des Antimons in Legierungen.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161–169). [6200—6500]. 28480

**Feret,** R. Mikroskopische Studien über den Portlandzement. Thonind-Ztg. Berlin, **27**, 1903, (1064-1066). [0220]. 28181

Ferguson, W. C. Description of methods employed in preparing the tables of specific gravity of sulphuric acid, nitric acid, hydrochloric acid and ammonia, adopted by the Manufacturing Chemists' Association of the United States. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (781-790). [7100]. 28182

Ferle, Fr. R. Eine neue Futterpflanze, Elodea canadensis Rich., die Wasserrest. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, 53, 1904, (549-558). [6500]. 28483 Ferle, Fr. R. Die Getreidearten und Varietäten in ihrem Verhalten zum Protein, Asche und Phosphorsäuregehalt. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, 54, 1905, (313-349). [6500]. 28484

Fermi, Claudio. Die saccharifizierende Wirkung des Bae. tuberculosis. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (187-188). [8010]. 28485

Fernbach, A. et Wolff, J. Sur la coagulation diastasique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1994, (1217-1219). [1840]. 28486

Influence de l'état de liquéfaction sur sa transformation par les diastases saccharifiantes. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1067-1069). [8010].

—— Recherches sur la coagulation de l'amidon. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (165-180). [1840]. 28489

--- v. Wolff, J.

Fernekes, Gustave. Action of amalgams upon solutions. (Reply to G. Mc P. Smith.) J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([566]-570). [7250].

Action of sodium and potassium amalgams on various aqueous solutions. [v. D. 3, No. 13217.] [Reprint]
. . . Thesis . . . PhD. . . . . University of Wisconsin . . . 1903. [New York, 1903], (29). 26.2 cm.

[0420 0500 7050]. 28491 Ferrulli, Felice. Contributo allo studio dei perclorati. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (224–225). [0250].

28**4**9**2** 

v. Francesconi, Luigi.

Fetzer, K. v. Wedekind, E[dgar].

Feuchter, Heinrich. Propionylphenylessigester und seine Reaktionsprodukte mit Phosphorpentabromid und Phosphorpentachlorid. Diss. Tübingen (F. Pietzeker), 1903, (75). 24 cm. [1330]. 28493

Feuerlein, O. v. Bolton, W. von.

Feustel, Robert. Ueber Kapillaritätskonstanten und ihre Bestimmung nach der Methode des Maximaldruckes kleiner Blasen. Diss., Strassburg. Leipzig (J. A. Barth), 1903, (38). 23 cm.; Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **16**, 1905, (61–92). [7150]. 28494

Feyerabend, R. r. Claisen, Ludwig.

Fickendey v. Buhlert, [Hans].

Fieber, Rudolf. Apparat zur Untersuchung von Gasen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (80). [6400—6000]. 28195

Fierz, Hans Eduard v. Forster, Martin Onslow.

Fiesselmann, Georg. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1903, (32). 22 cm. [1330 1410].

Filehne, Wilh. und Biberfeld, [Johannes]. Ueber die Aufnahme von Wasser und Salz durch die Epidermis und über die Hygroskopizität einiger Keratingebilde. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (449–460). [7150–4010].

Filep, Gyula. Adatok az anyatej cheniai tulajdonságaihoz. [Beiträge zur Kenntuiss der chemischen Eiegenschaften der Muttermilch.] Budap-Orv. Ujs., Budapest, **3**, 1905, (1003–1004). [6500].

Fileti, Michele. Tavole di analisi chimica qualitativa. Nona ediz. Torino (Loescher), 1903, [1903], (IV, 71). 20 cm. L. 3,50. [0030]. 28499

Filippo, Jzn II[endrik] v. Meerburg, P[ieter]  $\Lambda$ [driaan].

Finckh, K. Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. I. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (116-125). [7050-7200]. 28500

Findeklee, Waldemar. Ueber Nitrom-toluylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3553-3558). [1330 1930].

| Isochinolinderivate aus | 1-3-4-Methylphtalsäure | Diss. Berlin | (Druck v. E. Ebering), 1905, (52, mit 1 | Tab.). 22 cm.; Berlin, Ber. D. chem. | Ges., 38, 1905, (3542-3553). [1930] | 1330].

Findlay, Alexander and Short, Frederick Charles. Behaviour of solutions of propyl alcohol towards semi-permeable membranes. London, J. Chem. Soc., 87,

1905, (819-822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (170-171), [1210-7150]. 28503

Findlay, Alexander and Turner, William Ernest Stephen. The influence of the hydroxyl and alkyloxyl groups on the velocity of saponification. Part 1. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (747–761); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (127–128). [7050].

Fingerling, Adolf. Untersuchungen über Benzimidazolderivate. Diss. Marburg (Druck v. J. A. Koch), 1903, (43). 21 cm. [1930].

Fingerling, G[ustav]. Bemerkungen zu den Untersuchungen von Dr. O. Lemmermann und G. Linkh: "Ueber den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch". J. Landw., Berlin, 52, 1904, [147-149]. [6500].

Neuer Apparat zur getrennten Auffangung von Kot und Harn bei kleineren weiblichen Tieren (Ziegen und Schafen). Zs. Biol., München, **47**, 1905, (72–86). [6500].

v. Morgen, August.

Finsen, Niels R. r. Busck, Gunni.

Fireman, Peter and Portner, E. G. The dissociation points of some chlorides. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([500]-504). [7200]. 28508

**Fischer**, Alfred. Die Zelle der Cyanophyceen. Bot. Ztg, Leipzig, **63**, Abt. 3, Originalabhandlungen, 1905, (51-130, mit 2 Taf.). [6150].

Fischer, Arthur und Boddaert, R. I. Die elektrolytische Fällung der Metalle unter lebhafter Bewegung des Elektrolyten mit Berücksichtigung der wichtigeren. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (945–953). [6200–7250]. 28510

Fischer, Bernhard. Die Beziehungen der natürlichen zu den künstlichen Mineralwässern. Vortrag. Balneol. Zig, Berlin, 12, 1901, (211-213). [6500]. 28511

Fischer, Curt. Dextrinartige Bestandteile rechtsdrehender Honige. Diss. Leipzig, 1903, (31). 22 cm. [6500].

Fischer, Emil. Synthese von Polypeptiden. IX. Chloride der Aminosäuren und ihrer Acylderivate. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (605-619). [1300-1310-1330-4000]. 28513

Fischer, Emil. Synthese von Polypeptiden. XIII. Chloride der Aminosäuren und Polypeptide und ihre Verwendung zur Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2014-2925). [1300-28514]

Einwirkung von Hippurylehlorid auf die mehrwerthigen Phenole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2926–2934). [1230 1310 1330]. 28515

 Synthese von Polypeptiden. XI.-1. Alanyl-glycin und Leucyl-alanylglvein; von Walter Axhausen. 2. Leucyl-glycin und Alanyl-leucyl-glycin: von Arnold Brunner. 3. Glycyl-lenein, Alanyl - leuein, Leueyl-alanin, Glycylalanyl-leucin und actives Alanyl-glyein; von Otto Warburg. 4. Optisch active a-Brompropionsäure; von Otto Warburg. 5. Ueber Leucyl-isoserin; von Wilhelm F. Koelker. 6. Derivate der a-Aminobuttersäure; von Karl Raske. 7. Dipeptide des Phenyl-glyeins mit Glycocoll, Alanin, Asparagin und Asparaginsäure; von Julius Schmidlin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (I23-201). [1300 1330 1930 4000].

Anleitung zur Darstellung organischer Präparate, 7. neu durchges, und vergrösserte Aufl. Braunschweig (F Vieweg & S.), 1905, (XIV + 100), 19 cm. 2.50 M. [1000 5500]. 28517

Ucher das Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreasferment. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (290–300). [8010–4000–1300]. 28518

— — Notizen über Hydrolyse von Proteinstoffen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (510-511). [1000]. 28519

Ueber das Verhalten versehiedener Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (52–82). [1300–4000–8010].

und **Kautzsch**, Karl. Synthese von Polypeptiden. XII. Alanylalanin und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2375-2385).\* [1300-4000].

Fischer, Emil und Raske, Karl. Verwandlung der β-Vinyl-aerylsäure in Diamino-valeriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3607-3612). [1310 1320] 28522ynthese von Polypeptiden. X. Polypeptide der Diamino- und Oxyamino- Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4173-4196). [1300 1350 4000]. 28523 — Zur Kenntnis des Cystins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (405–411). [1310]. und Warburg, Otto. Spaltung des Leueins in die optisch-activen Componenten mittels der Formylverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3997–4005). [1310–7300]. Fischer, F. Glasury. [Glasuren.] Cas. Prům. Chem., Prag., **14**, 1904, (140-144). [6500]. Fischer, Ferd[inand.] Kraftgas[fabrikation]. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, (1656–1659). [6500]. 28527 Ueber Wasserreinigungsanlagen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (591–592). [6500]. Kraft- und Heizgas. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (559). [6500]. 28529 Fischer, Franz. Ueber die Wirkung ultravioletten Lichtes auf Glas. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (946-947); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (216-217). [7350 0710]. 28530Ueber eine für chemische Zwecke geeignete Quecksilberbogenlampe mit Quarzeinsatz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2630-2633); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (575-576). [0910].— Die chemische Übertragbarkeit der Metallpotentiale. Chem. Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1076). [7250]. 28532 Einige Rauchgasanalysen

im Ringofen. ThonindZtg, Berlin, 27,

1903, (1847–1850). [6400]. 28533

(D-9724)

161 nand].

Fischer, Franz. Ueber blaue Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode. Zs anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (311-317). [0120 7250]. 28534 — Übergangswiderstand und Polarisation an der Aluminiumanode, ein Beitrag zur Kenntnis der Ventil-oder Drosselzelle. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (869–877). [7250 0120]. Die chemische Übertragbarkeit der Metallpotentiale und der chemische Lösungsdruck der Metalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (55-88). [7250]. 28536 - und Braehmer, Fritz. Ueber die Bildung des Ozons durch ultraviolettes Licht. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2033-2639); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (576-579). [0550-7350]. **28537** Fischer, Ilans. Untersuchungen über Diss. Marburg o-Diamidostilben. (Druck v. R. Friedrich), 1902, (56). 21 28538 cm. [1630]. **Fischer**, Herbert r. Herz, Walter. Fischer, Hugo. Zur Verteilungsfrage. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 28539 1905, (361–364). [7150]. Ueber Enzymwirkung und Gärung. Bonn, Sitz-Ber. Ges. Natk., **1903**, naturw. Sektion, (12-18). [8010]. Ueber die kolloïdale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Ein Beitrag zur Theorie der Färbung. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (409-432). [7100 5000 1840]. 28541Ueber den Zustand der lebenden Substanz. Zur Entgegnung an Herrn Prof. E. Buchner. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (206–208). [8010]. 28542 Wohltmann, Fferdi-Fischer, Karl. Borsäurehaltiges Pergamentpapier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (417). [6500]. -28543— Uber anormale Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (335–339). [6500]. — und **Peyau**, II. Beiträge zur Kenntnis des Baumwollsamenöles

und der Halphen'schen Reaktion. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 9, 1905, (81-90). [6500]. 28545

Fischer, Karl und Peyau, H. Sind die Antitoxine des Heilserums ehemische Antidote? Eine neue Grundlegung der Lehre von der Immunität und der generellen wie individuellen Disposition. Monatschr. Wasserheilk. München, 11, 1901, 145-151, 176-188). [8050].

Fischer, Karl T. Der naturwissenschaftliche Unterrieht—insbesondere in Physik und Chemie—bei uns und im Auslande. Abh. Didakt. Natw., Berlin, H. 3, 1905, (1-72). [0050]. 28547

**Fischer**, Otto. Ueber Benzimidazole und deren Anfspaltung, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (320–328). [1630–1939]. 28548

Harmin und Harmalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (329–335). [3010-1350].

und Hepp, Eduard. Ueber die Einwirkung von Hydroxylamin auf Aposafranone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3435-3438). [1940-28550]

und Hess, Walter. Zur Kenntniss der Ketonspaltung bei den Triphenylcarbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. 335–338). [1130 1230—1530].

Fischer, Otto W. Kurzes Lehrbuch der chemischen Technologie (Wärmeerzeugung, Brennstoffe, Wasserreinigung) insbesondere für die maschinen- und elektrotechnischen Abteilungen der höheren Gewerbeschulen. Wien Deuticke 1906, [recte 1905], 159). 23 cm. [0030]. 28552

Fischer, Philipp. C'ber die Verteilung des Gerbstoffes in nichtoffizinellen Drogen. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtzl, 1904, 40). 22 cm. [6500]. 28553

Fischer, Th. Bestimmung der Halogene in Quecksilberhalogeniden. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (361–362), [6200] 28551

Hüttenfach, Jahrb, Chem., Braunschweig, **14**, (1901), 1905, (301– 359), [0100]. 28555 Fischer, Th. und Wartenberg, H. von. Ueber neue Quecksilberoxyhalogene. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (308). [0380].

Fischer, Theophil v. Wedding, Hermann.

Fischer, Victor. Eine Analogie zur Thermodynamik. Zs. Math., Leipzig, **51**, 1905, (126-131). [7200]. 28557

Fischer, W. v. Hardt, B.

Fischer, Waldemar. Physikalisehchemische Studien an Metallhydroxyden. Vorl. Mitt. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur. 82, (1904), 1905, natw. Sect., (146-155). [7000]. 28558

Fischer, Werner. Über Enzyme wirbelloser Tiere. Diss. Rostock (Druck v. C. Hiustorff), 1903, (84, mit Tab.). 22 cm. [8010]. 28559

Fittica, F[riedrich]. Sulfitcellulose. Entgegnung. Papier-Fabrikant, Berlin, 1904, Monats-Ausg., (605–607). [6500]. 28560

Fitzenkam, Robert v. Ullmann, Fritz.

Fitzgerald, Mabel Purefoy and Haldane, J. S. The normal alveolar carbonic acid pressure in man. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (486-494). [8040]. 28561

Flachslaender, Joseph. Ueber Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarbstoffe. Diss. k. techn. Hochschule, München, Leipzig (1. A. Barth), 1902, 24 · 23 cm. [1130 1720 5020]. 28562

Flamand, Cl. und Prager, B. Analyse von Verbindungen mit Stickstoff-Stickstoff-Bindung nach der Kjeldahl-Methode. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (559-560). [6200]. 28563

[Flavickij, Flavian Michajlovič.] Флавицкій, Ф. М. Законы враимодібіствія твердыхъ веществъ въ холодильныхъ сміжахъ и овтектичесняхъ сплавахъ. (Lois de l'action réciproque des substances solides dans les mélanges réfrigérants et dans les alliages entéctiques.] St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (862–875). [7000–7200].

Fleckenstein, Alfred. Eigenschaften von Salzlösungen in Gemischen von Alkohol und Wasser. Erlangen, SitzBerphysik. Soc., **36**, 1901), 1905, (143-172); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (419-422). [7150]. 28565 Fleischer, Julius. Trichteraufsatz zur Paraflinbestimmung in Mineralöldestillaten. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (489). [6000]. 28566

Fleischner, H. v. Votoček, Emil.

Flemming, W. Die chemischen Laboratorien der Technischen Hochschule Danzig. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1856–1859, 1940). [0060].

28567

Fleurent, E. Sur le blanchiment des farines. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (945-946). [4000]. 28568

Dosage de l'acide phosphorique dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (1-3). [6500]. 28570

Recherches sur l'action exercée par différents agents physiques et chimiques sur le gluten des farines de blé; conditions du dosage de cet élément. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (129–135, 195–198, 238–211, 276–279, 309–312). [4020–6500]. 28571

Flora, Charles P. The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the sulphate. New Haven, Conn., Cont. Keut. Chem. Lab., Yale Univ., No. 139, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (268–276). [6200].

The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ. No. 140, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (392–396). [6300].

Additional notes upon the estimation of cadmium by means of the rotating cathode, and summary. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 141, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), 20, 1905, (454-455). [6300].

The estimation of cadmium as the oxide. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ. No. 142, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (456-458). [5200].

Flora, Charles P. Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Kadmiums in Lösungen von Kadmiumsulfat. [Übers. von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (1– 12). [6200—7250].

Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Kadmiums aus seinen Chloridlösungen. [Übers. von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (13-19). [6200–7250]. 28577

Zusatzbemerkung über die Bestimmung des Kadmiums mit der rotierenden Kathode und Zusammenfassung der Frgebnisse. [Übers, von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (20-22). [6200 7250].

2857

Florence. Die Farbenphotographie nach dem Dreifarbensystem. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (319-352, 399-401, 519-521, 643-645); **9**, 1902, (105-108, 205-207, 320-322, 437-433, 657-659); **10**, 1903, (118-120, 275-277, 294). [7350].

Floris, R. B. v. McGowan, George.

Flürscheim, B. Über die Substitutionsgesetze bei aromatischen Verbindungen. 2. Mitt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (497-539). [7000].

Flury, Ferdinand. Die chemische Industrie auf der Weltausstellung zu St. Louis. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (599-606, 624-631, 641-649). [0060]. 28581

Foà, Jone. Azione dell'ammoniaca sulla anidride itaconica. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3<sup>a</sup>), 9, 1903, (112-117). [1320]. 28582

Foà, Virgilio v. Betti, Mario.

Foerster, F[ritz]. Ueber das Giessen des Tons. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (733-740). [0120]. 28584

Ueber die Anwendung der Elektrolyse zur Darstellung anorganischer Verbindungen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (111-455). [0930 7250]. 28585 Foerster, F[ritz]. Elektrochemie wässeriger Lösungen. (Handbuch der angewandten physikalischen Chemie Hrsg. von G[eorg] Bredig. Bd 1.) Leipzig (J. A. Barth), 1905, (XVII + 507), 26 cm. 20 M. [7250]. 28586

— und Coffetti, G. Zur Kenntnis der Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (736–741). [0290–7250].

und Müller, Erich. Alkalichloridelektrolyse unter Zusatz von Fluorverbindungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (781–783). 70250 09301.

und Piguet, A. Zur
 Kenntnis der Elektrolyse des Kaliumacetats. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (729-736, 924-925). [1310 7250].

v. Coffetti, G.

Fogelberg, Iwar. Zur Bestimmung der Saccharose, Raffinose, des Invertzuckers und der Dextrose, die in Gemischen nebeneinander vorkommen. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1901, (190-492). [6300].

- Ueber Bestimmung von Saccharose und Raffinose in Gegenwart von Dextrose und Invertzucker. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1991, 761–766. [6300]. 28592

Fokin, S. Ueber Pflanzen, die in ihrem Samen ein Ferment enthalten, das die Fette in Glyzerin und Fettsäuren spaltet. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1901, 60-32, 48-49, 69-71). [8010-28593]

Zur Frage über die Zerlegung der Fette durch Enzyme. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. 11, 1907, (91-92, 448-420, 439-441, 167-470, 193-495, 221-226, 241-247). [4300-8010]

28594

Foote, H. W. On the solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (251-253, with text fig.). [0250-0190-7150]. 28595

and Bristol, H. S. On the solubility of barium and moreuric

chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (246-251, with text fig.). [0250-7150]. 28596

Forbes, George S. r. Richards, Lawrence J.

Forch, Carl. Die Oberflächenspannung von anorganischen Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (744-762). [7150]. 28597

Das Molekularvolumen des gelösten Naphtalius, Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), **17**, 1905, (1012– 1017). [7100—1130]. 28598

Berichtigung zu der Arbeit: Die Oberflächenspannung von anorganischen Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **18**, 1905, (867). [7150].

Spezifische Gewichte und Wärmeausdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (696-705). [1130-7100 7200].

Forcrand, de. Sur la possibilité des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 905-908). [7200].

Sur la prévision des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (908-911). [7200].

28602 Sur la valeur de l'atome d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, 764-767). [7000]. 28603

Chaleur de formation de l'hydrure de sodium. Acidité de la molécule d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (990-992). [7200]. 28604

Sur quelques propriétés des hydrures saturés des métalloides des trois premières familles. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (289–307). [7200].

Ford, J[ohn] S. Lintners lösliche Starke und die Bestimmung der "diastatischen Kraft". Zs. Spirithad, Berlin, 28, 1905, (2-3, 12-13, 23-24, 30-34). [1840].

and **Guthrie**, J[olm] M. Malt analysis. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (206-222, 326-345). [6500].

28607

Ford, J[ohn] S. and Guthrie, J[ohn] M. On the identity of the hydrolytic products of starches of various origins. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (605-606). [1840].

Formánek, Emanuel. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Pyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (944-945). [1930]. 28609

Formánek, Jaroslav. O vztahu mezi konstitucí a absorbčnímů spektrem thiazimů a thiazonů. [Ueber die Beziehungen zwischen Konstitution und Absorptionsspektrum der Thiazine und Thiazone.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (23); Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (33–38, 61–67, 238–244, 263–264). [5020 7300 1916].

Wie hat sich das Spektroskop zur Prüfung von Farbstoffen in Substanz und auf der Faser bewährt! [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (848–854). [6000]. 28611

— Ueber den spektroskopischen Nachweis der Farbstoffe in Nahrungs- und Genussmitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (190– 192). [6500].

Die qualitative Spectralanalyse anorganischer und organischer Körper. 2., verm. Aufl. Berlin (R. Mückenberger), 1905, (XI+333, mit 6 Taf.). 25 cm. 12 M. [6000 7300].

Formenti, Carlo. Ueber die braune kieselsaure Ablagerung, welche sich auf dem Aluminium durch Kocheu mit Wasser bildet. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (746-747). [0120]. 28614

Formstecher, Felix. Ueber die Reduktionsprodukte des Allylbenzoylessigesters, Diss. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1902, (48). 22 cm. [1330].

Forrest, C. N. v. Richardson, Clifford.

Forssmann, J[ohn] v. Bang, I[var].

Forst, Peter Josef Hubert Maria von der. Beiträge zur Kenntnis der Doppelcyanide des Kupfers und des Quecksilbers. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1901, (VII+80). 22 cm. [1310].

- v. Grossmann, Hermann.

Forster, Martin Onslow. Studies in the camphane series. Part XVII. Configuration of isonitrosecamphor and its unstable modification. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (232–241); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (22–23). [1240–1540]. 28617

and Fierz, Hans Eduard.
Studies in the camphane series. Part
XVI. Camphorylcarbinnide and isomeric camphorylcarbamides. London,
J. Chem. Soc., 87, 1905, (110-121);
[abstract, London, Proc. Chem. Soc., 21,
1905, (21). [1540]. 28618

-- Studies in the camphane series. Part XIX. Camphoryl-ψ-semi-carbazide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (722–737); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (151). [1310–1540].

28620

and Judd, Hilda Mary.
Studies in the camphane series. Part XVIII. A new formation of acetylcamphor. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (368-377); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (116). [1510]. 28621

Fosse, R. Action d'une trace de quelques sels et des alcalis caustiques sur l'éther diphénylearbonique. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (111-143). [1330].

et Bertrand, P. Sur un persulfate organique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (600-602). [1910]. 28623

et Lesage, L. Basicité de l'oxygène pyranique; sels doubles halogénés de quelques métaux et de dinaphtopyryle. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1402-1403). [1910]. 28624

—— Basicité de l'oxygène pyranique. Combinaisons halogénées du dinaphtopyryle avec les métaux et les métalloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 625–626). [1910]. 28625

———— et **Robyn**, Λ. Phénols pyraniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1538–1510). [1910]. 28626 Foster, Sir Clement Le Neve and Haldane, J. S. The investigation of mine air. London (Griffin & Co.), 1905, (xii+191). 20 cm. 6s. [0100 6400].

Foster, Eugene C. Oxygen from liquid air. Cassier's Mag., New York, N.Y., 26, 1904, (321–325, with illus.). [0550]. 28628

Liquid air. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (771–772). [0100].

Foster, G. Carey. Alexander William Williamson. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (605-618). [0010].

Foster, G. W. A. Ueber die Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1781-1784). [0250-7250].

28631 **Foster,** Stanley A. r. Gill, Augustus II.

Fouché, Ed. Ein neuer Acetylen-Sauerstoff-Lötbrenner. [Übers.] Zs. Caleiumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (282-281, 292-294). [0910]. 28632

Fouquet de Nassandres, G. Viscosité des sirops. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1186-1206). [7150]. 28633

Fourneau et Tiffeneau. Sur quelques oxydes d'éthylène aromatiques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1595-1597). [1230 1910]. 28631

Sur quelques oxydes d'éthylènes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (662-663). [1230 28635

Fourneau, Ernest. Les anesthésiques locaux. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (850-858). [1600-8010]. 28636

Fourtau, R. et Georgiadès, N. Sur la source de Hammam Moussa, près de Tor (Sinai). Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (166–167). [6500]. 28637

Fowler, Gilbert John and Ardern, Edward. Suspended matter in sewage and effluents. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (483-487). [6500].

28638

Fowler, R. E. v. Carveth, H. R.

Fox, Charles J. J. On the determination of the atmospheric gases dissolved in sea-water. Publications de CirconFox, Charles J. J. v. Travers, Morris W. Fox, John Jacob v. Hewitt, John Theodore.

Fox, K. Beiträge zur Kenntnis der Färbereivorgänge. I. Ueber den Dichroismus der gefärbten Fasern. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (257–259). [5000-7300]. 28640

**Frabot**, C. Réaction colorée du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1901, (371–372). [0840]. 28641

Observations sur les procédés généralement employés pour la défécation de l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris. 9, 1964, (372–373). [6500]. 28642

Fränkel, Sigmund. Stereochemische Konfiguration und physiologische Wirkung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (290–308). [7000 8000]. 28643

Fraenkel, W. v. Bredig, G[eorg].

Francesconi, Luigi. Ricerche sulla parasantonide e sull'acido parasantonico. Roma, Rend. Acc. Lineci, (serie 5ª), 12, 2º semestre, 1903, (204–208, 267–273, 301–311). [1340–1660].

e Bargellini, Guido. Sulla fluorescenza dell'anidride naftalica e di alcuni suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (129-133). [7350].

Nuovo metodo pratico di preparazione del cloruro di nitrosile. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), **12**, 2° semestre, 1903, (75–80). [0190]. 28616

e **Cialdea**, Umberto. Sulle anidridi nitroso-organiche. Roma, Rend. Acc. Lincci, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (74-75). [1300 1310]. 28647

Contributo allo studio delle amidi alogenosostituite. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (226-233). [1300-28648]

e Ferrulli, Felice. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1ª, 1903, (188-206). [1340-1630-1910].

28649

Francesconi, Luigi e Maggi, G. Azione della luce e degli alcali sulla santonina e suoi derivati. Acido fotosantoninico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (65-80). [1340-1910-7350]. 28650

e **Piazza**, E. Composti di argento e di mercurio di alcune ossime e trasformazione delle ossime stereoisomere. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (128–137). [1630].

e Pirazzoli, Francesca. Alcuni derivati dell'acenaftenchinone e sue relazioni con gli ortodichetoni. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (36-52). [1540-1930]. 28652

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas] en Friedmann, II[ermann]. De amiden van  $\alpha$ - en  $\beta$ -aminopropionzuur. [The amides of  $\alpha$ - and  $\beta$ -aminopropionic acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K.-Akad. Wet., **14**, [1905], (385–387), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (475–477), (English). [1310].

Franchis (De), M. v. Leonardi, Giovanni.

Francis, Francis Ernest. The action of nitrogen sulphide on organic substances. Part IV. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1836–1840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258). [1310].

**Francke,** E. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Hydrazin. (Vorl. Veröffentlichung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4102). [0490]. 28656

**François,** Maurice. Sur quelques iodomercurates de pyridine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (861–863). [0380—1930]. 28657

— Iodomercurates et chloroiodomercurates de monométhylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1697–1698). [0380 1610]. 28658

**Frank.** Ueber Moorkultur und Torfverwertung. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **83**, 1901, SitzBer., (171–193) [6500].

Frank, Adolph. Die Nutzbarmachung des freien Stickstoffs der Luft für Landwirtschaft und Industrie. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (117–150); Zs. Calcium-carbidfabr., Berlin, **7**, 1903, (81–84); [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (727–733). [0490].

Frank, Adolph. Kalkstickstoff. Unschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (321–327); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (45–49). [1310]. 28661

— Über Gewinnung von Kohlenstoff (Russ und Graphit) aus Acetylen und Metallcarbiden, Vortrag. Zs. angew. ('hem., Berlin, **18**, 1905, (1733-1735). [0210]. 28662

Frank, Fritz. Der Vulkanisations-Koeffizient. [Kautschuk - Analyse.] Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (1015– 1046); 19, 1904, (144). [6500]. 28663

und Marckwald, E[duard]. Ueber die guttaperchaartige Substanz aus dem Harz des Karitebaumes. (Vorf. Mitt.). Gummiztg, Dresden, 19, 1904, (167). [1860].

Harz aus Mexiko. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (860). [1860]. 28665

— Kautschuk und Kautschukwaren [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, brsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (317–367). [6500–1860]. 28666

— v. Marckwald, [Eduard].

Frank, L. Praktische Anwendungen der Sublimation [bei der Untersuchung von vegetabilischen Nahrungs- und Genussmitteln.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (880-882). [6500].

Frank, Paul v. Rosenheim, Arthur.

Franke v. Küster, F[r.] W.

Franke, R[ichard]. Einwirkung von 2, 5-Dimethylpyrazin auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3724–3728). [1930].

Ueber Kondensationen einiger Aldehyde mit 2, 5 Dimethylpyrazin. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (47). 22 cm. [1930 1400].

Franke, L'Irich. Ueber Isomerisierung eyklischer Ketone. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (93). 21 cm. [1510]. 28070

Frank-Kamenetzky, A. Beitrag zur Untersuchung der Fette, Oele und Wach-arten. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, 26–27, mit Tab., 63). [6500 28671

Frankland, Percy Faraday and Done, Edward. The resolution of inactive glyceric acid by fermentation and by brucine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (61-625; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (132); [1310 7000].

and Gebhard, Norman Leslie. The ethereal salts and amide of dimethoxyloropionic acid derived from d-glyceric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (864-878); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189, [1310, 7300]).

Franklin, Edward Curtis. Reaktionen in flüssigem Ammoniak. [Chers. von J. Koppel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (1-35). [0490-7050-7150]. 28674

Franz, A. v. Pinner,  $\Lambda[dolf]$ .

Franzen, Hartwig. Ueber den Ersatz der Hydroxylgruppe durch die Hydrazinogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 266-270. [1630].

Ueber die Reduction von Oximen und Hydrazonen mit Zinkstaub und Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1115-1417). [1630-5500].

Uber die Reduktion von Lydrazonen in saurer Lösung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (211-219. [1630]. 28677

und Deibel, W. Reductionswirkungen der organomagnesiumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. (acs., 38, 1905, 2716-2718). [2000 5500]

Fraps, G. S. Factors of availability of plant food. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1901, [1]-13, [8030]. 28079

Ash ingredients of plants.

In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd I.] Berlin D. Verlag),
1904, (517-518). [6500]. 28680

Frasch, Hans A. A new caustic soda process. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 47-18). [0500]. 28681

Fraschina, C. r. Berstein, J.

Fraser, John. Suggestions towards a theory of electricity based on the bubble atom. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (680-716). [7000]. 28682

Frassetti, P. Zur Kenntniss des Aethylen-xanthogenats und des Aethylen-sulfocarbonats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (488-492). [1310]. 28683

Frazer, J. C. W. r. Morse, H[armon] X[orthrup].

Frébault, A. Sur l'hydrogénation du benzonitrile et du paratolunitrile. Paris. C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1036-1038). [1330].

et Aloy, J. Contribution à l'étude de l'acide pieramique. J. pharm. chim., Paris, (série 6), 20, 1904, (245-247). [1230].

Fredenhagen, C. Entwurf einer allgemeinen Theorie elektrolytischer Lösungskonstanten und Spannungsreihen, sowie der Löslichkeit und Dissoziation von Säuren und Basen. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), 17, 1905, (285-331). [7250].

Ueber eine Theorie des elektrischen und dielektrischen Verhaltens der Leiter zweiter Klasse. Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), **17**, 1905, (332-345. [7250]. 28687

Grundlagen einer allgemeinen Theorie der elektrolytischen Lösungstensionen einzelner Stoffe gegen beliebige Lösungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 196-502). [7150 7250.

Freese, H. Zur Untersuchung von Lithopone. Farbenztg, Dresden, **11**, 1905, (316-317). [6506]. 28690

Frehse. Falsification de l'acide oxalique par le chlorure de sodium; déplacement des acides minéraux par l'acide oxalique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (334-335). [1310]. 28691

Prémont, Ch. De la non-fragilité possible de l'acier après travail au bleu. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1032-1033). [0320]. 28692

l'acier sur les effets du cisaillement, du

poinconnage et du brochage dans la chaudronnerie. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (325–327). [0320]. 28693

Frémont, Ch. v. Osmond, F.

Frenkel, M. Sur les peroxydes médicinaux: hopogan et ektogan. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (82–93). [6500].

Frentzel, L. v. Ullmann, Fritz.

Frerichs, G. Qualitativer Nachweis von Salpetersäure durch die Diphenylaminreaktion. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (80). [6150]. 28695

und Hartwig, L. Untersuchungen über die Einwirkung von Harnstoff auf Verbindungen der Cyanessigsätte. J. prakt. Chem., Leipzig, **72**, 1905, (489–510). [1930]. 28696

und **Hollmann**, M. Beiträge zur Kenntnis der Arylhydantoine. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (601– 710). [1930].

— v. Beckurts, H[einrich].

Frerichs, H[einrich]. Ueber die massanalytische Bestimmung des Jods. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (13-14). [6200].

und Rodenberg, G. Ueber elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (348–353). [6200]. 28699

— Ueber die Zusammensetzung unreifer Erbsen und konservierter Erbsen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (675-683). [6500]. 28700

Fresenius v. Seelhorst, C[onrad] von.

Fresenius, C. Remigius. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfänger und Geübtere bearb. 6. stark verm. und verb. Aufl. 4. Abdruck des 1877–1887 erschienenen Werkes. Bd 2. Brannschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XV1 + 872). 23 cm. 18 M. [6000].

Fresenius, H[einrich]. Analyse des Mineralwassers des Viktoria Melita-Sprudels zu Vilbel. Balneol. Ztg, Berlin, 12, 1901, (100). [6500].

Zur Untersuchung des Schwefels, insbesondere des Weinbergschwefels . . . D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, (570–571, 585). [6500].

28703

Fresenius, II[eimich]. Die Unterschung des Weinbergschwefels. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (256–257). [6500].

der Römer-Quelle in Bad Ems. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., **58**, 1905, (63–85). [6500]. 28705

Chemische und physikalischchemische Untersuchung des Landgrafenbrunnens in Bad Homburg v. d. Höhe. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (101-125). [6500]. 28706

Die physikalisch-chemischen Untersuchungen der Emser Mineralquellen, Vortrag, Zs. KohlensäureInd., Berlin, **9**, 1903, 4657-660). 28707

des Feinheitsgrades des Weinbergschwefels. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (114–125). [6500-0660].

der Römer-Quelle in Bad Ems. Ausgeführt im chemischen Laboratoriuel), Fresenius. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1905, (23). 23 cm. 0,80 M. [6500]. 28710

Fresenius, R. und Beck, P. Zur Untersuchung des Schwefels, insbesondere des Weinbergschwefels. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (39, 60, 69, [6500 0660].

Fresenius, W[ilhelm]. Zur Frage über die Darstellung der Analysenergebnisse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (32–36). [6000]. 28712

Zur Beurteilung des Weinessigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (121–129). [6500].

Die Darstellung der Analysenergebnisse. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (251–258). [6500].

— Ueber den Nachweis fremder Zumischungen im Portlandeement. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (394–406). [6500]. 28715

Fresenius, W[ilhelm] und Grünhut, L[eo]. Zur Handelsanalyse von Formaldehyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (13-24). [6500-1410]. 28716Methoden zur quantitativen Analyse einiger neuerer Verbandstoffe. 1. Vioform und Vioformgaze. 2. Ektogan und Ektogangaze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (25-31). 28717 [6500].Ueber die Titrierung alkalisch gewesener Jodlösungen mit Thiosulfat, eine angebliche Fehlerquelle bei der Bestimmung des Azetons nach der Jodoformmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (197-201). [6000 6300]. 28718 Freudenreich, Ed[ward] v. und Thöni, J. Ueber die Wirkung verschiedener Milchsäurelermente auf die Käsereifung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (34–43, mit 1 Taf.). [8020]. 28719 Freund, Martin. Untersuchungen über das Thebain. (3 Abh.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3234-3256). [1230 1930 1910 3010]. 28720Ueber die Constitution des Morphiums. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903 1904, 1905, (39-40). [3010].

28721 —— Constitution and Synthese des Camphers. Frankfurt a. M., Jahresber, physik. Ver., 1903-1904, 1905, 28722 (10). [1540]. - Ueber die Fabrikation von

künstlichem Indigo nach Sandmeyer's Verfahren. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., **1903 1904**, 1905, (10). 28723 [5020].

Neues in Theorie und Praxis vom Ozon, Frankfurt a. M., Jahresber, physik, Ver., **1903-1904**, 1905, (40-12). [0550]. 28724

Ueber die Beziehungen des Blutfarbstoffs zum Blattfarbstoff. Frankfurt a. M., Jahresber, physik, Ver., **1903-1904**, 1905, (42-13). [5010-8000]. 28725

— Ueber einige neue Anthracenfarbstoffe. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (44). 28726 [5020].

und Lebach, Gustay. Veber Indolfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2610-2652). [5020].28727

Freund, Martin und Mayer, Fritz. Ueber a-Methyltetrahydroberberin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2652-2654). [3010 1940].

Freund, O. Zur Methodik des Albumosennachweises. Arch. Verdauungskrankli., Berlin, 9, 1903, (510-511). 28729 [6150].

Zur Methodik des Peptonnachweises im Harn und in Fäces. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (647-651). [6150]. 28730

Freundler, P. Sur la bromuration de la paraldéhyde. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1693–1694). [1410]. 28731

 et Damond, Ε. quelques dérivés du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (593-594). [1140 1340].

Sur l'acétal — et **Ledru**. bromé. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (794–796). [1410].

Freundlich, Herbert v. Emslander, Fritz.

Freundlich, J. Kontinuierliche Rauchgasanalyse. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, 4, 1901, No. 45, (5-6). [6400]. 28734

Frey, B. v. Ullmann, F.

Frey, Ernst. Die medizinisch wichtigen Wirkungen der Radiumstrahlen und ihre physikalischen Eigenschaften. Balneol, Ztg, Berlin, 15, 1901, Wiss.teclm. Tl, (71-77). [0620]. 28735

Fribourg, Ch. v. Pellet, H.

Frick, Joseph |. Physikalische Technik oder Anleitung zu Experimentalvorträgen sowie zur Selbstherstellung einfacher Demonstrationsapparate. vollkommen umgearb, und stark verm. Aufl. von Otto Lehmann. In 2 Bden. Bd 1. Abt. 2. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XX+631-1631). 26 cm. 28736 21 M. [0910].

Fricke, L. Fluorbestimmung in der Martinschlacke. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (889–890). [6200].

Schwefelbestimmung im Roheisen und Stahl durch Titration mit Jod- und Thiosulfatlösung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (890-891). 28738 [6500].

Fricke, Walter. Ueber Brechungsexponenten absorbierender flüssig-keiten im ultravioletten Spektrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (865-889). [7300]. 28739

Friderich, L., Mallet, Ed. et Guye, Ph. A. Préparation simultanée des chlorates alcalins et du chlorure de zine par le procédé K. J. Bayer. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (879– 883). [0250]. 28740

Fridrich, Walter v. Weinland, R[udolf]

**Friedberger,** E. Die bakterieiden Sera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (491–569). [8050].

**Friedel,** G. Sur la structure du milieu cristallin. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (373–376). [7100].

28742 Sur les macles. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (465–468, 484-485, 618-620). [7100]. 28743

Friedel, Jean. Assimilation chlorophyllienne en l'absence d'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (169-170). [8010].

Friedemann, U. v. Neisser, Max.

Friederichs, Wilhelm. Ueber Absorptionsspektra von Dämpfen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (154-164). [7300].

Friedheim, Carl. Ueber sogenannte feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2352–2359). [7150 0810]. 28740

Kritische Studien über die Anwendung des Wasserstoffsuperoxydes in der quantitativen Analyse, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (388-392). [6000]. 28747

Ueber die Bestimmung von Kieselsäure bei Gegenwart von Wolframsäure. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (407). [6300].

 Friedheim, Carl. Leitfaden für die quantitative ehemische Analyse unter Mitberücksichtigung von Massanalyse, Gasanalyse und Elektrolyse. 6. gänzlich ungearb. Aufl. von C. F. Rammelsbergs Leitfaden für die quantitative Analyse. (Der Umarbeitg 2. Aufl.) Berlin (C. Habel), 1905, (XV1+648, mit 2 Tab.). Geb. 14 M. [6000].

und Allemann, O[tto].
Ueber Permanganmolybdate.
Bern,
Mitt. Natf. Ges., 1904, 1905, (23-54,
mit I Taf.). [0470]. 28751

Decker, O. und Diem, E. Ueber die Trennung des Arsens von Vanadin und Molybdän und die Bestimmung des ersteren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (665-686). [6200].

und Hasenclever, Peter. Ueber die Anwendung des Hydroxylamins in der quantitativen Analyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (593-622). [6000]. 28753

Henderson, W. H. und Pinagel, A[lfred]. Über die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (396-409). [0710 0840 6300]. 28754

und Jacobius, Ludwig. Ueber Metalltrennungen im Salzsäurestrom. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (165–491). [6200]. 28755

und Pinagel, Alfred. Notiz über die angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (410– 411). [0710–6300].

Friedjung, Josef K. und Hecht, Adolf Franz. Ueber Katalyse und Fermentwirkungen der Milch. Arch. Kinderheilk., Stuttgart, **37**, 1903, (177–239, 346–405). [8010].

Friedländer, Conrad. Ueber γ-Stilbazol. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (159–160). [1930l. 28758

— Ueber γ-Stilbazol und m-Nitro γ-Stilbazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2837–2840). [1930]. 28759

Ueber die Einwirkung von ms - Methylacridin auf Benzaldehyd und m- Nitro-benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2840–2842). [1930].

Friedländer, P. Teer- und Farbenchemie I. H. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (449–518). [1000–5020]. 28761

———— Chemische Technologie der Spinufasern. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (519–529°, [1840–5020]. 28762

Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (672–676). [1000—5020].

Friedmann, E[rnst]. Ueber die Konstitution der Merkaptursäuren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1905, (40). 23 cm. [1310].

Beiträge zur Kenntnis der physiologischen Beziehungen der schwefelhaltigen Eiweissabkönnulinge. I. Über die Konstitution des Cystins. II. a-Thiomilehsäure, ein Spaltungsprodukt der Keratiusubstanzen. Diss. Strassburg. Braunschweig (Druck v. F. Vieweg & S.), 1902, (57), 23 cm. [1310].

**Friedmann**, H[ermann] r. Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas].

Friedrich, K. Kupfer and Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (177-195, mit 2 Taf.). [0290-0140-7000-7200]. 28767

Ucber die Bestimmung von Silber im Zink und den Silbergehalt mehrere Zinksorten des Handels. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1636– 1611). [6200].

— und Leroux, A. Blei und Schwefel. Metallurgie, Halle, **2**, 1905, (536-539, nit I TaI.). [0580 7200]. 28769

Friend, John Albert Newton. Estimation of potassium permanganate in the presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (738-

740); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (133). [6300]. 28770

Friend, John Albert Newton. Estimation of hydrogen peroxide in presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1367–1370); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185). [6300]. 28771

**Fries**, J. August v. Armsby, Henry Prentiss.

Frieschmann, A. v. Pfeisser, P[aul].

Frings. Die Modelle 1905 der kombinierten Alkohol- und Säurebestimmungsapparate nach Frings. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (235–236). [6000].

Frisell, Gunnar. Uber den Cinnamalcampher und seine Reduktionsprodukte. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Basel, 1904, (84). 8vo. [1540]. 28773

r. Rupe, Hans.

Fritsch, Carl. Das Bogenspektrum des Mangans. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **16**, 1905, (793–837). [7300–0170]. 28774

Fritsch, Rodolfo v. Lippmann, Ed[uard].

Fritzsche, M. Ueber den Nachweis der Borsäure durch Dr. G. Fendler. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (856). [6150]. 28775

Zum G. Fendler'schen
Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten.
Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905,
(266). [6500]. 28776

Fritzsche, Wilhelm. Studien in der Thujoureihe. Diss. Göttingen. Leipzig (Druck v. F. Grundmann), 1903, (68). 21 cm. [1510]. 28777

Fröhlich, E. r. Wedekind, E[dgar]

Fröhlich, O. Ueber einen neuen elektrischen Widerstandsofen. Vortrag. Zs. Calciumearbidfabr., Berlin, **7**, 1903, (167–168); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (137–139). [7200–0910]. 28778

Froehner, A. Zur Analyse des Weinessigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (361-363). [6500]. 28779

und Lührig, H. Die Kakaobohnenasche und ihre natürliche Alkalität. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (257-263). [6500].

28780

Froidevaux, J. Recherches des fluorures alcalins dans les viandes et les produits de la charcuterie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (11-12); Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (383). [6500].

Fromme, G. Ueber Alkaloidbestimmungen für die neue österreichische Pharmakopöe. Pharm. Zentralhalle, Dresden, 46, 1905, (367). [6300].

Frommel, Wilhelm v. Steinkopf, Wilhelm.

Frommer, Viktor. Neue Reaktion zum Nachweis von Aceton, samt Bemerkungen über Acetonurie. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (1008-1010). [6150]. 28784

Frossard, Jos. v. Baumann, Luc.

Frühling, [R.] Messpipette mit selbsttätiger Einstellung und einem Zweiwegehahn für Zu- und Ablauf. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1545– 1546). [6000]. 28785

Fuchs, C. v. Müller, P. Th.

Fuchs, G. Ueber eine Gruppe therapentisch wirksamer Säureamide. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1505-1509). [1300]. 28786

Fuchs, Paul. Beiträge zur Untersuchung des Wärmeverlustes und der Wärmeverteilung bei unvollkommener Verbrennung. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1515–1519). [7200]. 28787

Generator - Kraftgas - und Dampfkesselbetrieb in Bezug auf Wärmerzeugung und Wärmerverwendung. Eine Darstellung der Vorgänge der Untersuchungs- und Kontrollmethoden bei der Umformung von Breunstoffen . . . 2. Aufl. von "Die Kontrolle des Dampfkesselbetriebes". Berlin (J. Springer), 1905, (VIII + 188). 21 cm. Geb. 5 M. [7200].

Fueg, Gustav. I. Ueber 1-Phenyl-3-methyl-5-pyrazolidon-3-carbonsäure.II. Ueber α-Methyl-γβ-Pentensäure. Basel, Phil. Diss. 1904, 1905. Basel, 1904, (59). Svo. [1930 1320]. 28789

Fühner, H. Zur Thalleiochimreaction des Chinins und der Kynurensäurereaction von Jaffé. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2713– 2715). [1930 3010 6150]. 28790

Fürnrohr. Lycealprofessor Dr. Singer†. Nekrolog. Regensburg, Denk-

schr. Bot. Ges., **8**, 1903, (XXXVI–XXXIX). [0010]. 28791

Fuhrmann, Franz. Morphologischebiologische Untersuchungen über ein neues Essigsäure bildendes Bakterium. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, (1-33, mit 1 Taf.). [8020]. 28792

Fukushima, Shimpei. Sekitan Gas chū no Cyan ni tsuite. [On cyanogen compounds in coal-gas.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (433-473, 552-588, 759-798); Tokyo, Kog. Kwag. Z., **8**, 1905, (113-165, 245-277). [0210].

Fuld, Ernst. Einige neue Arbeiten über Fibrinferment. Biochem. Centralbl., Leipzig, 1, 1903, (129-132). [8010]. 28794

Fulda, Wilhelm. Zur Kenntnis von Merkurikomplexen die verschiedene Anionen besitzen. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (42). 21 cm. [0380 7000 1310]. 28795

 Funk,
 Casimir.
 Zur
 Keuntuis
 des

 Brasilius
 und
 Hämatoxylins.
 Bern,

 Phil.
 Diss.
 1904-1905.
 Bern,
 1904,

 (36).
 8vo
 [5020].
 28796

und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber das 2-Methoxystilben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (939-940). [1230 1910 1330].

28797

Funk, W. Die Trennung des Eisens von Zink durch Ammoniak. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1687–1690). [6200]. 28798

Funke, Paul. Der Paul Wolffsche Bodenprüfer auf kohlensauren Kalk für selbstauszuführende Bodenuntersuchungen. D. landw. Presse, Berlin, 31, 1901, (347). [6500 6000]. 28799

Furrer, Friedrich. Beitrag zur Kenntnis von Umwandlungsprodukten amidierter Cumarine. Diss. Tübingen (F. Pietzeker), 1902, (42). 23 cm. [1910-1330]. 28800

Fuss, Konrad. Lehrbuch der Physik und Chemie. Eine methodische Anleitung des ersten Unterrichts in d. Naturlehre. 3. verb. u. verm. Aufl. Nürnberg (Buchlidig. F. Korn), 1905, (XV+323). 24 cm. 3 M. [0030].

Gaar, Hans. Über die Einwirkung von Cyankalium auf Phtalid bei liöherer Temperatur. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V+36). 22 cm. [1330 1910 1930]. 28802 Gabriel, S[iegmund]. Zur Geschichte Berlin, Ber. D. der Amino pyridine. chem. Ges., 38, 1905, (149). [1930]. 28803 L'eber Isocysteïn und Isocystin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646). [1310 1660 1930]. 28804 Zur Geschichte des Aminoacetons. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (752–753). [1610 1510]. 28805

Notizen über Brom-dihydrouracil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1689-1691). [1930]. 28806

7-Nitropropyl-phtalimid-Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1692–1693). [1660—1330]. 28807

Ueber einige Abkönmlinge des β-Aminoäthyl- und  $\gamma$ -Aminopropyl-Alkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (2389–2404). [1610–1660–1930–1940–1330]. 28808

Ueber Nitrosoderivate einiger sauerstoffhaltiger Imidokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2105-2113). [1330-1910]. 28809

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3411–3114). [1610]. 28810

——— und **Colman**, J. Zur Kenntniss des Chinazolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3559-3562). [1530]. 28811

Gabutti, Emilio. Su alcune reazioni colorate della morfina e della codeina. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (481-182). [3000]. 28812

Su una reazione differenziale fra il crotoneloralio ed il butilcloralio. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (777-778). [1110]. 28813

Gadais, J. v. Gadais, L.

Gadais, L. et Gadais, J. Recherche qualitative et quantitative du plomb dans la crème de tartre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (98-101). [6100-6200]. 28814

Gadamer, J[ohannes]. Ueber den Nachweis von halbdenaturiertem Spiritus in pharmazentischen Präparaten. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (807–810). [6150]. Gadamer, J[ohannes]. Ueber die Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksiehtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (12-29). [1600–1930– 3010]. 28816

— Ueber die Einwirkung von Amylalkohol auf Chloraläthylalkoholat. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (30). [1210]. 28817

Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (31-43). [3010]. 28818

Ueber die Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin und p-Dimethylamidoanilin. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (13–49). [1600—1930—5020]. 28819

Ueber Corydalisalkaloide.

3. Mitt. A. Die Alkaloide der oberirdischen Teile von Corydalis cara und Corydalis solida. Von Otto Haars. B. Untersuchungen über die Konstitution des Corydalius. Von Otto Haars. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (147–197). [3010].

Die Alkaloide der oberirdischen Teile der blübenden Corydalis cara. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (825–826); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (761–705). [3010].

Ueber inaktive Corydaline. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (826); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (765–766). [3010]. 28822

Die Konstitution des Corydalins. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (826–827); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (765). [3010].

Fortschritte der Toxikologie in den Jahren 1903 und 1901. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (545-550). [6500]. 28824

Gaebel, G. O[tto] v. Gadamer, J[o-hannes].

Gaebel, Walter. Ueber Kondensationsprodukte aus m-Kresol und p-Kresol mit Aceton. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (40). 21 cm. [1230-1910]. 28825

Gaede, W[olfgang]. Demonstration einer rotierenden Quecksilberluftpumpe. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (758-760). [0910]. 28826

Gaedicke, Joh[annes]. Ueber Doppelsalze von Silber- und Natriumthiosulfat. Phot. Wochenbl., Berlin, **29**, 1903, (226–230); [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (416–421). [0110–0500–7350].

Gaehtgens, Walter. Der Einfluss hoher Temperaturen auf den Schmelzpunkt der Nährgelatine. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, (44). 22 cm. [4010 7200].

28828

Gageur, Rudolf. Beiträge zur Kenntnis des Periamidonaphtols. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Basel, 1904. (50). 8vo. [1230]. 28829

Gaglio, G. Sulle combinazioni del monocloridrato di chinina con il metiluretano e l'etiluretano e loro uso in terapia. Messina, Atti Acc. Peloritana, anno 17, (1902–03), 1903, (332). [3010]. 28830

Gahl, Willy v. Biltz, Wilhelm.

Gahrtz, G. v. Borsche, W[alther].

Gaidukov, N. Ueber die Eisenalge Conferra und die Eisenorganismen des Süsswassers im allgemeinen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (250–253). [8030].

Gaillard, Gaston. Sur le temps que la précipitation met à apparaître dans les solutions d'hyposulfite. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (652-655). [7050].

**Gair**, C. J. Dickenson. The estimation of naphthalene in coal gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1279–1281). [6500]. 28833

Galeotti, Gino. Sulla diffusione degli elettroliti nei colloidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2° semestre, 1903, (112-119). [7150]. 28834

Ueber die Konzentration der Metallionen in eiweisshaltigen Silbernitratlösungen. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (330–342, mit 1 Taf.). [7150 7050].

Ther die Gleichgewichte zwischen Eiweisskörper und Elektrolyten. 1. Mitteilung. Gleichgewicht im System: Eieralbumin, Ammoniumsulfat, Wasser. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (461–471, mit 2 Taf.). [4000-7050].

28836

Galeotti, Gino. Ueber die elektromotorischen Kräfte, welche an der Oberfläche tierischer Membranen bei der Berührung mit verschiedenen Elektrolyten zustande kommen. Zs. physik. Ühem., Leipzig, 49, 1904, (542–562). [7250].

Galin, A. v. Kablukov, I.

**Gall**, Henry. Echantillon et analyse de carbid et d'acétylène. [In: 5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (544-545). [6500].

Galler, Hermann. Beiträge zur Kenntniss des Hämatins und seiner Spaltungs-Produkte. Diss. Tübingen. Stuttgart (Südd. Verlags-Institut), 1902, (47). 24 cm. [1010]. 28839

Ganassini, Domenico. Dell'acido cacodilico e della sua ricerca tossicologica. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (5–10). [6100]. 28840

Complemento al metodo Solera e nuovi metodi per la ricerca dell'acido solfocianico. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (417–423). [6150].

Una reazione caratteristica dell'acido tartarico libero. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (513-516). [1310].

Ganghofer, August. Über Mesoxalsäurephenylhydrazon und Derivate desselben hergestellt aus Diazobenzolchlorid und Malonsäureester. Diss. Tübingen. Augsburg (Druck v. F. C. Kremer), 1903, (62). 22 cm. [1310].

Gañguli, Atul Chandra v. Rây, Prafulla Chandra.

Gans, J. v. Vanino, L[udwig].

[Gardner, D. D. et Gerasimov, D. G.] Гарднеръ, Д. Д. и Герасимовъ, Д. Г. Объ опредълении растворимости солей слабыхъ кислотъ при помощи измъренія электропроводности. [Détermination de la solubilité des sels des acides faibles en mesurant l'électro-conductivité.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšé., 36, 1904, (746-753). [7150-7250].

Gardner, John Addyman. The bromo-derivatives of camphopyric acid. [With appendix by R. P. D. Graham]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (15161530 ; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (230). [1340 7100].

28845 Gardner, Walter M. and Lloyd, L. L. Notes on water softening. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (392-395), [0360].

Garrett, F. C. and Lomax, E. L. Determination of sulphur in petroleum and bituminous minerals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 1212-1213. 6200 6500. 28847

Garrod, Archibald E. and Hurtley, W. H. On the estimation of homogentisic acid in urine by the method of Wolkow and Baumann. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, 1206-210. [6500].

Garros. F. Sur de nouveaux résultats obtenus en porcelaines céramiques diverses. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, [68-70]. [0460]. 28849

Garuti, V[incenzo]. Sur le dosage volumétrique des matières colorantes. Lausanne, Thèse sc. 1904, 1905, Modena, 1904, 55, 8vo. [6300-6500].

28850 combustions on vases clos. Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, 197-204). [7200].

---- v. Pelet, L.

Gary, M[ax]. Hochofenschlacke und Portland-Zement. Erwiderung auf den offenen Brief des Herrn Hermann Passow. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (123-137). [0220]. 28852

Veränderungen an Beton im Seewasser. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, 66-74, mit 2 Taf. 1, 0220]. 28853

Spezifisches Gewicht und Glühverlust der Zemente. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (276–278). [0220-7100]. 28851

Dericht des Ausschusses Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, Sektion Kalk, 11-31, mit 1 Taf., [6500].

Versuche mit Gipsmorteln. Stein n. Mortel, Berlin, **6**, 1902, (225-226, 243-244, 259-264, 276-278, 291-292, 307, 324 [0220] 28856 **Gary,** M[ax]. Vorbericht über Versuche mit Gipsmörteln. ThonindZtg, Berlin, **26,** 1902, (984-989, 1120-1123, 1218-1223). [0220-6500]. 28857

Mitteilungen über den Einfluss der Kohlensäure und einiger Salzlösungen auf Portland-Cement und Trassmörtel. ThomindZtg, Berlin, **26**, 1902. (1037–1038). [0220]. 28858

Frostwirkung auf Kalksandsteine. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (2231). [0220]. 28859

und Wrochem, J. von. Über den Nachweis freier Hochofenschlacke im Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (1-21). [6500]. 28860

Gasda, Georg. Ueber Condensationen von p- Methylchinaldin mit aromatischen Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3699-3704). [1930]. 28861

Gáspár, Johann v. Hanko, Wilhelm.

Gastpar r. Schury.

Gates, Fanny Cook. On the nature of certain radiations from the sulphate of quinine. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (135-145, with text fig.), [7300].

Gatin-Gružewska, Z. Das Molekulargewicht des Glykogenes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (282–286). [1810-7100]. 28863

Die Wanderung des Glykogenes unter dem Einflusse des elektrischen Stromes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1901, 287-288). [7150].

Gattermann, Jakob. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (31). 21 cm. [1600 5500].

28865
Gattermann, Ludwig. Die Praxis des organischen Chemikers. 7., verb. n. verm. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (XII - 352, mit I Tab.: 22 cm. Geb. 7,50 M. 5500 6000 1000 28866

Gaubert, P[aul]. Cristaux liquides et liquides cristallins. Rev. gen. sci., Paris, 16, 1905, (983-993). [7130].

28867

Les minéraux uranifères et leurs gisements. Le Radium, Paris, **2**, 1905, [89-91). [0810]. 28868

Gaudechon v. Berthelot.

Gault, H. c. Blaise, E. E.

Gaunt, Rufus. Zur Bestimmung des Alkoholgehaltes wässriger Lösungen durch den Gefrierpunkt. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (106-108). [6500-7200]. 28869

--- r. Buchner, Eduard.

Gaunt, Thomas. Corn oil. Its manufacture and chemical properties. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (711–713). [6500—1300]. 28870

**Gauss**, C. Flach-oder Rund-Butyrometer? [Fettbestimmung.] Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (792–793). [6300 6000].

Gautier, Armand. Ricerca delle minime quantità di arsenico nelle sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, (447-450). [6100].

Gawalowski, A. Schlämmkolben für die mechanische Thonanalyse. Stein u. Mörtel, Berlin, 6, 1902, (61). [6000].

Unzulässigkeit der Seifentitration stark eisenhaltiger Brunnenwasser. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (533-536). [6500]. 28874

Verhalten der Kieselfluorwasserstoffsäure zu einigen Reagenzien. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (191–194). [6150-0710]. 28875

Gay, Frederick P. The fixation of alexines by specific serum precipitates. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (603-610). [8050].

28876 **Gaze,** H. Notiz über den Harnstoff. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (78-79). [1310]. 28877

**Gebhard,** Norman Leslie v. Frankland, Percy Faradav.

Gedel, Louis. Studien über Schwefeleisen mit besonderer Berücksichtigung der Schwefelwasserstoff-Reinigung des Leuchtgases. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1905, (51). 24 cm.; Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (400–407, 428–432). [0320–6500]. 28878

Geer, William C. Crystallization in three-component systems. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (257-287, with text fig./. [7050].

(D-7195)

**Geer,** William C. Gas analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (469-471). [6400]. 28880

Geese, W. Ueber die Löslichkeit des schwefligsauren Calciums in alkalischen Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (1057-1059). [1820-0220]. 28881

Schnelle Wasserbestinmungsmethoden. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (778-780). [6300]. 28882

- v. Schnell, J.

**Geffcken**, Gustav, Ueber die Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalisalzlösungen, Zs. anorg, Chem., Ilamburg, **43**, 1905, (197–201). [0450 7150]. 28883

Gehrcke, E[rnst] und Baeyer, O. von. Ueber die Trabanten der Quecksilberlinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1037-1042). [0380 7300]. 28884

Geibel, Wilhelm. Ueber Bronderivate des p-Oxystilbens. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (50). 21 cm. [1230].

v. Küster, F[r.] W.

Geiger, C. v. Wüst, Ffriedr.].

**Geilenkirchen.** Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zur Flusseisendarstellung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (328–334, 407–410, 463–469, 886, [0320].

 Geisel,
 Emil.
 Ein neder Gasentwickelungsapparat.
 ChemZtg,
 Cöthen,

 29, 1905, (726-727).
 [0910].
 28887

- v. Ruff, Otto.

**Geisel,** Oscar. Die Fettsäurebestimmung in Seifen. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (592–593). [6300]. 28888

Geisendörfer, Georg. Ueber die Säurebildung in Mischungen von Mehl und Wasser und über den Einfluss der Kleie auf diesen Vorgang. Diss. Würzburg (Prack v. H. Stürtz), 1904, (19), 22 cm. [8020].

Geist, H. v. Hansen, Johannes.

Geitel, H[ans]. Elektrizitätszerstreung und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (146–161). [7300]. 28890

--- τ. Elster, Julius.

Géléznoff, Antonine. L'anhydride acétoborique. Gèneve, Thèse sc. 1903-1904. Gèneve, 1904, (47). Svo. [2000].

Gelstharp, F. Note on the electrolytic recovery of tin. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (111-112); Chem. News, London, 91, 1905, (1). [0720-7250].

Electrolytic preparation of tin paste. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (112–117, with discussion). [0720-7250]. 28893

Generaich, Wilhelm von r. Liebermann, Leo.

Genzmer, R. Mitteilungen über die Flusseisendarstellung im Siemens-Martinofen, unter Berücksichtigung der Fortschritte in den letzten Jahren. Vortrag). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (1418–1429). [0320]. 28894

Georgiadès, N. r. Fourtau, R.

Georgievics, G. von. Zur Kemtniss der Ketonspaltung bei den Carbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 884-886. [1230 1530 5020 1630]. 28895

Jahresbericht über die Fortschritte der Teerfarbenfabrikation. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (902–905). 50201.

- Ceber die Abhängigkeit der Farbe und des Beizfarbevermögens der Oxyanthrachinone und ihrer Sulfosäuren von ihrer Konstitution. 2 Abh. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (185– 192). [1330—1530—5020]. 28897

- Ucber die Theorie des Farbeprozesses. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag , 1904, (854-862), [5000 7150].

und Müller, A. Ueber eine Fleckenbildung in Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, 667–68, 75). [5020].

Gérard, E. et Doman, C. Sur le dosage de l'ammoniaque dans les urines. Echo méd., Lille, 1903, (581-582). [6500].

28900 Gerard, T. A. The composition of scouring soaps. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1995, (188-489). [6500]. 28901 [Gerasimov, D. G.] Герасимовъ Д. Г. О сродствъ окисей щелочныхъ металловъ къ различнымъ ангидръдамъ. [Sur l'affinité des oxydes alcalins avec les anhydrides.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1288-1303). [7000]. 28902

r. Gardner, D. D.

v. Pavlov, V. E.

Gerber. Revue des travaux récents sur les huiles essentielles et la chimie des terpènes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **17**, 1903, (865-881); **19**, 1905, (5-109, 183-194). [0040-1140]. 28903

Gerber, Emil. Veber die Bestandteile von Spilantlies oleracea. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (40). 23 cm. [6500]. 28904

Gerber, N. und Hugershoff, Franz. Kritik einer "Beurteilung von Flach- und Konvex-Butyrometern". Autwort an Herrn Dr. Roerdansz. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (691-692). [6300-6000]. 28905

Gerbers neue Original-Butyrometer "Plan" und "Convex". Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (403). [6000]. 28906

Butyrometer mit breiter Skala und rundem Lumen kontra Flachbutyrometer. Eine Richtigstellung. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (481-483). [6000]. 28907

Nochmals ,Plan und Konvex" [-Butyrometer]. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (566-567). [6000]. 28908

Allerlei praktische Erfahrungen mit der Azidbuty-rometrie. l. II. III. MolkZtg, IIIldesheim, 18, 1904, (189–190, 458 459, 605–607). [6300].

Gerhardt. Eine technische Methode zur Bestimmung der freien säure in Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (178-179); Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (54-55). [6300-6500]. 28910

— Tabellen zur Berechnung von Ammoniaksuperphosphaten. Chem-Zig, Cöthen, **29**, 1905, (194). [6000-6500].

28911
Bestimming der freien
GlenvZtr. Götten 29

Phosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (378). [6300]. 28912

Gerlach, Oscar r. Lossen, W.

Gerlinger, Paul. Bestimmung des freien Phosphors in Phosphorol. [Nebst Bemerkungen von C[arl] Binz.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, 23, 1902, (337–347, 347–348). [6200]. 28913

Cber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Nüance des Malachitgrüns. Nebst einem Anhange: Zur Umlagerung echter Farbbasen in Carbinole und echter Farbstoffeyanide in Leukocyanide. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904-1905. Basel, 1904, (80), 8vo. [5020].

Gerloff, E. Die Silbergewinnung aus Bleiglanz. Natur u. Kultur, München, 2, 1904, (144–146). [0110]. 28915

[German, P.] Германъ, П. Анилиды арабинозы и рамнозы. [Anilides de l'arabinose et de la rhamnose.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1564). [1630 1810]. 28916

Gernez, D. Sur la forme que prend l'iodure thalleux en sortant de dissolution. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (278-281). [0790]. 28917

Sur la lumière émise par les cristaux d'anhydride ar-énieux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1134-1136). [7300]. 28918

Sur la triboluminescence du sulfate de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1234-1236). [7300].

Triboluminescence des composés métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1337-1339). [7200].

**Gerngross**, Otto. Ueber 5- Methylpyrimidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3394-3408). [1930]. 28921

Thymins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3408-3411). [1930]. 28922

Das 5-Methyl-pyrimidin und eine neue Synthese des Thymins. Diss. Berlin Druck v. E. Ebering, 1905, (64, mit 1 Tab.). 22 cm. [1930]. 28923

Gerő, Vilmos. Az ivóvizről hygieniai szempontból. [Über das Trinkwasser vom hygienischen Gesichtspunkte.] Délmagy. Ternt. Füz., Temesvár, 29, 1905, (40–54). [6500]. 28924

Gervais, Franciszek. O działaniu ciepła na celuloid. [L'action de la (p-7195) chaleur sur le celluloide. Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, 477–483). [1840]. 28925

**Geschwind,** L. Détermination de la valeur des graines de betteraves. In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, 1987–1014). [6500]. 28926

 Gesing, G.
 Das Härten von Stahlteilen ohne Oxydbildung.
 Jahrb. Jahrb. Urania, Bautzen, 1, 1904, (81–84).

 [0320].
 28927

**Gessard**, C. Sur la tyrosinase de la mouche dorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 644-645). [8010]. 28928

**Getman**, Frederick H. v. Jones, Harry Clary].

**Gianoli**, Giuseppe. Über die rötlichen Flecken auf mit Zinn beschwerten Seidenstoffen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1083-1084). [5020]. 28929

**Gibson**, James A. v. Pringsheim, Hans II.

Giemsa, G. Ueber den Schmelzpunkt des Glukuronsäuresemikarbazons. (Erwiderung an E. Fromm.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (548). [1310]. 28930

Giese, G. Praktische Erkäuterungen zur Prüfung des Lebertrans. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (542-543). [65091]

Die Diazoreaktion [zur Diagnose von Typhus und Lungentuberkulose]. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (598). [6500]. 28932

Giese, Oskar. Ueber Condensationsproducte des Δ I, 4 Dihydroterephtalsäuredimethylesters. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller, 1903, (51). 22 cm. [1340]. 28933

Giesel, F[ritz]. Ueber das Vorkommen von Radium und radioactiven Edelerden in Fango-Schlamm und in Ackererde von Capri. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (132–133); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (205–206). [7300–28934]

Phosphorescenzspectrum. 2. Anreicherung des Emaniums. 3. Emanium X. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (775-778). [0100-7300]. 28035

Veber einen einfachen Nachweis von Helium aus Radium

N 2

bromid, Berlin, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, 2299–2300). [0370 6100 0620]. 28936

Giesel, F[ritz]. Ueber die "Thor-Activität" des Monazits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2334-2336). [7300 0770]. 28937

— Untersuchungen über das Emanium (Aktinium), Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1904), 1905, (345–358), [0100-7300]. 28938

Giesenhagen, K[arl], Bemerkungen zur Ueberwachung des Verkehres mit Speisepilzen, Vortrag, Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (942-952), [6500]. 28939

**Gigli**, T. Ueber einen Hydrochinon enthaltenden Harn. ChemZtg, Cöthen. **29**, 1905, (1084–1085). [6500]. 28940

Gilchrist, Lachlan. The electrolysis of acid solutions of aniline. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (539]–547, with text fig. [1630 7250].

28941
Gildemeister, E. Aetherische Oele.
In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lauge. Bd. 3.] Berlin J. Springer, 1905, 4368-386. [6500]. 28942

Giles, W. B. Thoria, the estimation and separation of, from the yttrium-cerium group of oxides. Chem. News, London. 92, 1905, (1-3, 30-31). 70770 28943

**Gilg**, Ernst. Lehrbuch der Pharmakognosie. Berlin (J. Springer), 1905, XXVIII (= 368). 24 cm. Geb. 7 M. [6500]. 28944

**Gill,** Augustus H. Oils (except those used for paints), fats, soaps. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1. Berlin (D. Verlag), 1904, (509–511), (500–1300). 28945

and Foster, Stanley A. Contribution to our knowledge of white lead and of its protecting properties. Tech. Q. and Proc. Sec. Arts. Boston, Mass., 17, 1901, 4115-447. [0580].

Giltay, J. W. Scienzellen im Inftlecren Raum. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, 313-314. [0700]. 28947

Gin Gustave. Note sur la fabricaion du sulfate de cuivre. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (597–602). [0290]. 28948

Gin, Gustave. Traitement des minerais par l'acide sulfureux. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (116-118). [0030].

Note sur l'électrométallurgie de l'aluminium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.]
Berlin (D. Verlag), 1904, (500-503);
Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (164-166). [0120-7200-6500]. 28950

Procédé de fabrication électrolytique du vanadium et de ses alliages. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag). 1904, (744–745); Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (147–148). [0820-7250].

Gintl, Franz und Gintl, Wilhelm. Die chemische und physikalisch-chemische Untersuchung der Sprudelquelle zu Karlsbad. Balneol. Ztg., Berlin, 1902, 188–190, 196–198). [6500]. 28952

Gintl, Wilhelm v. Gintl, Franz.

Giran, H. Sur la combustion du soufre dans la bombe calorimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1219-1221; **140**, 1905, (1704-1707). [0660-7200].

Girard, A. Ch. et Rousseaux, E. Les exigences du tabac en principes fertilisants, Paris, C.-R. Aead, sci., **140**, 1905. (733-735). [8030]. 28954

Girardet. Action du bromure d'éthylène sur la benzine en présence de chlorure d'aluminium. Nancy, Bul. soc. sci., (sér 3), 5, 1904, (147-153). [1130]. 28955

Girardi, Giovanni Battista. Studi ed esperienze intorno a una pila a protosolfato di mercurio: riassunto di una Memoria inedita. Firenze, 1903, (9), 25 cm. [7250]. 28956

Gittel, W. Ueber die Einwirkung von Hydroxylamin auf Dimethylhydroresorein. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (115-171. [1540 1640]. 28957

Giustiniani, E. v. Bréal, E.

Glaessner, A. r. Baur, Emil.

Glässner, Karl. Ueber eine neue Methode der quantitativen Pepsinbestimmung nebst Bemerkungen über die Tryptophanreaktion und das Plastein bildende Ferment. Erwiderung auf die Bemerkungen zu dem Anfsatze von F. Volhard (Münch. med. Wochenschr. No. 49, 1903). Münchener med. Wochenschr., **50**, 1903, (2298). [8910]. 28958

Glage, Gerhard. F. E. Neumanns Methode zur Bestimmung der Wärmeleitfähigkeit gut leitender Körper in Stabund Ringform und ihre Durchführung an Eisen, Stahl, Kupfer, Silber, Blei, Zinn, Zink, Messing, Neusilber. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folger, 18, 1905, (904-940). [7200].

Glasenapp, M. Weitere Untersuchungen über Kalksandsteine. Thonind-Ztg, Berlin, 28, 1904, (383-385, 406-408, 447-449). [0220]. 28960

Glaser, Ferd. Schmelzwärmen und spezifische Wärmebestimmungen von Metallen bei höheren Temperaturen. Metallurgie, Halle, 1, 1994, (103-108, 121-128). [7200]. 28961

**Glaser**, Öscar, Verbesserter Kippscher Apparat, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (365–366). [0910]. 28962

Glasmann, B. J. r. Glazman, B. J.

Glatzel, Emanuel. Über das kristallwasserhaltige normale Natriumsulfophosphat (Na<sub>3</sub>PS<sub>4</sub>+8H<sub>2</sub>O . Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 65-78). [0500].

[Glazman, Boris Ja.] Глазманъ. В. Объ объемномъ способъ опредъленія паранитротолуола въ сыромъ интротолуолъ. [Sur un procedé volumétrique pour déterminer le paranitrotoluol dans le nitrotoluol brut.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (312–314). [1130 6300]. 28961

Объ отдъленін ванадія отъ алюминія и желтаза. [Sur la séparation du vanadium de l'aluminium et du fer.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 4314-317). [0820 6200]. 28965

O іодометрическомъ методъ опредъленія урана въ соляхъ окиси его. [Sur la détermination iodométrique de l'uranium.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (317–320). [6200].

— Объ оксидиметрическомъ методъ опредъленія хрома и желъза при совиветномъ присутствій ихъ. [Détermination oxydimétrique du

chrome et du fer.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 621-623). [6200]. 28967

Glazman, Boris Ja. Ueber eine neue jodometrische Bestimmungsmethode der Alkaliheptamolybdate. Berlin, Ber. D. hem. Ges., 38, 1905, 193-194. [6300] 28968

Ueber eine neue combinirte oxydimetrische Methode zur Bestimmung des Molybdäntrioxyds und Vanadinpentoxyds neben einander. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 669-603/. [6300].

Ueber die Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Bern, Phil. Diss. 1904, 1905. Riga, 1904, 61). Svo. [0270 0820-6200]. 28972

**Glenn,** M. R. r. Wheeler, Alvin S[awyer].

Glimm, E. Stickstoffbestimmung in der Gerste. (Vorl. Mitt.) Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, 723-724). [6200].

Gmelin-Kraut. Handbuch der anorganischen Chemie. 7. ganzlich umgearb. Aufl. Unter Mitwirkung hervorragender Fachgenossen hrsg. von A. Hilger und C. Friedheim. Lfg. 1-5. Heidelberg (C. Winter, 1905, (Bd 1: 64; Bd 2: 192; Bd 1: 64, 24 cm. Die Lfg, 1.80 M. [0030 0100]. 28975

Gmo-Salazar v. Bierry, H.

Gnehm, R. Zur Kenntnis des Aethylbenzylanilins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, (150-151). [1630].

28976

Anorganische Farbstoffe.
In: Chemisch-technische Untersachungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, 797-842. 6500 0100].

Gnehm, R. Organische Farbstoffe.  [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer, 1905, (878-1214). [6500-5020]. 28978  ——————————————————————————————————	radioactive properties of uranium.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (289-304); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (15-60). [0810-7300].  Godlewski, T[adeusz]. O budowie i rozpadaniu się atomów. [Sur la structure et la désintégration des atomes.] Kosmos, Lwów, 30, 1905, (421-443). [0000-0620]. 28990  ——————————————————————————————————
Kenntnis der Oxazene. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), <b>72</b> , 1905, (249–277. [1720-1910-5020]. 28980———————————————————————————————————	β and γ rays of actinium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), <b>10</b> , 1905, (375–379°, [0100–7300]. 28991 <b>Goebel</b> , J. B. Ueber einige Sätze der physikalischen Chemie und ihre Anwendung auf die Physiologie. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., <b>49</b> , 1905, +724–733°, [7150]. 28992
Gnesotto, Tullio e Zanetti, Gino. Ricerche sperimentali sul calore specifico dell'iposoffito di sorlio seprafuso. Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2º, 1903, (1377-1387, con figure). [7200]. 28982  Gockel, A[bert.] Radioaktive Emanation im Quellgas von Tarasp (Engadin). ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (308. [0620].  Weiteres über die Radioaktive Financiali (1988).	teber die genauere Zustandsgleichung der Gase. HI. Zs. plysik. Chem., Leipzig, 50, 1904, 1238–240). [7200]. 28993  ——————————————————————————————————
aktivität einiger schweizerischer Mineralquellen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1201). [0620]. 28984  Godchot, Marcel. Tétrahydrure et octohydrure d'anthracène. Paris, CR. Acad. sci., 139, 1904, (604–606). [1130–1110]. 28985  ——————————————————————————————————	Leipzig (Druck v. E. Glausch), 1903, (43). 22 cm. [7150]. 28995  Goecke, E. Zur Metallographie der Eisen-Kohlenstofflegierungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (431–438). [0320-7000]. 28906  Göckel, Heinrich. Antomatische Pipette und Bürette. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (63). [0910-6000]. 28997  — Ueber genaue Bezeichnung und Prüfung chemischer Messgeräte. Vortrag. Berlin, Ber. 1, pharm. Ges., 14, 1901, (45–19). [6000]. 28998
Godefroy, L. c. Varenne, E.  Godlewski, T[adeusz] Aktyn i jego produkty. Sur Factinium et sur ses dérivés. Kraków, Rozpr. Akad., 45 A, 1905, (119-132). [0100 28987  Aktyn i jego produkty. [Actinium and its successive products.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 265-276; Phil. Mag., London, (Ser. 6, 10, 1905, (35-15). [0100-7300].  28988  O niektórych własnościach promienio twórczych uranu. [Some	Bürette für fehlerfreie Titration in der Warme und bei Siedetemperatur, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1208); Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (99-100). [6000].  —————————————————————————————————

Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (333–344). [6000-6400]. 29001

Göhl, Friedrich. Uber eine neue Synthese des Hydrocumarons und einiger seiner Homologen sowie des a-Methylpyrrolidins. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (54). 22 cm. [1910 1930]. 29002

Göhring, C. F. Die Fortschritte in der Färberei von Fäden und Geweben. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (SitzBer. 211–233). [5020]. 29003

Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig. 1, 1903, (68–69, 76–77, 86–87). [5020]. 29004

Goerens. Neuere Ansichten über den Aufbau von Eisen und Stahl. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (1871–1872). [0320]. 29005

Goerlich, R. Ueber das I- Phenetyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazol und einige Derivate desselben. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1903, (95). 22 cm. [1930-1940]. 29006

Gössling, W. Ueber den gegenwärtigen Stand der Adrenalinforschung. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (508– 510). [8000-1650]. 29007

Die Aufspaltung stickstoffhaltiger Ringe. (Sammelbericht). Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (808–810). [1930–5500]. 29010

Die Alkaloide der Chinolingruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (701-702, 714-716). [6500 3010].

29011

Die Alkaloide der Pyrrolidingruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (821–822, 830-832). [1930-3010]. 29012

Die Alkaloide der Phenanthrengruppe. Die Alkaloide der Puringruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (969–971, 983–981, 1017–1018, 1029–1031). [3010–6500]. 29013

**Gössling**, W. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (628). [7000 1000 0210]. 29014

Goetzl, Alberto. Schwefelbestimmung in flüssigem Brennstoff und in Petroleum. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1528–1531). [6200]. 29015

Goffin, Oskar, Reduktion von o-Nitrozimmtsäuremethylketon zu Propylenanthranil, Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe (Druck v. F. Gatsch), 1904, (59). 22 cm. [1530—1940]. 29016

Goguelia, G. v. Cantoni, H.

Goitein, Salamon. A táplálék Caés Mg-tartalmának befolyásáról ezen elemek forgalmára és a szervek Ca- és Mg-tartalmána. [Über den Einfluss des Ca- und Mg-Gehaltes der Nahrungsmittel auf den Umsatz dieser Elemente und auf den Ca- und Mg-Gehalt der Organe.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, 6600-611, 641-681). [8040]. 29017

Goldberg, A. Ueber die Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. Chem.Ztg, Cöthen, 29, 1905, (915-921). [0360 6500]. 29018

Zur Frage der Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. (Entgegnung). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (736–737). [6500].

Goldberg, I. Nouveau mode de formation des acides sulfiniques. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119). [1330].

Goldhammer, D[mitrij] A[lexandrovič]. Ueber die Natur der flüssigen Luft. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (410-421). [7150-0100]. 29021

——— [Гольдгаммеръ, Д. М.] О природѣ жидкаго воздуха. [Sur la nature de l'air liquide.] Kazanĭ, 1904, (19). 23 cm. [0100 0530].

Goldiner. Kartoffelwage nach Parow. Zs. Spiritlad., Berlin, 28, 1905, (61), [6000].

Laufgewichts - Kartoffelwage nach Parow, D.R G.M. Zs. Spirit-Ind., Berliu, 28, 1905, (358–359). [6000]

Golding, John and Feilmann, Ernest. Taint in milk due to contamination by copper. London, J. Soe. Chem. Indust., **24**, 1905, (1285–1286). [6500]. 29025

Goldmann, II., Hetper, J[ősef] i Marchlewski, L.eon]. Studya nad barwikiem krwi. IV. [Studies on the blood colouring matter. IV preliminary note.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (279– 285. [5010].

Blufarbstoff, 5. vorl. Mitt.'. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, 176-182), [5010], 29027

und Marchlewski, L[con]. Zur Kenntnis des Blutfarbstoffs. 64. vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1994, 415-416. [5010].

# Goldmann, R. r. Koppel, Ewan].

Goldschmidt, Carl. Kleinere Laboratoriumsmitteilungen. 1. Ceber eine Bereitung von Zinnstaub. 2. Ueber die Bereitung von Mono- und Dimethylanilin. ChemZtg. Cöthen, 28, 1904. (1229), [0720-1630]. 29029

Ueber die künstliche Bereitung von Siegellack und Kopalharz. Formaldehydharz. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 33. [1410—1860]. 29030

weise von Chrommetall. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 156, [0270]. 29031

Leber eine Bereitung von metallischem Cadmium. Cheniztg, Cöthen. 29, 1905, 79 . [0230-6200] 20032

Formaldehyd. [Kondensationen.] Chem-Zig, Cothen, **29,** 1995, (363. [5500 1410]. 29033

Zur Metallurgie des Silbers, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 424).
29034

Ueber die künstliche Bereitung von Kopalharz [aus Formaldelyd, Monomethylanilin und Salzsäure], Chem-Ztg. Cöthen, **29**, 1905, (41), (1410-1630–1860).

Quantitative Bestimmung des Formaldehydes, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, 313-3144, 63504, 29036

———— Ueber den Nachweis von Formaldehyd, J. prakt Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, 536% [6150], 2903**7**  Goldschmidt, Carl. Ueber Formaldehydlösungen. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (643). [1410]. 29038

des Goldes. Pharm. Centralhalle. Dresden, **46**, 1905, 736). [6200]. 29039

Goldschmidt, E. r. Cohen, Ernst.

Goldschmidt, Franz. Zur Analyse der Kokos- und fabr., Berlin, 24, 1904, 201–202. [6500]. 20040

**Goldschmidt,** Hans. Aluminothermie. Dinglers polyt. J., Berlin, **318**, 1963. (737-740), 753-759. [7200 0120 0930].

Neue Anwendungen der Aluminothermie für Stahl und Eisen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin D. Verlag, 1901, 188-198). [7200-0120]. 29012

Ueber Eisen- und Stahlerzeugung im elektrischen Ofen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (510–525, mit 6 Taf.). [0320-7200]. 29043

Goldschmidt, Heinrich. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1096-1098). [7000-1310]. 29014

Reaktionskinetische Studien über Prozesse der organischen Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (365–368); Zs. Elektroch.. Halle, **11**, 1905, (729–734). [7050].

Uber desmotrope Verbindungen. Zs. Elektroch, Halle, **11**, 1905, 5-7. [7000]. 29046

Ther Esterverseifung in heterogenen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (430–433). [7050].

Beiträge zur Reaktionskinetik der Reduktionsmethoden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (588–591). [7050–5500].

Goldschmiedt, Guido. Ueber Kondensationsprodukte der o-Aldehydokarbonsäuren. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (296–299). [1300]. 29050 **Goldsmith**, E. Hydrogen sulphide, its uses and dangers. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **157**, 1904, (455–462). [0660]. 29051

**Goldstein**, E. Ueber elektrische Entladungserscheinungen und ihre Spektra. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (315-324); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (14-17). [7300 0190] 29052

Untersuchung der Phosphoreszenz anorganischer Präparate. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (16–19). [7300]. 29053

Goldstein, Oskar. Stahlerzeugung mit Verwendung von fertiger Schlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1230-1231). [0320]. 29054

Goleff, F. r. Schaposchnikoff, W.

Goll, G. r. Reissert, Arnold.

[Golubey, P. G.] Голубевъ, П. Г. О камфарѣ изъ борнеола, содержащагося въ репримъ маслѣ сибирской пихты. [Sur un camphre obtenu du bornéol provenant de l'Inule éthérée du sapin sibérien.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 776-777). [1240—1540]. 29055

Окристаллическихъ продуктахъ реприаго масла сибирской пихты. [Sur les produits cristallins de l'huile éthérée du sapin blanc de Sibérie.] St. Peterburg, 1904, (13): 23 em.; St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1096-1108). [1140–1240]. 29056

Gomberg, M[oses] und Gone, L. H. Ueber Triphenylmethyl. (11. und 12. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1333-1344, 2447-2458). [1130 7000].

 $\begin{array}{ccccc} \textbf{Gonder}, & Karl & Ludwig. & Ueber & induzierte & Radioaktivität. & Diss. & München. & Erlangen & (Druck & v. & E. & Th. \\ Jacob), & 1905, & (V + 68). & 22 & em. & [7300]. \end{array}$ 

Gonnermann, M. Ein neues Verfahren bei der ehemischen Analyse. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (889–891). [6000].

Fermente oder Fermentgemische? ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (608-609, 617-618, 632-634, 644-645, 667-668, 676-677). [8010]. 29060 Gonnermann, M. Ueber den hemmenden Einfluss fremder Moleküle bei der Wirkung der Histozyme und Fermente auf Amide und Glykoside. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (225–256). [8010].

Ueber Rubeninvertase. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (512-514); Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, **11**, 1904, (115-148). [8010].

Der Bleiniederschlag in Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (652). [6300]. 20064

Nochmals: Zur Frage des Einflusses des Volumens des Bleimederschlages. Centrabl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, 6534. [6300].

Schlus-versuche über Bleiniederschläge in Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (730-731). [6300]. 29066

Zur Bestimmung des Zuckers im Melassefutter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (1260– 1261). [6500]. 29067

Polarisation gefärbter Zuckerlösungen, Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **14**, 1905, (193). [6500].

Die unbestimmbaren Verluste bei der Diffusion. [Mit Erwiderungen. 1. von Albert Schöne. 2. von P. Herrmann.] D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (145-154, 185-193, 225-228, 29060)

Die Bestimmung des Zuckers in der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1687–1689). [6500].

Wird ein bestimmtes Volumen Flüssigkeit durch einen entstehenden Niederschlag vermindert, ein Salzgehalt dadurch erhöht? Pharm. Ztg., Berlin, **50**, 1905, 451-452, 461-463). [7100].

Urtitersubstanzen. Centralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, 110). [6000]. 29072

Gooch, Frankj Ajustin]. The handling of precipitates for solution and reprecipitation. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 135, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (11-12, with illus.); [Ubers von J. Koppel.] Zs. anerg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (208-210), [0930-6000]. 29073

Goodall, Alexander and Paton, D. Noël. Digestion lencocytosis, H. The source of the leucocytes. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (20–33). [8010]. 20074

Goodson, J. A. v. Rielmond, H. Droop.

Goodwin, H. M. and Haskell, R. The electrical conductivity of very dilute hydrochloric and nitric acid solutions. Contributions from the research laboratory of physical chemistry of the Massachusetts institute of technology. No. 2, in Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1901. (7397)-415, with text fig.). Separate 24.5 cm. [7250].

Goodwin, William and Perkin, William Henry jun. The reduction of isophthalic acid. Part II. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (841-855); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187), [1330-1340].

Goppelsroeder, Friedrich. Studien ueber die Anwendung der Capillaranalyse. I. bei Harmantersuchungen. H. bei vitalen Tinktionsversuchen. Basel, Verh. Naff. Ges., 17, 1901, (198, mit 130 Taf., 12 Pls.). [6000]. 29077

Goppelt, Ludwig. Einwirkung von Dipropylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff, 1903, (15), 21 cm. [1610 1930-1210]. 29078

[Gorbenko, V. М.] Горбенко, В. М. ДЕйствіе галондоводородных в кнелють на кетоны. [Action des acides halogenehydriques sur les cétones.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb. 30). [1500].

Gorbov, A. I.! Горбовъ, А. И. Этиленъ. [Ethylène.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Elron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, 166–170. [1120]. 29080

tionnaire Encyclopédique, éd. F. A.

Brockhaus et I. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1904, (170–172). [1000 1100]. 29081

Nochmals über Versuche mit Sichlers Sinacid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (822–823). [6300].

Gordin, H[arry] M[ann]. Eiu Perkolator-Schüttelrohr für die Bestimmung der Alkaloide nach der amerikanischen Pharmakopöe. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1129). [6000]. 29084

[Gordon, А. В.] Гордонъ, А. Б. Синтезъ и свойства аллилбориеола. (La synthèse et les propriétés de l'allylbornéol]. Kazanĭ, 1904, (1+129+2). 24 cm. [1240].

Gordon, Dora r. Höber, Rudolf.

Gortner, Ross A. v. Alway, Friedrich J.

Goske, A. Die Kurkuma-Reaktion auf Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (242–213). [6150].

29086

Gossner, B. Beitrag zur Krystallographie der Salze von XII<sub>4</sub>, K, Rb, Cs. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1904, (69-77). [7100].

Krystallographische Untersuchung organischer Halogenverbindungen. Ein Beitrag zur Kenntnis der Isomorphie von Cl. Br und L. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1904, [7100]. 29088

Gothan, W. Ueber die Entstehung des Petroleums. Himmel u. Erde, Berlin, 17, 1905, (558-565). [1100].

29089

Gottlieb, B. N. Zur Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. Chemszig, Cöthen, 29, 1905, (688-689). [6200]. 29090

Gottrau, H. de r. Kehrmann, F.

Gottstein, L. Die Gewinnung von Strobzellstoff nach dem Sulfitverfahren, zugleich Bemerkungen über die Abwässer der Zelluloseindustrie. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (983-981). [6500]. 29091

Goulding, Ernest r. Dunstan, Wyndham Rowland.

Goutal, Ed. Dosage du phosphore dans les fers, aciers et fontes par les méthodes pondérales au nitromolybelate. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (8-21) [6500]. 29092

Graaff, C. J. Weevers de r. Grutterink, Alide.

Graaff, Willem Cornelis de. Lactosazonvorming. Die Bildung des Lactosazons. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (346-349). [6150].

29093 Diphenylhydrazine als reagens op lactose. [Das Diphenylhydrazin, ein Reagens auf Milchzucker. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (685-686). [6150]. 29094

Graber, H. V. Eine Bleidose für die mikrochemische Silikatanalyse. C'entrabl. Min., Stuttgart, 1905, (247-218). [6000]. 29095

Grabowski, Jan. Chemia w Polsce do Les sciences chimiques en Pologne avant 1773.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (437–443). [0010]. 29096

Graebe, C'harles.] Ueber Alizarindimethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (152-153). [1530] -50105020]. 29097

Ueber die Bildung aromatischer Methoxysäuren und von Anisol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (204-212). [1230 1336]. 29098

Ueber Esterbildung mittelst Dimethylsulfat. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (244-249). [1300 5500]. 29099

Ueber Naphtoylbenzoesäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (249–259). [1330]. 29100

— und **Hess**, Hans. Ueber 1, 3- Pyrogalloldimethyläther und über 2, 6- Dimethoxychinon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (232-243). [1230 | 1530]. 29101

und Martz, Ernst. Ueber die Methyläthersäuren VOII Hydrochinoncarbonsäure, Protocatechusäure und Gallussäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (213-221). [1330]. 29102

 und Peter, Walter. Ueber Tetrachlor- und Dichlornaphtoylbenzoesäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, [259–266]. [1330]. 29103

Graebe, Charles et Studer. Un oxytriméthylpyrogallol identique avec l'antiarol de Kiliani. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), **17**, 1904, (117). [1230]. 29104

and Suter, Moritz. Ueler Umwandlung der Trimethylgallussäure und der Trimethylpvrogallolcarbonsäure in Derivate des Pyrogalloltrimethyläthers, in Antiarol und in Hexamethoxybiphenyle. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (222–231). [1230]291051330].

Gräbert, ('. Neuer Aufschluss im Colditzer Tonlager. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1479-1480). [0120] <sup>2</sup>9106

Graefe, Ed. Kalorimetrische Untersuchung von Kohlen. Braunkohle, Halle, 3, 1904, (121-123). [6500 7200]. 29107

Aus der Praxis der Kohlenanalyse. Vortrag. Braunkohle, Halle, 3, 1901, (237–244). [6500]. 29108

– Die Braunkohlenteerindustrie im Jahre 1904. – ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (285–289). [1000 - 6500].

— Über das Vorkommen und die Bestimmung von Methanhomologen im Olgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (524-528). [1110 2911064007.

-Anwendung der Jodzahl auf Mineralöle. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1580-1584); Petroleum, Berlin, 1, 1905, (12-14, 81-84). [6500]. 29111

Gräfenberg. Ueber Nichtbleiakkumu-Zs. Elektroch., Halle, 11, latoren. 1905, (736-739). [7250]. 29112

Graetz, Lfeo]. Ueber die strahlungsartigen Erscheinungen des Wasserstoffsuperoxyds, (Vortrag), Berlin, Verh. D. physik, Ges., 6, 1904, (296-300). [7300 0360]. Ueber strahlende Materie. 2 1905,

Natur u. Kultur, München, 2, 1905, 291111225-231). [7300].

Ueber die elektrische Dispersion der Kristalle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1901, (477–482). [7250] 29115

**Graf**, G. Ueber das Vorkommen von schwefliger Säure im Biere. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (617–620). [6500].29116 **Graf**, G. Zum Ausbau der Malzanalyse. Zs. Brauw., München, (N.F.), **28**, 1905, (365–367). [6500]. 29117

Graf, Wilhelm. Uber Oxonium- und Ammoniumsalze. (Druck v. C. J. Becker), 1903, (63). 22 cm. [1910 1940 1600 5020 7000].

— v. Hantzsch, A.

**Graham**, J. C. Ueber die Diffusion von Salzen in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (257– 272). [7150]. 29119

Graham, J. Howard. The determination of sulphur in iron ores. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 159, 1905, (441-453). [6500].

Graham, R. P. D. v. Cohen, Julius Berend.

r. Gardner, John Addyman.

Gramatzki, H. J. Ein mechanischer Erklarungsversuch für die Eigenschaften des Radiums. Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1904, (748–751). [0620]. 29121

Gramberg, Anton. Technische Messungen insbesondere bei Maschinenuntersuchungen. Zum Gebrauch in Maschinenlaboratorien und für die Praxis. Berlin (J. Springer , 1905, (XII : 222). 21 cm. Geb. 6 M. [0030].

Gramont, A. de. Sur la disparition dans l'étincelle oscillante des raies du silicium présentes dans les spectres de certaines étoiles. Paris. C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (188-191). [7300-0710].

Sur la photographie des spectres d'étincelle directe des mineraux sulfurés. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (511-515). [7300-7350]. 20124

Quelques obsérvations sur le groupement des raies du spectre du silicium d'après l'ellet de la self-induction, et sur leur présence dans les spectres stellaires. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (515-517). [9710 7300].

Granger, Albert. Sur les propriétés de l'ambydride tungstique comme colorant céramique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (935-936) [0840]. 29126 Granger, Albert et Schulten, A. de. Sur quelques iodates cristallisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (201-203). [0290-0390].

Grassberger, R. und Hamburg, M. Ueber die Anwendung des Oxydationsverfahrens zur Reinigung von Zuckerfabrikabwässern. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, (336-356). [6500]. 29128

Grassi, Ugo. Sulla teoria della polarizzazione galvanica e la conduzione unipolare. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (291–296). [7250].

Graumann, Artur v. Doeltz, Otto.

Gray, Arthur W. On the production of ozone in the Siemens generator; and on an improved construction of this apparatus. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (347–368, with text fig.). [0550].

Gray, George. Retrogression of soluble phosphates in mixed manures. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1965, (158-162). [6500]. 29131

Gray, Robert Whytlaw. The atomic weight of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1604–1620); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (156–157), [0490].

Grazia, (De) Sante r. Rossi, Giacomo.

Grebe, L. Ueber Absorption der Dämpfe des Benzols und einiger seiner Derivate im Ultraviolett. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, 376-394). [1130-7300]. 20133

Grede, Festrede bei der Liebigfeier am 16. Mai 1903. Liebig - Realschule (früher Bockenheimer Realschule) zu Frankfurt a. M. 29. Jahresbericht. Schuljahr 1903-1904. Frankfurt a. M. (Druck v. F. Kaufmann & Co.), 1904. (1-10). 25 cm. [0010]. 29134

Gredt, Jos. Gleichartigkeit und Ungleichartigkeit der Teile in der belebten und umbelebten Substanz und die Wiederkehr der Elemente in der chemischen Auflösung, Jahrb. Philos., Paderborm, 19, 1905, (402–418). [7000].

Green, Arthur L[awrence] and Vanderkleed, Charles E. A course in qualitative inorganic chemistry. (1th ed.). Lafayette, Ind. (Greene), [1901], (158). 19.5 × 17 cm. [6000]. 29136

Green, C. F. r. Hofman, Heinrich] Ofscar].

Greenish, Henry G. and Hooper, Elsie S. The constituents of simarouba bark. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (734-735). [6500]. 29137

**Grégoire**, Achille. La marche de l'absorption de l'acide phosphorique chez la betterave à sucre. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (774–784). [8030].

**Gregory**, A. W. A quick method for the valuation of fluor-spar. Chem. News, London, **92**, 1905, (184–185). [6500]. 20139

Greinacher, H[einrich]. Radium und Radioaktivität. Zusammenfassendes und Neuestes. Gaea, Leipzig, 41, 1905, (641-645). [0620]. 29140

Grempe, P. M. Herstellung und Verwertung des Wassergases. GewBl. Württemb., Stuttgart, **53**, 1901, (41-41). [6500].

**Grendel**, L[udwig]. Ueber Tamine und deren Bewertung nach der Zinsserschen Methode. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, (212–214). [6500].

Grenet, Louis v. Charpy, Georges.

Greshoff, M[aurits]. Aanteekening over het cyaanwaterstofgehalte van Gynocardia-zaad. [Note sur la tenemen acide cyanhydrique des graines de Gynocardia.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (102-105). [6500].

Waardebepaling van Java-Coca. [Essai des cocas javanaises.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (286–290). [6500]. 29144

Waardebepaling van Gambir. [Dosage du Gambir.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (669–676). [6500]. 29145

**Grési**l. Sur les bains de nickelage. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (675-676). [7250]. 29116

Gresly, Julius. Ueber den Einfluss der Nasslagerung auf gedarrte gipshaltige Zementmörtel und eine beschleunigte Methode zum Nachweis schädlicher Mengen Gips im Portlandzement. (Influence d'immersion sur les mortiers de ciments étuvés et contenant du gypse. Méthode accélérée pour déter-

miner la teneur, en proportion nuisible, du sulfate de chaux dans le ciment Portland.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (241-245, 257-262, 273-277). [6500]. 29117

Greulich, Richard. Beiträge zur Kenntnis der Diazoanhydride und Diazoverbindungen. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1905, (41). 22 cm. [1730 1940]. 29148

Griebel, C. v. Juckenack, A.

Grieshammer, E. Die Herstellung der Thermometergläser im Jenaer Glaswerke. Vortrag. D. MechZtg, Berlin, 1904, (233–235). [0710]. 29149

Griessmayer. Ueber verschiedene Hefenenzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (2559–2561). [8010]. 29150

**Griffin**, John J[oseph]. Atoms and ions, a century of chemical theory. The Catholic University Bulletin, Washington, D.C., **8**, 1902, (193–209). [0010 7000].

**Griffiths**, A. B. On geranium chlorophyll. Chem. News, London, **91**, 1905, (76). [5010]. 29152

On the composition of certain invertebrate pigments. A chemical study in zoology. Chem. News, London, **91**, 1905, (90-91). [5010].

On Micrococcus glutinis: a new chromogenic microbe. News, London, **91**, 1905, (97–98). [5010].

On the chemistry of invertebrate muscle. Chem. News, London, **91**, 1905, (146-147). [8000].

Griffon, Ed. L'assimilation chlorophyllienne chez les jeunes pousses des plantes: applications à la vigne. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1148–1151). [8030].

Grignard, V. Nouvelle méthode de synthèse d'alcools monoatomiques et polyatomiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (44-46). [2000]. 29157

Les combinaisons organomagnésieunes mixtes et la synthèse organique. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1040–1050). [2000]. 29158

Grigoriew, O. v. Gromow, T.

Grigorovič, Р. ] Григоровичъ, Павелъ. Дъйствіе меркурдіотила на гремучую ртуть, разложеніе этой емьси хлористымь волородомъ; новый комплексь: 5HgCl<sub>2</sub>. 2NH<sub>2</sub>OH. HCl. 2NH<sub>4</sub>Cl. 2(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> CO. [Action du mercurediethyle sur le fulminate de mercure, décomposition de ce mélange par le chlorure d'hydrogène; sur un complexe nouveau: 5HgCl<sub>2</sub>. 2NH<sub>2</sub>OH. HCl. 2NH<sub>4</sub>Cl. 2(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-clim. Obšč., 37, 1905, (1113-1119). [0380-2000].

Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de *Thuya articulata* d'Algérie. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 1927– 928). [6500]. 29160

Grimbert, L. Recherche du maltose en présence du glucose. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (73–75). [6150]. 29161

Présence du glucose dans le liquide céphalo-rachidien. [In: 5. Intern. Kongress für angew. C'hemie. Bd 4.] Berliu (D. Verlage, 1991, 76–78). [6500].

Grimmer, Walther. Zur Kenntnis des Cyclohexanons. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1904, 47). 21 cm. [1540]. 29163

Grimsehl, E[rnst]. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Dampfdichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (734-735). [0910-7100]. 29164

Zwei Manometer hoher Empfindlichkeit für geringe Drucke und eine Gaswage. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (198–202, 319). [0910]. 20165

Zwei einfache elektrolytische Apparate zur Strommessung (Voltameter). Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (283-285). [0910].

29166 Grimshaw, Robert. Die Härtemittel für Stahl. Weltmarkt, Berlin, **19**, 1905, (9-11). [0320].

Grittner, A. Beiträge zur Kenntnis über die chemische Zusammensetzung und den Heizwert der Kohlen Ungarns. ChemZ\*g. Cöthen, 28, 1901, (1153). [6500].

Grober, Jul[ius] A. Veber die Wirkung gewisser Antiseptika (Tohnol etc.) auf das Pepsin. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (109-118). [8010].

Grobert, J. de. Concentration des jus sucrés en présence d'aluminium ou d'alliages d'aluminium finement divisés. (Procédé Besson). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (467–469). [6500]. 20170

Gröger, Max. Ueber die Bestimmung von Mangan neben Chrom. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (987-988). [6200].

29171

———— Über die Chromate des Mangans. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (453–468). [0270 0470].

Grohmann, Carl. Ueber Phenyl-Halogenpyrazole. Diss. Rostock (Druck v. C: Boldt), 1902, (51). 21 cm. [1930]. 29173

Groll, F. Stativ zur Elektroanalyse mit rotierender Elektrode. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 698-699). [6000]. 29174

Grombach, Ad. v. Kauffmann, Hugo.

Gromow, T. und Grigoriew, O. Die Arbeit der Zymase und der Endotryptase in den abgetöteten Hefezellen unter verschiedenen Verhältnissen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (299–329). [8010]. 20175

**Groschuff,** E. Über die Jodsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (331–352). [0390-7000]. 29176

Grosman, L. r. Cornimboeuf, H.

Gross, Abraham. Purification and estimation of iodin. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania. Pittsburg, Pa., 19, 1903, 380-383; [6200].

**Gross**, C. H. Zementunter suchung in Neu-Süd-Wales. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1903–1905). [6500]. 29178

Gross, Theodor. Uber die Zerlegbarkeit des Siliciums. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (18-50). [0710-7000]. 20179

Ueber die Einwirkung von Wechselströmen auf die Elektroden. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (177– 178). [7250]. 29180

Grosse-Bohle, H. Beobachtungen auf dem Gebiete der Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (969-974). [6500]. 29181

Grosser, Paul. Ueber das Verhalten von zugeführtem Indol und Skatol im

29169

Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (320–334). [8040]. 29182

Grossmann, Hermann. Ueber die Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optisch-active mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711–1719). [1810—1210—1300—7300]. 29183

Ueber die Einwirkung von Blei- und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. 1. u. 2. Mitt. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (650–657, 941–976). [1200 1300 1800 7300]. 29184

- Ueber die Einwirkung alkalischer Uranylsalze auf das Drehungsvermögen der Zucker und anderer optischaktiver Hydroxylverbindungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (1058–1073). [1800 7300].

Die Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1083). [0070 1600 1930]. 29186

Einfluss der Temperatur auf das Drehungsvernögen stark optischaktiver Verbindungen. Münster, Jahresber. Prov.-Ver. Wiss., (125–126). [7300]. 29187

Über die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (229–236). [0100-0770].

Ueber die Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (640-643). [7000-1310-0250-0210-7250]. 29190

und Forst, Peter von der. Die Doppelcyanide des Kupfers. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (94-110). [1310]. 29191

und **Hünseler**, Fritz. Über die Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (361-405). [1310-1630-1930-2000-7000].

Grossmann, Hermann und Meinhard. Zur Beurteilung der holländischen Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (237–243). [6500]. 29193

den Einfluss der Concentration und der Temperatur auf das specifische Drehungsvermögen stark optischactiver Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3874–3801). [7300].

— r. Lunge, G[eorg].

Grossmann, 11s. Zur Wertbestimmung von Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (137–138). [6500].

Grossmann, J. An improved method of indigo testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (308–310), [6500].

The recovery of products of commercial value from sewage sludge. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (655-659). [6500]. 29197

**Groth**, Paul. On crystal structure and its relation to chemical constitution. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (505-509). [7000 7100]. 29198

Einleitung in die chemische Krystallographie. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (V+80). Svo. Geb. 4 M. [7100]. 29199

Grube, G[eorg]. Über Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117–130, mit 1 Taf.). [0460-0580-7000]. 29200

| Ther die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (76–93, mit I Taf.). [0100 0460 7000]. 20202

Gruber v. Weigmann, H.

Grueber, O. Ritter von und Ullmann, M. Bericht der internationalen Kommission für die Analyse der Kunstdünger und Futternittel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin D. Verlag), 1904, (228–237). [6500].

Grün, Ad. Beitrag zur Synthese der Fette. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, 2284–2287). [1210 1300–1310].

v. Werner, A.

Grüneisen, E. Ueber die innere Reibung wässriger Salzlösungen und ihren Zusammenhang mit der elektrolytischen Leitung. Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst.. 4, 1905. (237-266). [7150-7250].

Ueber die Gültigkeitsgrenzen des Poiseuilleschen Gesetzes bei Bewegung tropfbarer Flüssigkeiten durch gerade und gewundene Kapillaren. Berlin, Wiss. Abh. physik, Reichsanst., 4, 1905, [151–184]. [7150]. 29206

Grünewald, Richard. Belgische Kohlen und Koks, deren physikalische und chemische Untersuchungen und Verwendung des Koks beim Hochofenprozess. Leipzig H. A. L. Degener, [1905], (33. 24 cm. 1,50 M. [6500], 29207

Grünhut, L'eo'. Neue Gesichtspunkte zur chemischen Beurtheilung des Weines. Weinbau, Mainz, **20**, 1902, 377-378. [6500]. 29208

Die schweftige Säure im Wein. Weinbau, Mainz, **21**, 1903, 494-495, 511-5124; Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, 4927-901). [6500]. 20209

---- v. Fresenius, W[ilhelm].

- r. Hintz, E.

Grünzweig, B. und Pachonski, A. Untersuchungen über die Empfindlichkeit einiger chemischer Kohlenoxydnachweismethoden im Blute. Zs. MedBeamte, Berlin, 18, 1905, 414-118. [6150].

29210 ir quanti:

Grüss, J. Eine Methode zur quantitativen Bestimmung des Glykogens in der Hefe. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, 4-3. [1840-6300]. 29211

Grüters, M. r. Küster, F[r.] W.

Gruner, H[ans. Beiträge zur Kenntnis von Bodenarten aus dem Kamerungebiet. Tropenpllanzer, Berlin, **9**, 1905, (143-146). [6500]. 29212

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung der Oberflachenspannung und des Molekulargewichts von verflussigtem Stickstoffoxydul. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1901, 2243, 7450, 0490, 20213

Grunmach, Leo. Versuche über die Diffusion von Kohlensäure durch Kautschuk. Physik Zs., Leipzig, **6**, 1905, (795-800). [7150]. 29214

— Ueber den Einfluss der Zähigkeit auf die Kapillarkonstanten bei Essigsäure-Wassermischungen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (460–468). [7150].

Grutterink, Alide und Graaff, C. J. Weevers de. Beitrag zur Kenntnis einer krystallinischen Harnalbumose. II. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 472-481). [4010]. 20216

**Gschwind**, Meinrad. Recherches dans la série du stilbène. Genève, Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (58). Svo. [1130].

Guareschi, Icilio. Condensazione delle aldeidi coll'etere cianacetico: Xota II. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300). [1310-1660]. 29218

Acidi I, 2. diidroftalici esa-ostituiti : Nota preliminare. Torino, Atti Acc. se., **38**, 1903, (750). [1340]. 20219

Guédras, Marcel. Sur le filon de barytine dit de la Chandelette, près Villefort. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (315-316). [0170]. 29220

Etude sur le carbure de calcium employé comme explosif dans les travaux miniers. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1225-1226). [0220] 20221

**Güll**, Vilmos. A talaj alkotórészeinek csoportositasárol. [Uber die Gruppierung der Bodenbestandteile.] Földt. Közl., Budapest. **35**, 1905, (170–174, 195–199). [6500]. 29223

**Gümbel**, Theodor. Ueber die Verteilung des Stickstoffs im Eiweissmolekül. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1901, (297-312). [1000]. 20224

Guende, Mlle Bl. r. Desgrez, A.

Guenthart, August. Der chemische Unterricht als philosophischer Unterricht. Beiträge zur Pädagogik und Methodik der Naturwissenschaften. (Progr.) Barmen (Druck v. D. B. Wiemann), 1905, (20). 26 cm. [0050]. **Günther**, Ludwig. Ueber das farbenempfindliche Chlorsilber und Bromsilber. Nürnberg, Abh. nat-hist. Ges.. **15**, 1904, (169-239). [0110-7350].

Zur "Methode zur Bestimmung der Beschaffenheit eines Stärkesirups". Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1901, (146). [6500]. 29227

des Verhältnisses des Dextrins und Zuckers im fertigen Stärkesirup. \*In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin D. Verlag), 1904, 635–638). [6300].

Guérin, G. Antagonisme physiologique entre l'alcool et la strychnine. Nancy, Bull. soc. sci., 51, 1901, (119-123). [3010-8050]. 20229

Guertler, W. und Tammann, G[ustav]. Über die Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205-224. mit 1 Taf.). [0260 0320 0540 7000].

29230
gen des Eisens mit Silicium. Zs.
anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (163179, mit 1 Taf.). [0320-0710-7000].

Guggenheimer, Siegfried. Cher den Dissoziationszustand der von Metallen abgespaltenen Gase. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (579-581). [7150 7200].

Guglielmo, G. Intorno alle determinazioni della densità e della massa di quantità minime di un solido. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 1<sup>o</sup> semestre, 1903, (310–317., 77100).

Guignard, [L.]. Sur l'existence, dans le sureau noir, d'un composé fournissant de l'acide evanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (16-20). [8030]. 29234

Sur l'existence, dans certains groseillers, d'un composé fournissant de l'acide cyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (448-152), [8030].

et **Houdas**, J. Sur la nature du glucoside cyanhydrique du sureau noir. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (236-238). [1850 8030]. 29236

Guigues, P. Sur la recherche de la quinine par la réaction de J. J. André. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, 55–57). [3010 6150]. 29237

Guillaume, Ch. Ed. Les applications des aciers au nickel, avec un appendice sur la théorie des aciers au nickel. Paris, Gauthier-Villars, 1904, VII+215, av. 25 fig., 23 cm. [0320]. 20238

Sur l'échelle thermométrique normale et les échelles pratiques pour la mesure des températures. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, 1374–380). [7200-0910]. 29239

Rapport sur la relation entre le litre et le décimetre cube. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (368–374). [7100].

Ueber die Chemie des Nickelstahls, Verh. Schweiz, Natf. Ges., Aarau. 87, 1905, (70-71); Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4, 17, 1904, 23-50, av. 4 fig.). [0320-0540]. 29241

Guillemain, C. Theoretische Betrachtungen über Bleierzröstung. Metallurgie, Halle. 2, 1905, (433–443).

**Guillet,** Léon. Nouvelles recherches sur les aciers au vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci.. **139**, 1904, (407–409). [0320-0820]. 29243

Propriétés et constitution des aciers au chrome. l'aris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, 426–428). [0320-0270]. 20244

des aciers au tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (519-521). [0320 0840].

Propriétés et constitution des aciers du molybdène. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (540–542). [0320 0480]. 29246

Constitution et propriétés des aciers à l'étain, des aciers au titane et des aciers au cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1689-1691). 703201.

Constitution et propriétés des aciers à l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (35–36). [0320 0120].

Comparaison des propriétés, essais et classification des aciers ternaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (107-108). [0320]. 29249

4.7

**Guillet,** Léon. Constitution des alliages cuivre-aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (464-467). [0120 0290].

Les aciers spéciaux ; aciers au nickel, aciers au manganèse, aciers au silicium. Paris (Dunod), 1904, (100, av. 28 fig.). 28 cm. [0320]. 29251

**Guinchant,** [J.]. Luminescence de l'acide arsénieux. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1101). [7300]. 29252

Sur la triboluminescence de l'acide arsénieux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1170-1171). [7300]. 29253

Les phénomènes de luminescence et leurs causes. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (685-693). [7300]. 29254

et Chrétien. Etats allotropiques du sulfure d'antimoine. Chaleurs de formation. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (51-54). [0680].

29255
tion des trisulfures d'antimoine.
Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (288–289). [7200].

[Guləvič, VI.] Гулевичъ, Вл. Анализъ мочи. Руководство при практическихъ занятіяхъ въ лабораторіи. Изд. 2-е. [L'analyse de l'urine. Manuel des operations pratiques de laboratoire. Deuxième édition]. Moskva, 1905, (VIII + 237 + 6, av. 5 tabl.). 21 em. [6500–6300].

und Krimberg, R. Zur Kenntnis der Extraktivstoffe der Muskeln. (2. Mitt.). Über das Carnitin. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (326-330). [6300]. 29258

Gulewitsch v. Gulevič.

Gulinov, G. N. r. Lidov, A. P.

Gullbring, Alf. Ucher die Taurocholeinsäure der Rindergalle. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (448-458). [1350]. 29259

Gulli, Salvatore. Azione della metilammina sull'anidride citraconica. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3ª), 9, 1903, (164-167). [1320]. 29260

Gully, E. Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der Moorkulturanstalt. I. Moorflora und chemische Zusammensetzung der Böden. München, VierteljSchr. bayr. LandwRath, **10**, 1905, 1. Beilage, (135–139). [0020 6500]. 29261

Gumlieh, E[rnst]. Versuche mit Heusler'schen ferromagnetischen Mangan- Aluminium- Kupfer- Legierungen. [Einfluss der Temperatur auf die magnetischen Eigenschaften.] Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (203–207); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (535–550, mit 1 Taf.). [7250]. 29262

Gumperz, A. v. Meyer, Richard J.

Gunckell, A. Untersuchung von Acetondämpfen. Untersuchung von Methylalkohol. Untersuchung von altem Terpentinöl. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (125–137). [1510 7250]. 29263

Gundlach, Karl. Ueber die konstitutionelle Identität der wahren Nitrosound der sogenannten Bisnitrosylverbindungen. — Zur Kenntnis der wasserfreien Blausäure. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (VII + 59). 22 cm. [1100 1310].

Gundry, Philip George. Über die mittlere Spannung von Elektroden unter der Wirkung von Wechselströmen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (177– 212). [7250]. 29265

Guntz, A[ntoine]. Sur les fours électriques à résistance. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (177-189). [7200].

29267

Sur la préparation du baryum. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (fb. Verlag), 1901, (538-544); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (5-25), [0170].

et **Bassot**, Henry jun. Sur la chaleur de formation de l'hydrure et de l'azoture de calcium. Paris, C.-R. Acad, sci., **140**, 1905, (863-865). [0220-7200].

et Rœderer. Sur la composition des amalgames. Nancy, Bul. soc. sci., 5, 1905, (119). [0380]. 29270

Gustavson, G. Sur les combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (940-941). [2000–1130]. 29271

— Über die bei der Synthese der Benzolhomologen nach Friedel und Crafts entstehenden, Chlorwasserstoff, Kohlenwasserstoff und Aluminium-chloridfermente enthaltenden Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (57-79). [1130 2000].

Gutbier, A[lexander]. Ueber Doppelsalze des Pallado-Chlorides und -Bromides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2105–2107). [0590–1630].

Ueber Derivate des Palladosammin-Chlorides und -Bromides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2107-2111). [2000 1630]. 29274

Zur quantitativen Bestimmung des Tellurs. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36** (1904), 1905, (130–137). [6200].

Ueber das Atomgewicht des Tellurs. II.—I. Ueber die zur Reinigung des Tellurmaterials angewandten Methoden. (Experimentell mitbearb. von W. Wagenknecht). II. Die Bereitung des Analysenmaterials. III. Ueber die Analysenmethoden und die erhaltenen Resultate. IV. Discussion der Resultate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (266–282). [0760 7100].

Die gewichtsanalytische Bestimmung der Salpetersäure mittels "Nitron" nach M. Busch. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (494-499). [6300].

Uber das Atomgewicht des Wismuts. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (831). [0190-7100]. 29279

Praktische Anleitung zur Massanalyse. Erlangen (M. Mencke), 1905, (IV+87). 18 cm. [6000].

und **Hofmeier**, G. l'ber colloïdale Metalle der Platinreihe. I. 11. (p-7195)

J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71** 1905, (358-365, 452-458). [0610-7100]. 29281

Gutbier, A[exarder] und Hofmeier, G. Weitere Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (225-228). [7100].

niss der Halogenverbindungen des Palladiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2385–2389). [0590]. 29284

Zur Kenntniss des Palladiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3869–3873). [0590–2000]. 29285

und Lohmann, J. Versuchler zur barstellung des Nitroxylchlorides. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (182-195). [0490].

von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. 2. Mitt. Untersuchungen über das Schwefelselen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (384–409). [0700 7150].

und Ransohoff, F. Studien über die Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (243-261). [0650].

und Resenscheck, F. Über die jodometrische Bestimmung der Tellursäure. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36** (1904), 1905, (138–142). [6300].

29289

die Halogenverbindungen des Rutheniums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (166-184). [0650]. 29290

und Wagenknecht, W. Bemerkungen über die quantitative Bestimmung des Tellurs nach G. Frerichs. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (54-56). [6200]. 29291

Guth, Ferdinand. Ueber synthetisch dargestellte einfache und gemischte Glycerinester fetter Säuren. Diss. Rostock. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1902, (36). 23 cm. [1310 1320]. 29292

Guth, M. v. Martens, A[dolf].

Guthrie, John M. v. Ford, John S.

Gutmann, A. Ueber die Reduction der Tetrathiomate zu Sulfiren durch Arsenit und Stamnit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, 1728-1734. [0000-0039].

Ueber die Reduction der Trithionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 3277-3281 [0060 0930].

# Gutt, I. F. r. Zelinskij, N. D.

Guttmann, Leo Frank. The determination of melting points at low temperatures. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1037-1042); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 206), [7200].

Guttmann, Oscar. Schiess- und Sprengmittel. Bericht über das Jahr 1904 Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, 475-478, 196-198). [7200] 29296

Ceber Salpetersäuredarstellung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 934-935, [0490]. 29297

Salpeter-Suredarstellung zur Sprengstoff-Fabrikation. ChemZIg. Cöthen, 29, 1905, 1185-1186. [0490]. 20208

Explosivstoffe, [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge, Bd 2.] Berlin, 1905, 471-514. [6700-7200].

— Walıl einer internationalen Kommission zur Prüfung der relativen Gefahr explosiver Gasgemische in Versuchs-Wetterstrecken. In: 5. Intern. Kongress für angew Chemie, Bd 22, Berlin D. Verlag , 1904, 319-322 [7200]

Gutzeit, A. and Kostanecki, St[a-nislans] von. Ueber das 3'-Oxy-flavonol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 933-935. [1910 | 5010 | 5020].

Gutzeit, E. Zur Aschenbestimmung pflanzlicher Substanzen. ChemZtg, Cothen. 29, 1905, (556), 6500.

**Guye,** A. Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. [In: 5.

Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.1 Berlin (D. Verlag), 1904, (699– 701). 7250 0910]. 29304

Guye. Ch. Eug[ène]. Revue. Les hypothèses modernes sur la constitution électrique de la matière. Rayons cathodiques et corps radioactifs. Journ. Chim. Phys., Genève. 2, 1904, (519-572, av. fig.). [7100-7250]. 29305

et **Guye**, H. Sur la rapidité électrostatique des gaz aux pressions élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1320–1322 [7250]. 29306

et Schidlof, A. Sur l'énergie dissipée dans le fer par hystérésis aux fréquences élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (517-519). [0320]. 20307

Hystérésis magnétique aux fréquences élevées dans le nickel et les aciers au nickel. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (369–370). [0540]. 20308

## Guye, H. r. Guye, Ch. Eug.

Guye, Philippe A. Nouveau mode de calcul des poids moléculaires exacts et des gaz liquéfiables à partir de leurs densités; poids atomiques des éléments constituants: hydrogène, azote, argon, chlore, sonfre, carbone. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1241-1243), 74001.

Poids atomique de l'azote déduit du rapport des densités de l'azote et de l'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, 1386-1389. [7100-0490]. 29310

——— Revision du poids atomique de l'azote. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (602-603). [77100-0190]. 29311

Etndes physico-chimiques sur l'électrolyse des chlorures alcalins. Her Memoire), Théorie elémentaire des electrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève. **1**, 1903, (121-151, 212-226). [7250-0420-0500]. 29312

le poids atomique de l'azote. Conférence faite à la société chimique de Paris). Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (755-772). [700-0190]. 29313

et Bogdan, St[efan T.]. Méthodes rapides pour l'analyse physicochimique des liquides physiologiques. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (379–390, av. 1 fig.). [6500]. 29314

Guye, Philippe A. et Homfray, J. Tensions superficielles des éthers. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (447). [1200].

et Pintza, Alexandre. Densité du protoxyde d'azote et poids atomique de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (677–679). [0490].

--- - Densités de l'anhydride carbonique, du gaz anmoniac et du protoxyde d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (51-53). [7100]. 29317

v. Friderich, L.

---- v. Homfray, J.

----- r. Wassmer, Eugène.

Guyot, A. Les dérivés γ-arylès de l'anthracène et de son dihydrure. Rev. gén. sei., Paris, 16, 1905, (892-904).
 [1130 1140]. 29318

et **Catel**, J. Contribution à l'étude des dérivés du benzodilydrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (254-256, Erratum 400, 1348-1350). [1230 1530 1910].

29319
Synthèses dans la série anthracénique. Condensation des dérivés du benzodihydrofurfurane en dérivés anthracéniques γ substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1460–1464). [1910].

--- v. Haller, A.

Gwiggner, A. Titerbestimmung der Permanganatlösung für die Eisenanalyse mit Ferrocyankalium als Urmass. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (260-261). [6000]. 29321

Gwyer, A. G. C. v. Travers, Morris W.

Haagen-Smit, J. W. A. Ein neues Verfahren zum Weissieden von silbernen Münzplatten. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (189–196). [0110]. 29322

-- v. Hoitsema, C[opius].

Haagn, E. Glühungen im Vakuum mit Hilfe des elektrischen Ofens. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1209). [0910]. 29323

Haarmann, A. Das Eisen in der Eisenbahn nach Beschaffenheit, Form und Masse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (52-69). [0320]. 29524 Haars, Otto v. Gadamer, J[ohannes].

Haarst, J. van. Ueber die Schnellmethoden zu Fettbestimmung in der Milch. Antwort auf die kritischen Bemerkungen von Dr. Siegfeld zu unserer Arbeit über den Gebrauch des Amylalkohols bei der Schnellmethode für Fettbestimmung nach Gerber. (Diese Z. 16 451) und Milchztg 1903, Heft 45.) Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904. (1212-1213). [6300].

Haas. Einiges über das chemische Verhalten von hochprozentigem Ferrosilizium. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (1315). [0320]. 29326

Haas, Gustav. Ueber die Einwirkung von Phosgen auf die Salicylsäure und auf einige ihrer Abkömmlinge. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (48). 23 cm. [1330]. 29327

···· v. Einhorn, Alfred.

Haas, Karl. Ueber die Herstellung ichthyolartiger Verbindungen aus Liasschiefer. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, 49–20. [1100]. 29328

— — Beiträge zur Kenntnis des Hamatins. Diss. Tübingen. Borna-Leipzig (Druck v. R. Noske), 1905, (XHI + 126). 22 cm. [1320 1010].

Haase, Georg. Einkauf der Gerste nach Analyse. Vortrag. Allg. Anz. Brau., Mannheim. 20, 1904, (507-512); Wochenschr. Brau., Berlin. 21, 1904, (139-141). [6500].

Haber, F[ritz]. Thermodynamik technischer Gasreaktionen. Sieben Vorlesungen. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (XV + 296), 21 cm. Geb. 10 M. [7200]. 29331

Flüssigkeitsscheidung durch Zentrifugalkraft. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (943– 941). [0930]. 20332

Anbrug: Zur Theorie der Reaktionsgeschwindigkeit in heterogeneu Systemen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (156-157). [7050]. 29333

———— Über die kleinen Konzentrationen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (773-776). [7250]. 29334

Kathodenzerstäubung, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 4827-8281, [0760-7250]. 29335

Haber, F[ritz]. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferroevankaliums. Zs. Elektroch. Halle. 11, 1905, 846-850. [0320-1310-6100].

und Moser, A. Das
 Generatorgas- und das Kohlenelement.
 Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 593-609.
 [7250].

und **00rdt**, G. van. Ueber Bildung von Ammoniak aus den Elementen, (Vorl., Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (111–115); (Definitive Mitt.). *Ib.*. **44**, 1905, (341–378); *Ib.*. **47**, 1905, (42–44). [0490] 7050. 20339

und Richardt, F. Über das Wassergasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die ehemische Bestimmung von Flammentemperaturen. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (809-815, 833-837, 861-869, 877-880). [7200-7050]. 29340

Habermann, J[osei]. Chemische Mittheilungen. Brünn, Verh. Natf. Ver., 43, 1901, 1905, (123-134). [0040].

Hac, Rudolf v. Milbaner, Jaroslav.

Hackemann, A. Mit welchen Farbstoffen arbeitet die Natur? Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, 614-618; [5020].

Hacker. Die neueren Processe ehemischer Bleichung. Laubers Monatshefte Farber, Leipzig, **2**, 1902, 137-139, 153-155, 171-173. [0930]. 29313

Hackford, J. E. r. Trotman, S. R.

Hadfield, R[obert] A[bbott]. Iron and steel alloys. The Iron and Steel Metallurgist and Metallurgaphist, Boston, Mass., 7, 1904, 3–21, with text fig.). [0320-7000]. 29344

#### - r. Dewar, James.

Haefelin, H. Praktische technische Hilfsmittel. Aufbewahren von Voll- und Messpipetten. Billiger Gasentwicklungsapparat. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (351., [0910].

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsauren in wassriger Lösung. (Vorl.

Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2288-2290). [1230 0210 1330]. 29346

Haenle, Oscar und Scholz, Alfred. Ueber die rechtsdrehenden Körper im Tannenhonig. Ein Beitrag zur Chemie des Honigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903. (1027–1031). [6500 1810].

Häpke, L[udwig]. Die Erdölindustrie in der Lüneberger-Heide. II. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (466-468). [1100]. 29348

Häse, G. r. Liebermann, C[arl].

Häuptli, A. v. Bosshard, E.

Häusser, F. Untersuchungen über explosible Leuchtgas - Luftgemische. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 25, 1905, (1-39; Diss. k. techn. Hochschule, München. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1995, (41, mit 1 Taf.). 27 cm. [7200]. 29349

Uber die Salpetersäuredarstellung mittels explosibler Verbrennungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, 295–317. [0490]. 29350

Haeussermann, C[arl]. Brenn- und Explosivstoffe. Jahrb. Chem., Braunsehweig. 14, (1904), 1905, (360-373). [7200]. 29351

der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 420-1221. [1840]. 20352

Haeussermann, J. Eiweiss im Harn. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (482). [6150]. 29354

Hafner, August. Über natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsaureglyceride. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Karlsruhe, 1904, 476, mit 3 Taf.). 8vo. [1210]. 29355

- r. Kreis, Hans.

Hafner, B[oren]. Einige Beiträge zur Kenntnis des "Invertins" der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (1–34, mit 1 Taf.); Würzburg (C. I. Becker), 1903, (96, mit 1 Taf.). 23 cm. [8010]. 29356–29357

Hagemann, Oscar. Untersuchungen uber die Giftigkeit der Kornrade. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, 1929– 918). [8050]. 29358 Hagen, M. Auftreten und Ausdehnung der Kalisalzlagerstätten in Deutschland. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (653–661). [0420].

Hagenbach, Aug. Ueber Bandenspektra. [In: Festschrift Adolf Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (128-146, mit 1 Taf.). [7300]. 29360

Atlas der Emissionsspektren der meisten Elemente. Nach photographischen Aufnahmen mit erläuterndem Text. Jena (G. Fischer), 1905, (VII+72, mit 28 Taf.), 28 cm. 24 M. [7300]. 29361

### v. Konen, H.

Hahn, O. Ein neues radioaktives Element, welches aussendet. Vorl. Mitt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (717–720+; London, Proc. R. Soc., (Ser. A.), **75**, 1905, (115–117). [0100 0770 7300].

Ein neues radioactives Element, das Thorium-Emanation aussendet. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3371–3375). [0100-7300].

und Sackur, O. Die Zerfallsconstante der Emanationen des Emaniums und Actiniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1943–1946). [7300-0100]. 29364

Hahn, Rudolf v. Kühl, Hugo.

**Hahn,** Wilhelm v. Michaelis,  $\Lambda[ug.]$ .

Haier, F. Die Rauchfrage, die Beziehungen zwischen der Rauchentwicklung und der Ausnutzung der Brennstoffe und die Mittel und Wege zur Rauchverminderung im Feuerungsbetrieb. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (20–26, 83–88, 167–172). [7200].

Hajdu, Ödön. Néhány bizmutkészítmény vizsgálata. [Untersuchung über einige Wismuthpräparate.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (155–159). [0190—6500]. 29366

Hajek, Th[eodor]. Ein Beitrag zur Malzanalyse. Allg. Anz. Brau., Mannheim, 21, 1905, (93-94). [6500].

29367 **Hake,** [C.] Napier. A cause of exudation of nitroglycerin from "gelatin

eompounds." London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (915–916). [6500]. 29368

Hake, [C]. Napier and Lewis, Reginald J. On the formation of sulphuric esters in the nitration of cellulose, and their influence on stability. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (371-381). [1840-6500].

Haldane, J. S. and Priestley, J. G. The regulation of the lung-ventilation. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (225-266). [8040]. 29370

v. Fitzgerald, Mabel Purefoy.
v. Foster, C. Le Neve.

Hale, C. F. v. Bradley, W. P.

Hale, George E. and Ellerman, Ferdinand. Calcium and hydrogen flocculi. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (41–52, with pl.). [0220 0360]. 29371

Halenke, [A.]. Citronensäurelösliche Phosphorsäure und Gesamt-Phosphorsäure in Thomasphosphaten. Landw. Bl., Speyer, 1902, (123). [6500]. 29372

und Kling, [M]. Der Düngewert der Weintrester. Landw. Bl., Speyer, **1904**, (225-227); Weinblatt, Neustadt a. H., **3**, 1905, (415-417). [6500].

— Ergebnisse der Untersuchungen pfälzischer Böden auf ihren Kalkgehalt. Bericht für das Jahr 1903–1904. Landw. Bl., Speyer, **1904**, (96–104); **1905**, Beilage, (1–8). [6500].

29374
—— und **Engels**. Ueber Lösshöden und Lössmergel. Landw. Bl., Speyer, **1905**, (14–17). [6500]. 29375

Haler, W. T. Die Entwicklung der Schwefelfarben Zs. Textilind., Leipzig, 9, 1905, (1-3). [5020]. 29376

**Hall**, Λ. D. Analysis of the soil by means of the plant. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (804). [6500]. 29377

Hall, Edwin II. The van der Waals a in alcohol and in ether. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (899-903). [7200]. 29378

Hall, Elliot S. v. Smith, Alexander.

Hall, Walker. Zur klinischen Bestimmung des Gesamtgehaltes von Purin im Harn mittelst Purinometer. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (101). [6300].

_	
Halle, Walter L. Die Entwickelung und der gegenwärtige Stand der Frage nach der Konstitution des Morphins (Kodeins-Thebains). ChemZig, Cöthen, 29, 1905, (1264–1268). [3010]. 29380  Haller, A[Ibin]. Sur les produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétramethyldiamidophényloxanthranol et sur le vert	
phtalique. [In: 5, Intern, Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (517–552). [1630—1130—5020].	
Sur les β méthyl-ε-alcoyl- cyclohexanones et les alcools correspon- dants homologues de la menthone et du menthol. Paris, CR. Acad. sei., <b>140</b> , 1905, (127–130). [1510–1240]. 29382	
Sur des thuyones alcoylées et des combinaisons de la thuyone avec des aldébydes aromatiques. Paris, CR. Acad. sci., <b>140</b> , 1905, (1626-1631). [1540].	
Sur les acides campho- acétique et \$\beta\$ camphopropionique. Paris, CR. Acad. sci., <b>141</b> , 1905, (13-16). [1340]. 29384	
ct Couréménos, Λ. Sur les acides cyanocamphoacétique, cyanocampho-α propionique, cyanocampho-α isolontyrique et leurs principaux dérivés. Paris, CR. Acad. sci., 140, 1905, (1430-1435). [1340]. 29385	
et <b>Desfontaines</b> , M. Exalta- tion du pouvoir rotatoire des molécules aliphatiques en passant à l'état de com- posés eveliques. Paris, CR. Acad. sci., <b>140</b> , 1905, (1205–1208). [1310—7300]. 29386	
et <b>Guyot</b> , A. Synthèses dans la série de l'anthracène. U: Dihy- drure d'anthracène γ triphénylé et dérivés. Paris, CR. Acad. sci., <b>139</b> , 1904, (9-13). [1110–1240–1230–1330]. 29387	
- Synthèse dans la série anthracénique. HI. Dihydrure d'anthra- cène γ-tétraphénylé et ses dérivés. Paris, CR. Acad. sci., <b>140</b> , 1905, (283- 287) - Ferratum (400)l., f1140 - 1640	

anthracénique IV. Dérivés diamidés

tétra-alcoylés symétriques du dihydrure

d'anthracène γ-tétraphénylé. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (343–345).

12407.

[1140 1640].

29388

29389

```
tion de la bromoacétine du glycol avec les
éthers acétoacétiques et acétonedicar-
bonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139,
1904, (99-101).
                  [1310 1330
                                -1930 ^{\circ}
                                 29390
        ---- Sur une nouvelle méthode
de synthèse de dérivés alcoylés de certains
alcools eveliques saturés. Préparation d'homologues du menthol. Paris, C.-R.
Acad. sci., 140, 1905, (471–479). [1240].
                                 29391

    Etude des β méthyl 4

benzylcyclohexanols et l méthyl 4 di-
benzylevelohexanol. Paris, C.-R. Acad.
sei., 140, 1905, (624–629). [1240].
                                 29392
            et Martine, C. Sur une
synthèse de la menthone et du menthol.
Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (130-
132). [1210 1540].
                                 29393
        --- Sur les menthones et les
menthols obtenus par la réduction de la
pulégone par l'action catalytique du
nickel rédnit. Paris, C.-R. Acad. sci.,
140, 1905, (1298–1303). [1240–1540].
                                 29394
       — et Müller, P. Th. Sur la con-
stitution des sels du sodium de certains
acides méthéniques et méthiniques.
Ethers cyanacétique, acyleyanacétique,
malonique, et evanomalonique, maloni-
trile, camplire cyané. Paris, C.-R.
                         (1180-1185).
Acad. sci., 139, 1904,
|7300|.
                                 29395
  Hallerbach, Wilh. Ueber Verwen-
dung der seltenen Erden. Allg. Chem-
Ztg, Apolda, 1904, (311–312). [0100].
                                 29396
             Ueber Vorkommen, Eigen-
schaften und Verwendungen des Vana-
dins. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904,
(402-103). [0820].
                Ueber
                         Eigenschaften,
Vorkommen und Verwendung des Urans.
Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (411–113).
[0810].
                                 29398
                     Thallium.
               Das
                                 -Allg.
ChemZtg, Apolda,
                     1904, (461–165).
[0790].
                                 29309
             Ueber die Darstellung der
Persulfate. Allg. ChemZtg, Apolda,
1904, (520–521). [0660].
                                 29 100
  Halliburton, William Dobinson. Phy-
siological chemistry. London, Annual
Reports on the Progress of Chemistry
for 1904, issued by the Chemical Society,
1, 1905, (169–191). [8000].
                                 29101
```

Haller, A[lbin] et March, F. Condensa-

Halliburton, William Dobinson. Ten lectures on bio-chemistry of muscle and nerve. [With bibliography.] Philadelphia Blackiston, 1904, (xvi+160, with illus., pl.). 22 cm. [8000].

Hallion, L. Sur l'importance pratique de l'exploration de la pression artérielle pour éviter les accidents de l'anesthésie. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (599-600). [8040].

Hallopeau, L. A. Action du zinc sur les tungstates de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (283–284). [0840]. 29104

Halm, J. On the structure of the series of line- and band- spectra. Edinburgh, Trans. R. Soc., 41, 1905, (551–598). [7300].

**Halphen**, G. Sur une réaction colorée de l'huile de coton. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (140-143). [6500].

Recherche de l'huile de lin dans l'huile de noix. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (297–298). [6500].

Caractérisation des huiles d'olives extraites au sulfure de carbone, dans leur mélange avec les huiles d'olives. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (333-334). [6500]. 20108

Ham, Chas. E. and Balean, Hermann. The effects of acids upon blood. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (312–318). [8000].

Ham, Wilhelm. Kondensations-Versuche mit Nitrosokörpern. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (103). 8vo. [1000]. 29110

Hamann. Die Backfähigkeit der Mehle verschiedener Weizensorten. München, VierteljSchr. bayr. Landw-Rath, 7, 1902, (119–135). [6500].

Hamberger, P[aul]. Ueber den Nachweis von Holzgeist in pharmazentischen Präparaten. ApothZtg. Berlin, 20, 1905, (810-811). [6150]. 29112

Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. 1, 1905, (190–191). [0720]. 29413

Hambrecht, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, (39). 21 cm. [1500]. 29114

[Hamburg, Deutsche Seewarte]. Naphtha-Ausbruch im Kaspischen Meere. Ann. Hydrogr., Berlin, 33, 1905, (39). [1100].

Hamburg, M. v. Grassberger, R.

Hamburger, II[artog] J[acob]. Eene methode ter bepaling der osmotische drukking van zeer geringe hoeveelheden vloeistof. [A method for determining the osmotic pressure of very small quantities of liquid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (401–104), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (391–397), (English). [7450]. 29416

Hammarsten, Olof. Kortfaltad larobok i fysiologisk kemi. [Concise manual of physiological chemistry.] Upsala, 1904, (VI, 350, with pl.). 24 cm. 10 kr. [8000].

— [Гаммарстенъ, О.]. У чебникъ физіологической химіи. Переводъ съ 5-го изданія подъ редакціей проф. С. С. Салажина. Часть І. [Cours de chimie physiologique. Traduction de la 5me édition, sous la rédaction du prof. Salaskine. 1re partie.] St. Peterburg, 1904, (386, av. 1 pl.). 24 см. [0030]. 29418

A text book of physiological chemistry. [Transl., from the author's enl. and rev. 5th German ed., by John A. Mandel.] 4th ed., New York (Wiley), London (Chapman and Hall), 1904, (viii+703, with ph.). 23.5 cm. [8000].

Minnesord öfver f.d. Generaldirektören August Theodor Almén. [Gedenkrede auf Generaldirektor a. D. August Theodor Almén.] Uppsala, Läkaref. Förh., 9, 1903-04, (I-VIII). [0010].

Untersuchungen über die Gallen einiger Polartiere. 2. Feber die Galle des Moschusochsen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1904, (109-126). [6500]. 29124

Ueber die Darstellung kristallisierter Taurocholsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (127–144). [1350]. 29422

 Hammerschmidt, Franz. Der Bildungswert der Chemie. Verh. Vers. D. Philol., Leipzig, 47, (1903), 1904, (162–164). [0050]. 29424

Hamonet, J. L. Synthèse du glycol pentaméthylénique OH((\*2H5)\*OH, du nitrile et de l'acide piméliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (59-61). [1210-1310].

Hamy, E. T. Urbain Baudineau, sieur de Mele, démonstrateur au Jardin du Roi (1635-1669). Bul. Muséum, Paris, 1904, (424-427). [0010]. 29426

Hanausek, Eduard und Zaloziecki, Roman. Papierstoffgarne. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (3-4). [6500].

29427

Hand, Adolf. Zur Kenntnis des Cyanschlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1098–1106). [0210].
29428

Hanisch, Rudolf. Ueber den 2, 6-Dimethyl-4-Chlor-Nicotinsäureäthylester und dessen Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (51). 21 cm. [1930]. 29429

Hankó, Vilmos. Adatok a budapesti metegés hideg ásványos források chemiai viszonyainak ismeretéhez. [Beiträge zur Kenntnis der chemischen Verhältnisse der Budapester kalten und thermalen Mineralquellen.] Fürdő- és Vizgy. a B.O.U. mellékl., Budapest, 3, 1905, (29-31). [6500]. 29430

und Gáspár, Johann. Die chemische Zusammensetzung des ungarischen Weizens. Ins Deutsche übersetzt v. Leopold Gruner. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1904, (699–706, 724–737). [6500]. 29431

**Hanne**, R. Die Acidität der Kuhmilch. Milchztg, Leipzig, **33**, 1901, (659-660, 679-681, 709-711, 725-727). [6500].

— Einiges über die Zusummensetzung der Kuhmileh bei einer Melkung aus den verschiedenen Strichen. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (356–363). [6500].

Hanow, H[einrich]. Ueber Fortschritte in der Stärkefabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (881-884). [6500].

29134 Fortschritte auf dem Gebiete der Spiritus- und Presshefe-Fabrikation. ChemZig, Cöthen, **29**, 1905, (921– 925). (6500). 29135 **Hanow**, H[einrich]. Die im Dezember 1903 und Januar-März 1904 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1901, (34–35, 144, 178–179, 212). [6500].

29436

—— Untersuchung einiger
Paraffine. Wochenschr. Brau., Berlin,
21, 1904, (176–177). [6500]. 29437

Die im April-Dezember 1904 und Januar-September 1905 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (299, 400, 462–463, 572–573, 588, 675–676, 780–782, 820, 821); **22**, 1905, (36, 110, 178–179, 227–228, 273–275, 337–338, 433, 452, 503–504, 621–622). [6500].

Zusammenstellung der in den letzten sechs Jahren im analytischen Laboratorium untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (552–553). [6500]. 29439

Hans, Wilhelm. Die rationelle Bewertung der Kohlen. Ein Mahnwort. Freiberg i. S. (Craz & Gerlach), 1905, (47). 26 cm. 2 M. [6500]. 29410

Hansen, Emil Chr. Untersuchungen über die Physiologie und die Morphologie der Alkoholfermente. XI-XVII. [Uebers.] Bierbr., Halle, 1903, (1-3, 37-40, 97-100, 109-112, 446-448, 469-472, 181-485). [8020]. 29441

Hansen, F. C. C. Ueber Eisenhämatein, Chromalaunhämatein, Tonerdealaunhämatein, Hämateinlösungen und einige Cochenillefarblösungen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (45-90). [5010].

Hansen, J[ohannes]. Fütterungsversuche mit den bei dem Steffen'schen Zuckergewinnungsverfahren entstehenden Zuckerschnitzeln. Unter Mitwirkung von K. Hofmann. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (337–369). [8040].

Die Wirkung der Kornrade auf die Milchproduktion. Unter Mitwirkung v. K. Hofmann und J. Kuhlmann. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (899-927). [8050]. 29444

und Geist, H. Die Wirkung von rohen Kartoffeln, Trockenkartoffeln und Kartoffeldauerfutter auf die Milchproduktion. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, 54, 1905, (746-757). [8010].

Hansen, J[ohannes] und Hecker, H. Die Verwendung indischer Rapskuchen. Unter Mitwirkung von K. Hofmann. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (371–402). [6500].

Hanson, H. Norman v. Richardson, F. W.

Hanssen, C. J. T. The weights of oxygen, nitrogen, and hydrogen. Chem. News, London, **92**, 1905, (172-173). [7100].

**Hantzsch**, Arthur. The constitution and colour of diazo- and azo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (289-295). [1700 5000 7000].

Zur Nomenclatur von Verbindungen mit veränderlicher Constitution. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (998-1004). [0070]. 29449

Ueber das Cyamelid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1013–1021). [1910]. 29450

Zur Constitution einiger Stickstoffsulfonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1043–1044). [0660-0490]. 29451

Bemerkung über die Producte aus Hydroxylamin und Isonitrosoacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1431). [1310]. 29453

Syndiazotate als primăre Producte der Reaction zwischen Nitrosobenzolen und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2056– 2062). [1740–5020]. 29454

Ueber Oxonium- and Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2143-2154). [1940 1910 5020 1600]. 29455

Zur Constitution der Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2161–2164). [1610 7000].

Die Constitution des Frény'schen Sulfazilats und des Pelouzeschen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3079-3082), [0420-0490-0660]. 29157

chemie. 2., verm. und verb. Aufl.

Leipzig (J. A. Barth), 1904, (VIII + 188). Geb. 6,40 M. [7000]. 29458

Hantzsch, Arthur, und Bauer, Hugo. Ueber Cyanursäurederivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1005– 1013). [1930]. 29459

und **Graf**, Wilhelm. Ueber Additionsprodukte tertiärer Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2151–2161). [1600–1630]. 29460

Teber die Isomerie der sogen, Benzolazocyanessigester, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2266–2276). [1720–7000].

\_\_\_\_\_ r. Auld, S. M.

Hanuš, Josef. Působení hydrazinhydrátní v glyceridy mastných kyselin. [Einwirkung des Hydrazinhydrats anf Glyzeride der Fettsäuren.] Prag, Věstn. České Spol. Nauk, **1904**, 36 Aufsatz, (4). [1300].

Použití ponorného refraktometru v analysi potravin. 1. Stanovení koffeinu. [Die Anwendung des Refraktometers bei der Analyse der Kahrungsmittel. 1. Bestimmung des Koffeins.] Prag. Véstn. České Spol. Nauk, 1905, (12). [6300]. 29464

Beitrag zur Kenntnis, verschiedener Arten von Zimmet. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1901, (669-672). [6500]. 29465

— Über eine quantitative Bestimmung des Vanillins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (585– 591). [6300]. 29460

Gewichtsanalytische Bestimmung des Zimtaldehyds in Zimtölen und in Zimtrinden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (241–246). [6300].

Harbord, F. W. Recent developments in electric smelting in connection with moral and steel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (110-178, with 12 figs. and discussion). [0320-7200]. 29168

29469

Harden, Arthur. The chemical action on glucose of the lactose-fermenting organisms of faces. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (488–193). [8020].

Zymase and alcoholic fermentation. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, ±2–15. [8010 8020].

and Young, W. J. The alcoholic ferment of yeast-juice. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (i-ii). [8020]. 29171

phates on the fermentation of glucose by yeast-juice. Preliminary communication. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189-191. [8920]. 29472

Hardt, B., Eisner, V. und Fischer, W. Die Ergebnisse der chemischen Untersuchung des Saatgutes und der Nachzucht von den im Jahre 1904 augebauten Hafersorten. LandwBL, Oldenburg, 53, 1905, (171-177, 184-186). [6500].

Hardt, Julius. Bunsenbrenner. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, **10**, 1904, (165). [0910]. 29474

Hardy, W. B. Colloidal solution. The globulins. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (251-337). [1010-7100]

Hári, Pál. Vizsgábatok a trypsinemésztésről [Untersuchungen über Trypsinverdanung.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (582-592). [8010 7200]. 29176

A normalis emberi vizelet egy új mitrogen-tartalmú alkotórészéről. Über einen neuen nitrogenhaltigen Bestandtheil des normalen menschlichen Harnes, H. Mitteilung, M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (595–599); Hoppe-Scylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 46, 1905, (1-8). [6500]. 29477

oldatok elméletének alkalmazása az aisványvizek élettani és gyógyító hatásának értelmezésére. [Die Anwendung der Lösungstheorie zur Erklärung der physiologischen und heilsamen Wirkung der Mineralwässer.] M. Orv. Arch. Budapæst, **6**, 1905, (519–530, 513–591, 682–710, mit 2 TaL. [8000]. 29478

Harker, J. A. On a new type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platimum.

London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (235–250). [0910 7200 0610]. 29479

Harker, J. A. The specific heat of iron at high temperatures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (430-438). [0320-7200]. 29180

Harms, F[ritz]. Die elektrischen Erscheinungen bei der Phosphoroxydation. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, 291–290); Habilitationsschrift. Würzburg (Druck v. Il. Stürtz), 1904, (31, mit 3 Taf.). 23 cm. [0570 7250].

Harnoth, Adolf. Die Schwankungen im Milchertrage und im Fettgehalt der Milch im Laufe eines Jahres. Fühliges landw. Zig. Stuttgart, **54**, 1905, (361– 369, 401–407). [6500]. 20182

Harperath, J. Die argentinischen Rohmaterialien. [Anorganische Stoffe.] [Iu: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 19:14. (743-746). [0100-1000].

Argentinisches Petroleum.

[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag),
1901, (527–530). [1100]. 29184

Harpf, August. Die Löslichkeit von Schwefeldioxyd in Wasser. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (136–137, 159–160). [0660-7150]. 29485

Der Idrianer Schüttofen und seine Verwendung zur Verhüttung von Quecksilbererzen, Z., angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1420–1426). [0380]. 29486

Harries, Carl. Zur Kenntniss der Kautschnkarten. Ueber den Weberschen Dinitrokautschuk. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (87-90). [1150 1860.]

Zur Kenntniss der Kautschukarten: Leber Abban und Constitution des Parakautschuks. Berlin, Ber D. chem. Ges., **38**, 1905, (1195–1203). [1860-1910]. 29188

Ueber Versuche zur Spaltung des Caseins vermittelst Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2990-2992). [4010]. 29489

Zur Kenntniss der Kautschukarten. Ueber die Beziehungen zwischen den Kohlenwasserstoffen aus Kautschuk und Guttapercha. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (**3985**– 3989). [1140–1860]. 29490

Harries, Carl. Ueber die Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. 11. Abh.) I. Ueber die Ozonide sauerstoffhaltiger Substanzen; von Kurt Langheld. H. Ueber die Isomerie der Olund Elaïdinsäure; von Carl Thieme. III. Ueber die Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk. 1. Ueber die Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Succindialdehyds. 2. Ueber die Constitution des Dimethylheptadiëns; von Harries und Weil. 3. Ueber die Constitution eines Dimethylpentadiëns. IV. Ueber Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Valentin Weiss. Anhang. Ueber das Aethylperoxyd von Berthelot; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (311-375, mit 1 Tal.). [1100 1910 1410 1320 5500 1120 1130 15207.2919I

und **Johnson**, Manuel. Ueber die Ueberführung des Carvons in α-Phellandren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1832–1835). [1540]. 29192

und **Türk**, Hans. Ueber Methyl-glyoxal und Mesoxaldialdehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1630–1636). [1510–1410]. 29493

Harrington, B[ernard] J[ames]. A modification of Victor Meyer's apparatus for the determination of vapor-densities. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (225-228, with illus.). [7100].

Harris, E[lijah] P[addock]. A manual of qualitative chemical analysis. [Assisted by G. G. Pond.] New ed., revand cor. Northampton, Mass. (Gazette Printing Co.), 1904, (320). 20 cm. [6000].

**Harris,** Isaak F. r. Osborne, Thomas B.

**Harrison**, F. C. and **Barlow**, B. The steam still. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905. (119-121). [0910]. (29496)

Harry, Fred T. and Mummery, W. R. The colorimetric estimation of salicylic acid in foodstuffs. London, Anal., 30, 1905, (124-127). [6300-6500]. 29497

 Hart, Edward.
 Boric acid and borax.

 [In: 5. Intern. Kongress für angew.

 Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),

 1904, (772-773).
 [0160].
 29498

Hart, Edwin B. v. Van Slyke, Lucius L.

**Hart,** F. Beiträge zur Chemie des Portland-Cementes. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (345–347). [0220]. 29499

Die Einwirkung von Essigsäure auf Portlandzement und Hochofenschlacke. ThoundZtg, Berlin, 28, 1904, (809). [0220-6500]. 29500

Harter, Hans r. Willgerodt, Conrad.

Hartley, Percival r. Cohen, Julius Berend.

Hartley, Walter Noel. Notes on the constitution of nitric acid and its bydrates. Dublin, Sci. Proc. R. Soc., (N. Ser.), 10, 1905, (373-377). [0490]. 29501

—— The preparation of murexide from alloxantin and alloxan. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1791–1795). [1930]. 29502

The absorption spectra of uric acid, murexide and the ureides in relation to colour and to their chemical structure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1796-1822); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (166-167). [1910-7300].

Observations on chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. Loudon, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 1822-1831); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, +167). [5000 7000]

The absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (128-430). [7300 0380]. 29505

Hartmann, Balthasar. Untersuchungen über die Leistungsfähigkeit der Assnaunschen Methode zur experimentellen Bestimmung des Verhältnisses Cp Cv = X der specifischen Wärmen bei konstantem Druck und konstantem Volumen von Gasen. Ann. Physik, Leipzig. (1. Folge), 18, 1905, (252-298). [7200].

Hartmann, Ernst. Chinone, Chinole, and Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig. 20, 1905, (420-123, 429-431, 141-443). [1530-1660-5020]. 29507

---- v. Meyer, Richard.

Hartmann, J. Bestimmungen der Wellenlangen im Spektrum des Gieselschen Emaniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905. 401–402). 7300 0100].

Objektiv für Spektrographen, Zs. Instrumentenk., Berlin, **24**, 1904, (257–263). [0910].

A revision of Rowland's system of wave-lengths, Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, 167-190). 7300].

Hartwich, C. Beitrag zur Kenntnis einiger technisch und pharmazeutisch verwendeter Gallen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 584-600, 640. mit 2 Taf.). [6500]. 29511

und Vuillemin, A. Beiträge zur Kenntnis der Senfsamen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (162–164, 175–178, 188–189, 199–202). [6500°.

—— und Winckel, M. Ceber das Vorkommen von Phloroglucin in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, 462-475). [1230-6500]. 29513

Harvey, Alfred William. α-Benzylphenylallylmethylammonium compounds: a complete series of four optically active salts. London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (1481-1487); Tabstract] London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, (228-229). [1630-7000].

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717-718), [7300-6500].

Harz, C[arl] O'tto]. Amylum, Amylodextrin und Erythrodextrin in ihrem Verhalten gegen Chromsaure. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihelte. 19, 1905, Abt. I, (45-58). [1840].

Harzer, Albert, Ueber die Reaktivität des Sulfuryls, Ein Beitrag zur Kenntnis der sogenannten negativen Radikale, Diss. Göttingen, Hildesheim Druck v. A. Lax', 1904, 624, 21 cm. [1300-2000-7050]. 20518

Haselhoff, E. und Mach, F. Hafer. Untersuehungen über die Futtermittel des Handels . . . XXXIV. Landw. Versuchstat, Berlin, 60, 1904, (161-206, mit 2 Taf.). [6500]. 29519

Hasenclever, Peter r. Friedheim, Carl.

Haskell, R. r. Goodwin, H. M.

**Haslam**, H. C. The separation of proteids. J. Physiol., Cambridge. **32**, 1905, 267–298). [4000]. 29520

Hass, Wilhelm, Beiträge zur chemischen Charakteristik der Süssweine. Diss. München Druck v. G. Hafner), 1905, (31). 22 cm. [6500]. 29521

Hassack, Karl. Warenkunde. Tl 2: Organische Waren. Sammlung Göschen. 223). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, 160. 15 cm. Geb. 0.80 M. [1000]. 29522

Wangen i. B., **1**, 1905, 43–49). [4010]. 29523

Hasselberg, Bernhardl, Untersuchungen über die Spectra der Metalle im elektrischen Flammeubogen. 7. Spectrum des Wolframs. Stockholm, Vet.-Ak. Handl., 38, No. 5, 1904, (47, with 2 pl. . [0840].

**Hassler**, F. Die Katalyse und ihre Anwendung in der Technik. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1510–1541). [7050]. 29525

---- r. Dennstedt, M.

Hasslinger, R. v. Ueber das specifisch hohe Leuchtvermögen des Gasglühlichtes. Prag, Abh. Lotos, **53**, 1905, 41-4). [7300].

Tauchbatterie. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, +160. [0910].

Hassreidter, V. Löslichkeit des Schwelelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292), [0290-6200-7150]. 29528

Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalisulfüren. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1023-1024). 0290-6200-7150]. 29529

Hattensaur, Georg. Ueber Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1037). [6200]. 29530

Hauenschild, Albert. Physikalische Methode zur Prufung von PortlandCement auf Beimengungen. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (515-517). [6500]. 29531

Haupt, H[ugo]. Die häufigeren Verfälschungen der gemahlenen Gewürznelken. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 4-5). [6500]. 29532

Hausdorff. Ergebnisse der Wasseruntersuchungen aus Anlass der Verrostungsproben. Protok. Dampfkesselüberwach/ver., Hamburg, 33, 1904, (93–104). [6500].

Hauser, Gottfried. Ueber die Elektrolyse des Estersalzes der Monobenzylmalonsäure sowie des dibenzylessigsauren Kaliums mit fettsauren Salzen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1901, (51). 22 cm. [1330 7250].

**Hauser**, Otto. Ueber eine neue Klasse von Eisenverbindungen. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2707-2710). [0320]. 29535

Die Sulfate der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (185-204). [0890 7050]. 29536

**Hausmann**, Max v. Heffter,  $\Lambda$ .

Hausmann, Walther. Zur Kenntnis des biologischen Arsennachweises. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (397–398). [6100]. 29537

Hausrath, H[erbert]. Die Messung kleiner Temperaturdifferenzen mit Thermoelementen und ein Kompensationsapparat mit konstantem kleinen Kompensationswiderstand bei konstant bleibendem Hilfsstrom. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (735–743). [0910].

v. Nernst, W[alter].

Hawk, Philip Bovier. The influence of hemorrhage upon metabolism. [With bibliography. Thesis, Ph.D., Columbia University.] Easton, Pa. (Chemical Publishing Co.), 1905, ([75]). 23.5 cm. [8040].

**Hawthorne**, John v. Dixon, Augustus Edward.

Hay, Frank W[illiam]. Ueber die Elektrolyse und die trockene Destillation einiger Salze der Pinnelinsäure. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1903, (30). 22 cm. [1310 5500 7250]. Hayashi, Haruo. Ueber die peptischen Spaltungsprodukte des Weizenklebereiweisses Artolin. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (289-314). [4020]. 20511

 Hayduck,
 F.
 Kohlensäure
 und

 Eiweiss.
 [Atmung der Pflanzen und
 Gärung].
 Zs. SpiritInd., Berlin,
 28,

 1905, (309-310).
 [8020].
 29542

**Haynes**, Dorothy v. Philip, James Charles.

Haywood, J. K. Cattle foods. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chem. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (533–538). [6500]. 29543

Insecticides and fungicides.

[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),
1904, (539–548). [6500]. 29544

Hazard, J. Die Beurteilung der wichtigeren physikalischen Eigenschaften des Bodens auf Grund der mechanischen Bodenanalyse. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1901, (149–474). [6500].

Headden, William] P[arker]. The Doughty Springs, a group of radium-bearing springs on the north fork of the Gunnison river, Delta county, Colorado. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (1-30 with pl.). Separate 24 cm.; [abstract] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (297-309), [0620].

Action of phosphates on platinum when heated with it in the presence of carbon. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (45-49). [0610 0570].

Heberlein, Eduard v. Küster, F[r]. W.

Hébert, Alexandre. Contribution à l'étude chimique du sol, des eaux et des produits minéraux de la région du Chari et du Tchad. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 162-165). [6500]. 29549

--- v. Charabot, Eug.

Hechler, Wilhelm. Fluidität und Leitfähigkeit einiger konzentrierter wässeriger Salzlösungen unter 0°. Diss. Münster i. W. (Druck v. Theissing), 1904, (51, mit 2 Taf.). 22 cm. [7250] 7150]. Hecht, Adolf Franz v. Friedjung, Josef K.

Hecht, H. Wie ermittelt man auf einfache Weise die Bestandteile ungebraunter Massen, denen u. a. auch gebraunte Materialien zugesetzt sind? Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (226-242). [6500].

Heckel, Edonard, Jacob de Cordemoy, H. et Schlagdenhauffen, Fr. Sur un nouveau copal et sur un nouveau kino formis le premier par le fruit et le second par le tronc et les rameaux du Dipteryx odorata Willd. Ann. Inst. colon., Marseille, 1904, (71-137). [6500].

Hecker, Il. v. Hansen, J[ohannes].

Hedin, S. G. On the antitryptic action of serum-albumin. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (390–394). [8010].

29553

Observations on the action of trypsin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (468-485). [8010]. 29554

Hedström, Gustav, Apparate und Methoden zur Untersuchung der physikalischen und chemischen Eigenschaften der Amalgame. D. Monatschr. Zahmheilk., Leipzig, 20, 1902, (457–482). [0380-0910].

Heerde, R. und Busch, E. Eiweissbestimmung in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (779-780). [6300].

der Eiweissbestimmung in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1901, (830–831). [6300]. 29557

Heermann, P[aul] Ucber die Berechtigung der Gesichts-, Geruchs- und Gesichts-, Geruchs- und Gesichtsche Daten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (585-586). [6000].

Fettbestimmung der Seifen nach der Wachskuchenmethode. Chem-Ztg. Cöthen, **29**, 1905, (623). [6300].

Beiträge zur Kenntnis der Farbereiprozesse. III. Beizen-Konzentration und Beizenaufnahme bei der primären Metallbeizung. IV. Die zinnökonomische Frage und die repetierte Zinnbeizung. V. Basizität, Basizitätszahl und ihre Rolle bei der primären Metallbeizung. VI. Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. VII. Fixationsformen der primären Metallbeizungen. VIII. Die repetierten Eisen-, Chrom- und Tonbeizungen. IX. Der Zinn-Phosphat-Prozess. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (335–339, 350–352, 417–423); 15, 1904, (76–78, 85–91, 108–112, 165–170, 183–188, 197–200, 214–219, 325–327, 345–347); 16, 1905, (66–70, 323–326, 340–313). [5000–7050].

Heermann, P[aul]. Richtigstellung des Knapsteinschen Einwandes gegen meine Arbeit: Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. Färberztg, Berlin, 15, 1904, (284). [5000]. 29561

- Колорпетическія и текстильно-химпческія изследованія. Переводь студентовъ Имп. Технич. Училища: К. В. Зеленова, А. М. Доброва и Е. Г. Луп. [Koloristische und textil-chemische Untersuchungen. Uebersetzung der Stud. Zelenov, Dobrov und Lui.] Moskva, 1904, (XIII+1+490+5). 23 cm. [6000]. 29562

**Hefelmann**, Rudolf. Ueber borsäurehaltiges Kochsalz. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (231–234). [6590]. 29563

———— Ueber die Grundlagen der Beurteilung des Himbeersirups. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (281–287). [6500]. 29564

Heffter, A[rthur]. Ueber die bei der Autoxydation des Eosins entstehenden Producte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3633-3631). [1910 5020].

Ueber die Wirkung des Schwefels auf Eiweisskörper. Nach gemeinsam mit Max Hausmann ausgeführten Versuchen. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (213–233). [4000].

— Ucber die Zerlegung des Jodkaliums durch Fette. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (320–322). [0120—1300]. 29567

und Capellmann, R. Versuche zur Synthese des Mezcalins, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3634–3640). [3010–1230–1530–1630]. 29568

**Hegel**, S. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Chromgerbung. [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (950–961). [6500–5020]. 29569

Hegemann, Hans. Die Herstellung des Porzellans. Erfahrungen aus dem Betriebe. Berlin (Verl. d. TonindZtg), 1904, (VHII+428). 19 cm. Geb. 7,60 M. [0120].

Hehner, Otto. Brandy. London, Anal., 30, 1905, (36-56). [6500]. 29571

Heichelheim, [Sigmund] und Kramer, [Hugo]. Ueber den Einfluss von Salzsäureeingiessungen auf den Pepsingehalt des Mageninhalts bei Achyllen nebst einigen Bemerkungen über die quantitativen Pepsinbestimmungsmethoden. Münchener med. Wochenschr., 51, 1904, (330–333). [6500]. 29572

**Heide,** Richard von der v. Buchner, Eduard.

Heidenhain, Martin. Die Nilblaubase als Reagens auf die Kohlensäure der Luft. Münchener med. Wochenschr., 50, 1903, (2041–2042). [6000]. 29573

Azokarmins und der Chromotrope. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (337–343). [5020]. 29574

Heidepriem, [Eng.]. Über Selbstentzündung von Mineralkohlen. Protok. DampfkesselüberwVer., Hamburg, **35**, 1905, (119–137). [0210]. 29575

Heidrich, M. Wärmeerhöhung geglühter, granulierter und gemahlener Hochofenschlacken im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (22–31). [0220 7200]. 29576

Der natürliche und künstliche Indigo. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (364–365). [5020].

**Heike**, W. Über Vanadinbestimmungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1357–1359). [6200]. 29578

**Heikel,** Gunnar. Ueber die Birotation der Galactose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (71–104). [1810 7300].

**Heim,** Friedrich v. Meisenheimer, Jakob.

**Heine**, H. Butter und Butterverfälschung. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (292-294, 307-308, 323-325). [6500]. 29580

Heine, K. Die Oldenburger Versuche über Torfverkokung der preussischen Regierung. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (289-291). [6500]. 29581

Heinecke, A. Ueber die Zusammensetzung einiger künstlicher keramischer Massen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (730–735). [0120–6500]. 29582

Heinhold, Max. Ergebnisse neuerer Untersuchungen über die Entstehung des Pyropissits und der Schwefelkohle. Braunkohle, Halle, **4**, 1905, (357–361, 369–372). [0210–6500]. 29583

Heintschel, E. Zur Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2878-2883). [1230 1430 1910 5020]. 29584

Heinze, Berthold. Einige Berichtigungen und weitere Mitteilungen zu der Abhandlung: "Ueber die Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflanzliche Organismen". Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (9–21, 75-87, 168–183). [8030 8020 1840].

milchzuckervergährende Sprosspilze. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1904, (286–366). [8010 8020]. 29586

Heinze, M[ax]. Zur qualitativen Bestimmung der Verunreinigung des Leuchtgases. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (177–178). [6500]. 29587

Ueber die Verwendung des Auftriebs von Flüssigkeiten zur Bestimmung des spezifischen Gewichts derselben. Allg. ChemZtg, Apoldu, 1904, (442–443). [7100]. 29588

Einiges über Zentrifugen. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (243-246). [0910]. 29590

Aus der Laboratoriums-Praxis. [Vorrichtung um Flüssigkeiten von Niederschlägen zu trennen.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (796). [0910].

—— Ueber Araeometer, Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (301–302). [0910-7100]. 29592

Heinzel, Hans v. Diels, Otto.

**Heinzelmann**, G. Fortschritte und Neuerungen in der Spiritus- und Presshefenfabrikation im 1. und 2. Semester 1903 und im 1. Semester 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-1904, 109-111, 140-143, 640-645; **4**, 1905, (29-32, 55-58). [6500]. 29593

Helbig, Demetrio. Nuova sintesi dell'anidride nitrica. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5\*), 12, 1° semestre, 1903, (211-214). [0490]. 29594

Sintesi diretta dell'anidride nitrosa. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (454–464). [0490].

Helbing. Die Richtschnur für moderne Erfindungen in der chemischen Industrie. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (1007–1008). [0000]. 29596

Hell, Carl. Zur Abwehr. [Betr. Verhalten des p-Methoxyphenyl-äthyl-carbinols. — Darstellung des Benzylmagnesiumchlorids. — Unbeständigkeit der Dibromide von 1.1-diarylirten Aethylenen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1680–1683). [1230–2000–1130]. 29597

und Hofmann, Alexander. L'eber o- und p-Methoxyphenyl-äthylcarbinol und die daraus erhalteuen Anethole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1676–1680). [1230]. 29598

Heller, Gustav. Ueber die Konstitution des Anthranils. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (516-520). [1940-1930]. 29599

und Meyer, Heinrich L. Cher Fluorescein und die Nichtexistenz des β-Dinitro-γ-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (197-200). [1130 1910 5020] 29600

Heller, O. Die Glyzerine des Handels, ihre Prüfung und Verwendung. Seifenfahr., Berlin, **23**, 1903, (597-598, 625-627, 649-650, 673-671). [1210-65001]

Theorie und Praxis der Deglyzerinierung der Fette. Vortrag. Seifenfabr., Berlin, **24**, 1904, (729-731, 753-755, 777-779, 801-802). [1300]. 29602

Heller, W. v. Schenck, Rudolf.

Hellström, A. Ucher einen weissen Perubalsam, Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (218-237). [1860–6500].

29603

Hempel, Walther. Studien über die Gewinnung des Phosphors. (Vortrag). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 132–136). [0570]. 29601 Hempel, Walther. Bemerkungen zur Darstellung des Phosphors. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (401–402). [0570].

Ueber Schmelzpunktsbestimmungen bei hohen Temperaturen.

[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),
1904, (715-725, mit 1 Taf.). [7200].
20606

Henderson, J. Brownlie. Chemistry and Food. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (127–138). [0040]. 29607

Some abnormal borewaters. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (139–140). [0360]. 29608

Storage of water-supplies in a semi-tropical climate. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (143–146). [0360].

Note on the saponification of fatty oils in the presence of mineral oil. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (146-147). [6300]. 29610

Henderson, Lawrence J. The heats of combustion of atoms and molecules. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (10–56). [7200]. 29611

Henderson, W. H. v. Friedheim, Carl.

Hendrixson, W. S. A method for the determination of chloric acid. Des Moines, Proc. lowa. Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (147-150); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (242-246). [6300].

on metals. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., **11**, (1903), 1904, (150–162). [0250]. 29613

Henkel, Hugo. Beiträge zur Kenntnis der physikalisch-chemischen Eigenschaften verdümter Glycerinlösungen und zur Analyse derselben. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (47). 22 cm. [1210 7150 7250 6300].

und Roth, A. W. Chemische und physikalische Methoden zur Analyse verdünnter rein wässeriger Glycerinlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1936–1941). [6500].

29615

Henkel, Th. Prüfung des Handseparators Alfa-Viola in der Molkereischule zu Weihenstephan. Trommel Nr. 316 025, eingesandt von der Alfa-Laval-Separator-G. m. b. 11., Berlin. Milchztg, Leipzig, 34, 1905. (13–15), [0910].

**Henle,** Franz. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. (2 Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1362–1369). [5500 1400 1410 1430 1630]. 29617

und Schupp, Gustav. Emwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1369-1371). [5500 1300 1400 1500].

— Notiz betr. Darstellung des Mesoxaldialdehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1372–1373). [1410].

**Henneberg**, Friedrich. Waidbereitung in Thüringen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (55-56). [5020]. 29621

Henneberg, W. Die Brennereihefen Rasse II. und Rasse XII. Morphologischer Teil. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (241-243, mit 1 Taf.). [8020].

Zur Kenntnis der Milchsäurebakterien der Brennereimaische,
der Milch, des Bieres, der Presshefe,
der Melasse, der Sauerkohls, der sauren
Gurken und des Sauerteigs, sowie einige
Bemerkungen über die Milchsäurebakterien des menschlichen Magens.
Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903,
(438-442, 450-455). [8020]. 29623

Ueber die Physiologie der Heferassen 2 und 12. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (646-650). [8020]. 29625 Hennecke, H. Neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (957, 1095-1096). 6200]. 29626

Henning, F. r. Holborn, L[udwig].

Hennings, R. Ueber chinesisches Holzol, Tropenpflanzer, Berlin, **9**, 1905, (705-709). [6500]. 29627

Hénocque, A. Rapport sur les vœux 4 et 5, émis par la section 1 du 1V° congrès international de chimie appliquée relatifs à l'adoption d'un repérage uniforme des spectres d'émission et de dissociation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1015–1019). [7300]. 29628

Rapport sur les vœux 36 et 37, émis par la section VIII du IVe congrès international de chimie appliquée, relatifs à l'adoption d'une échelle uniforme pour la représentation des spectres de bandes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (1019-1025). [7300].

Henri, Victor. Recherches physicochimiques sur l'hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (101–104). [8040].

29630

Le rôle des colloides en biologie. Découvertes de kinases artificielles. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (640-642). [7150-8040]. 29631

——— Gesetze der Enzymwirkung und heterogene Katalyse, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (790–794, 948). [7050—8010]. 29632

Theoretische und experimentelle Untersuchungen über die Wirkungen der Enzyme, der Toxine und Antitoxine und der Agglutinine. I. Kritik der Arbeiten Barendrecht, Visser und Herzog. 11. Vorläufige theoretische Betrachtungen über die Wirkung der Enzyme. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, 19-32). [8010]. 29633

composition des granules colloidaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (974-976). 7100]. 29634

L'état actuel de nos connaissances sur les colloides. 1º partie : Préparation et propriétés des solutions colloïdules ; énergie de la liaison entre le colloïde et la solvant. 2º partie ; Affinité des solutions colloidales. 3º partie: Statique chimique des solutions colloidales. Application des lois de l'équilibre aux systèmes colloidaux. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (1015– 1030, 4066–1081, 1129–1140). [7100]. 29635

Henri, Victor r. Cernovodeanu, Mlle. P.

Henrich, Ferdinand. Untersuchungen über die Wiesbadener Thermalquellen und ihre Radioaktivität. Vortrag. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36** (1901). 1905, (177-199). [7300].

Teber die Radioaktivität der Wiesbadener Thermalquellen. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., **58**, 1905, 87-100<sub>j.</sub> [6500-7300]. 29637

Ueber ein radioaktives Gas in den Wiesbadener Thermalquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1757–1760). [6500-7300]. 29638

Berichtigung zu seinen Arbeiten über zwei Modifikationen von Nitrosoresoreinmonoalkyläthern. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **71**, 1905, (56). [1230].

Ueber einen automatisch wirkenden Apparat, mittels dessen man ein Gasgemisch rasch und sehr vollständig von Stickstoff befreien kann. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1755-1757). [0910-6400]. 29640

die Kohlensäure in Sauerquellen und Sprudeln spielt. Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 10, 1904, (139-411, 477-179, 513-515, 557-559). [0210]. 29641

und Bugge, Günther. Ueber radioaktive Bestandteile der Wiesbadener Thermalquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1011– 1011). [6500-7300].

und Schierenberg, F. Ueber ein Oxydation-produkt des Amidooreinmonomethyläthers,

 $C_6H_2(OH) (NH_2) (2H_3) (OCH)$ . J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (365–371), [1630–1230–1910]. 29613

Henriet, H. Sur la formaldéhyde atmosphérique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, 67-68<sub>2</sub>. [1110]. 29644

Henry, Louis. Ueber die Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2027– 2031). [1110—1610—1210]. 29615 Henry, Louis. Observations au sujet de la fonction "alcool," Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (537-554). [1200]. 29646

— Sur quelques dérivés du nitrile glycolique NC-CH<sub>2</sub>OH. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (165-175), 1300].

Sur la fusibilité dans la série des glycols normaux biprimaires. (IIO)CH<sub>2</sub>-(CH<sub>2</sub>)n-CH<sub>2</sub>(OH). Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (184–190). [1210–1310].

Sur les alcools secondaires normaux en C<sub>5</sub>. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (191-193). [1210]. 29650

Sur quelques composés se rattachant à l'acide caproïque normal. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (348–364). [1110—1300]. 29652

Henry, Thomas Anderson and Auld, S. J. M. On the probable existence of emulsin in yeast. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (568–580). [8010].

Rowland. V. Dunstan, Wyndham

Hensgen, C. Zur Dissoziation der Elektrolyte. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (345–177). [7250]. 29654

Henssgen, Wilhelm. Ueber die Temperaturkoeflitienten der Wärmeleitung der Dämpfe von Aminbasen. Diss. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1905, (47). 23 cm. [1600-7200]. 29655

Hentschel, Walther. Beiträge zur Kenntnis des Verhaltens der Carbanilido-N-Aryl-Aldoxinne gegen verschiedene Basen. Diss., Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1902, (51). 22 cm. [1630]. 29656

Henz, F. Bestimmung der Säure in Abgasen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (2002). [6400]. 29657 Henze, M[art.]. Beiträge zur Muskelchemie der Octopoden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (477–493). [6500 8000]. 29658

Zur Kenntnis des Hämocyanins. (2. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (290-298). [4010]. 29659

Henzl, M. Die Ergebnisse der neueren chemischen Arbeiten auf dem Gebiete des Blutfarbstoffes. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 274, 1902, (229-232). [5010-4010].

Hepner, Albert v. Michaelis, A[ug.].

**Hepp,** Eduard v. Fischer, Otto.

Heraeus, H. Ueber Quarzglas. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (708–715); Monatschr. Mineraliensammler, Rochlitz, 1, 1904, (60–63, 84–86). [0710 0910]. 29661

**Heraeus**, W. C. Der elektrische Verbrennungsofen System Heraeus. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (218–219). [6000].

Schmelzpunktsbestimmungfeuerfester keramischer Produkte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (49-53). [0120 7200]. 29663

Herbette, Jean. Sur une nouvelle forme de tartrate de thallium et sur les mélanges isomorphes des tartrates de thallium et de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1649-1652). [0790 7100].

Herbig, W. Zur Bestimmung des Flammpunktes der Mineralöle. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (26– 30). [6500–7200]. 29065

Jahresbericht auf dem Gebiete der Fette und Öle. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (44–48, 75– 77, 96–98, 122–125, 152–154). [1300– 6500]. 29666

Über Türkischrotöl und die Einwirkung konzentrierter Schwefelsesüre auf Olivenöl. 2-4 Mitt. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (293–296, 309–315, 397–403, 423–426); **15**, 1901, (21–24, 38–46). [1300–5020].

— Ueber die Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, **4**, 1901, (785–786); **5**, 1902, (209–211). [1840].

Herder, Max. Uber einige neue allgemeine Alkaloidreagentien und deren mikrochemische Verwendung. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (57). 23 cm. [300 6150].

**Hérissey**, H. v. Bourquelot, Em.

Herman, P. v. German, P.

Hermann, B. Bericht über die praktischen Erfahrungen mit den zu Parisbeschlossenen einheitlichen [Zucker-] Untersuchungsmethoden. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (71–76). [6500].

Hermann, Heinrich, Messung der Wellenlängen roter Linien in einigen Bogenspektren, Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, 4684-707). [7300]. 29071

Hermann, Ilugo. Studien über die Elementaranalyse organischer Substanzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (686-698). [6000]. 29672

Herold, F. v. Kiliani, H[einrich].

**Herold**, Ignaz. Über die Kaustifikation des Kalimusulfates. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (417–430). [0220-0420 7050-7150]. 29673

Herramhof, II. Untersuchungen über Scharffeuerfarben für Hartporzellan und Untersuchung der Spektren einiger seltenen Erden insbesondere der Reflexionsspektren ihrer Phosphate. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. J. Fuller), 1905, (III+55, mit 1 Tal.), 22 cm. [0100-6500-7320]. 29674

Herrenschmidt, II. Extraction du vanadium du vanadate de plomb naturel et fabrication de quelques alliages de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (635-637). [0820]. 29675

Sur l'épuration des liqueurs de vanadate de soude; observations relatives aux procédés de double décomposition pour la séparation industrielle des métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (862-864). [0820]. 29676

Herrick, J. B. v. Abderhalden, Emil.

Herrmann, A. und Pesendorfer, F. Ueber die Radioaktivität des dem Karlsbader Sprudel enströmenden Gases. Physik.Zs., Leipzig, **6**, 1905, (70-71). [0130].

Herrmann, Erich. Ueber das Vorkommen von Lithium im menschliehen Organismus, Arch. ges. Physiol., Bonn, 109, 1905, 26-50; [0450]. 29678

Herrmann, F. Ueber Verbindungen des Goldes mit schwefelhaltigen, organischen Radicalen. Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, (2813-2825). [2000]. 20079

Herrmann, L. Die Stassfurter Salzindustrie. Centralbl. Kunstdüngerlind., Mannheim. **6**, 1901, (309-311). [0420]. 29080

Der Chilesalpeter. Centralbl. KunstdüngerInd., Maunheim. 7, 1902, 255-256, 265-266. [0500]. 29681

Herrmann, Max. Ueber die Sulfurierung des m-Nitrotoluols, Diss, k. techn. Hochschule, München. Bamberg (Druck d. Handels-Druck.), 1901, 42°. 22° cm. [1330].

Herrmann, P. Die Bestimmung der Reinheit des Saftes der Rübe. Vortrag, [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (212–216).

Verlustbestimming und Betriebskontrolle der Zuckerfabrikation. Nebst einem Vorwort von H. Claassen. Magdeburg u. Wien (Schallehn & Wollbrück), 1905, (V + VI + 431, mit Tab.). 24 cm. Geb. 15 M. [6500], 29684

r. Gonnermann, M. Herrschmann, A. r. Pschorr, R[obert].

Herter. Die Metallurgie des Zinks unter besonderer Berücksichtigung der oberschlesischen Verhältnisse. Bergm. Rdseh., Kattowitz, **1**, 1905, (101–105, 122–128). [0880]. 29685

Der Chilesalpeter im Departement Taltal (Chile), Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **6**, 1901, (253-254, 267-268). [0500]. 29686

Hertzberg, John. Om fotografering i naturliga fårger. [On photographing in natural colours.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1901, (65-79, with pl.); Fotogr. Tidskr., Stockholm, 17, 1904, (39-13, 19-56, with pl.). 7350].

Hertzberg, W. v. Wohl, Alfred,

Hertzsprung, Ejnar. Eine spektralphotometrische Methode, Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905 (15-27). [7350]. 29688 Hervieux, Ch. r. Porcher, Ch.

Herz, Paul. Ueber die Nebenreactionen bei der Darstellung des Piperonalindigos und seine Oxydation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2853-2860). [1230–1910–1930–1940–5020]. 20689

— Ueber den Bidioxymethylenindigo, seinen Auf- und Abbau. Diss. kgl. techn. Hochschule. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (34). 23 cm. [1940-5020]. 29690

Herz, Walter. Uber die Oxyhaloide des Wismuthes. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur. 82, (1904), 1905, natw. Sekt., (2-3). [0190]. 29691

Cher die Natur der alkalischen Lösung von Chromhydroxyd. Breslau, Jahresber, Ges. vaterl. Cultur, **82**, (1904), 1905, natw. Sect., (144–145), [0270-7150].

Löslichkeitsbestimmungen in Aceton-Wasser-Gemengen. (Nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn M. Knoch.) Verh. Ges. D. Natt., Leipzig, **76**, (1904; H. 1, 1905, (114-116; [7150].

Ueber die Vertheilung löslicher Stoffe zwischen Wasser und aromatischen Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1138-1144). [7150].

und Knoch, M. Löslichkeitsbestimmungen in Aceton-Wassergemengen. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1901, (221–223). [7150]. 29695

— Über Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. H. III. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (262–269); **46**, 1905, (193–196). [7150].

Notiz über das Molekulargewicht des Quecksilberjodids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, 460). [0380 7110].

das Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818-820). [1230 1340 7150].

v. Ladenburg, A[lbert].

Herzberg, Gustav r. Schroeter, Georg.

Herzberg, W[ilhelm]. Harzgehalt von Zellstoffen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (180-182); 23, 1905, (306-307). [6500]. 29699

pieren von verschiedener Stoffzusammensetzung und Herstellungsweise.
Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (243–250). [1840]. 29700

Normalpapiere. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (251–262). [6500]. 29701

Flachsgarnprüfungen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (262–268). [6500]. 29702

Papier. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (750-761). [6500].

Herzfeld, A[lexander]. Bericht betreffend Lagerungsversuche mit Rohzucker. In Verbindung mit Vereinsmitgliedern ausgeführt vom Vereinslaboratorium 1902–1903. Mit Anlagen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 53, 1903, Techn. Tl, (1201–1277); 54, 1904, (945–955). [6500].

Versuch des Instituts für Zucker- Industrie zur Feststellung der Zuckerverluste bei der Diffusionsarbeit, Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905. Techn. Tl, (337–359). [6500]. 29706

— Ueber Kalkstickstoff. Vortrag. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (265–268). [0490 0220]. 29707

Die chemische Kontrolle [des Zuckers] als Hilfsmittel bei dem durch die Brüsseler Konvention sanktionierten Entrepôtsystem. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (114–118). [6500].

und Schrefeld, O. Technologie der Kohlehydrate. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14** (1904), 1905, (391-405). [1800]. 29709

Herzfeld, J. Das Färben und Bleichen von Baumwolle, Wolle . . . Praktisches Hilfs- und Lehrbuch für Färber und Färberei-Cheniker . . 2., gänzlich neu bearb. Aufl. Tl 2: Die Bleicherei, Wäscherei und Karbonisation.

2., gänzlich neu bearb. Aufl. von Felix Schneider. Berlin (M. Krayn), 1905 (XV1+450). 26 cm. 10 M. [5020 0030]. 29710

Herzfelder, Armand Dezső. Über die Bestimmung freier Phosphorsäure und die Menge derselben in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (471-479); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (862-870). [6300-6500].

Herzig, J[osef]. Fortschritte in der Chemie der natürlichen Farbstoffe. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (315–319). [5020]. 29712

und Pollak, J[acques]. Ueber Brasilin und Hämatoxylin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2166–2168). [5020]. 29713

und Tscherne, R. Ceber methyliertes Tannin, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (989-991). [1330]. 29714

Herzog, Alois. Zur Kenntnis des russischen Steppenflachses. Textilztg, Braunschweig, 2, 1904, (838-841). [6500]. 29715

Baumwolle und Flachs. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (11-12); Textilztg, Braumschweig, **3**, 1905, (111-112). [6500].

**Herzog**, Franz v. Willgerodt, C[onrad].

Herzog, Hans. Ueber das Verhalten des Natriumsulfits gegen den Luftsauerstoff in und ausserhalb des alkalischen Entwicklers. Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (153–155). [0500]. 29717

Herzog, J. Chemische Untersuchung von Asphalt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (270–271). [6500]. 29718

Ueber Caryophyllin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges.,
 15, 1905, (121-124). [1860]. 29720

Die Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (804-805). [5500].

Die Gewinnung dickflüssiger Extrakte. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (888). [5500]. 29722

Herzog, R. O. Chemisches Geschehen im Organismus. Zs. allg. Physiol., Jena, 4, 1904, (163-200); 5, 1905, (134). [8000].

— Ueber die Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (416–424); (2. Mitt.) *l.c.* 43, 1904, (222–227). [8010 7050]. 29724

Herzog, Wilhelm. Zum Nachweise minimaler Zuckermengen in Kondenswässern und deren Probenahme. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (65-67). [6150].

Hess. Das Farbenthermoskop und seine Anwendungen auf Wärmeerscheinungen. Danzig, Schr. natf. Ges., (N. F.), 11, II. 3, 1905, (XVII-XIX). [0380].

Hess, A. Methode zur Bestimmung den Volumenänderung beim Schmelzen. Physik.Zs., Leipzig, **6**, 1905, (186–188). [7200]. 29727

Hess, Hans. Méthylation du pyrogallol. Genève, Thèse sc. 1904/1905. Genève, 1901, (64). 8vo. [1230]. 29728

v. Graebe, C[harles].

Hess, J. Elektrische Zinkgewinnung. I. II. III. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (686-693, 764-768). [0720].

29729

Entwicklung der elektrolytischen Nickelgewinnung. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (821–826).
[0.540].

Hess, W[alter]. Das Meyersche Tangentialsystem für Schwefelsäurefabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (376–379). [0660]. 29731

----- r. Fischer, Otto.

Hesse, Albert. Die ätherischen Oele. Bericht über die Untersuchungen des Jahres 1903. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (456-460, 475-478, 505-507, 533-537, 562-561). [6500].

Versuche über Polenske's "N[cue] B'utter] Z[ahl]". Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (13–20). [6500].

29733

Die Fett- und Wasserbestimmung in der Butter nach dem Dr. Gerber'sehen Verfahren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (133-441), [6300].

Hesse, Albert. Untersuchung von Wässern, die für Molkereizwecke bestimmt sind. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (552–561). [6500]. 29735

Die Herstellung und Untersuchung einer Rahmsammelprobe. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (973–975). [6500]. 29736

Ueber den Nachweis einer Milchverwässerung durch die Nitro-Azidbutyrometrie. I. H. Molk-Ztg, Hildesheim, **18**, 1904, (21–23, 729– 730, 753-755). [6500]. 29737

— Ueber die Dr. Gerbersche Fettbestimmung. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (93-95, 117-118). [6300].

29738

Apparat zur Fettbestimmung in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1051–1052). [6000-6300].

Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Fettes in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (673-675). [6300]. 29740

Ueber einige neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (590–602). [1140–6500]. 29741

— r. Siedel, Johs.

Hesse, L. v. Kötz, A[rthur].

Hesse, O. Beitrag zur Kenntnis der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandteile. (9. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1901, (449-502). Berichtigung. Ebenda, **70**, 1901, (561). [1250-1350-6500].

Zur Kenntnis der Cotorinden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (243–248). [6500 1250].

Ueber deutsches Opium, Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1901, (719-720). [3010]. 29744

Ueber Hyoscin und Atroscin (l- und i-Skopolamin). Südd. Apoth-Zig, **45**, 1905, (215–216). [3010].

Hesse, Paul. Über den Formylglutaconsäureester. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (49). 22 cm. [1320]. 29746 Hesselink, W. F. Ueber die Weine des Weinbaugebietes am Douro, die sog. "Portweine". Diss. München, Arnheim (Druck v. G. W. van der Wiel & Co.), 1904, (59). 22 cm. [6500].

Hesselmann, Eugeniu J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-Amino-Azo-Verbindungen. Diss. Giessen (Druck v. J. Weinert), 1905, (67, mit 1 Tab.). 22 cm. [1720 5500 7250].

Hessler, John C. On phenylmalonic nitrile. "[Preliminary paper.]" Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (119-130). [1330]. 29749

Hest, J. J. van. Bestimmung der Anzahl Hefezellen in einem Liter obergärige Anstellhefe auf praktischen Wege. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (614-617, Tab. 618). [6500].

Quantitative Bestinmung der Hefenernte ans der Stickstoffaufnahme der Hefe und die Beziehung zwischen Alkoholbildung und Stickstoffaufnahme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (1–3). [6500]. 29751

Heteren, W[illem] J[acob] van. Over de vermeende allotropie van goud. (Eerste mededeeling.) [Ueber die angebliche Allotropie des Goldes.] (Iste Mitteilung.) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (47–53). [0150-7000]. 29752

Een weerstandsburet. [Eine Widerstandsburette.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (53–54). [0910].

Hetper, J[ózef]. Polaryzacya cukrów w zastosowaniu praktycznem. [Sur la polarisation des solutions des sucres et ses applications.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (129-135, 153-163). [6500].

und Marchlewsky, L. Zur Kenntnis des Blutfarbstoffs. Ueber die Formel des Hämins. (2. vorl. Mitt.) Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (65–69). [4010 29755

— v. Goldmann, II.

Hetsch, Heinrich v. Kolle, Wilhelm.

Heuberger, R. v. Tschirch, A.

Heubner, W[olfgang]. Mytolin, ein Eiweisskörper aus Muskeln. Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (302– 312). [4010]. Heubner, W[olfgang]. Pharmakologisches und Chemisches über das Physostigmin. Arch. exper. Path.. Leipzig, **53**, 1905, (313–330). [3010]. 29757

Zur Fibrinoglobulinfrage. Bemerkungen zu der gleichnamigen Arbeit von W. Huiskamp. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1995, (355–356). [4010]. 29758

Die Spaltung des Fibringens bei der Fibringerinnung. Diss. Strassburg. Leipzig (Druck v. J. B. Hirschfeld), 1903. (15). 23 cm. [4010]

Heusler, Fr[iedrich]. Ueber schmiedbare magnetische Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (98-100). [7250]. 29760

--- Ueber Manganbronze und über die Synthese magnetisierbarer Legierungen aus unmagnetischen Metallen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (260–264). [7250]. 29761

Hewitt, John Theodore and Fox, John Jacob. Studies in the acridine series. Part II. Action of methyl iodide on benzoflavine (2: 8-diamino-5-phenyl-3: 7-dimethylacridine). London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1058-1062); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215-216). [1930-5020]. 29763

Hewitt, T. E. Colorimetric determination of phosphorus. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., **20**, 1904, (432– 438). [6200]. 20765

Heyde, A. v. Borsche, W[alther].

Heyder, F. Ueber die Verwendung von Fluorammonium. [Desinfection.] Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, 1386). [0310].

Heydweiller, A[dolf]. Ucher die dielektrische Festigkeit leitender Flüssigkeiten (nach Versuchen von l'. Leppelmann mitgeteilt). Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (346–352). [7250]. 29767

Heydweiller, A[dolf]. Ueber Selbstinduktions- und Permeabilitätsvergleichungen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (4-12). [7250].

Heyer, C. Untersuchung und Begutachtung von Trinkwasser. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (21-22, 33-34, 42-41). [6500]. 29769

**Heyl,** Georg. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des Deutschen Arzucibuches IV. ApothZtg. Berlin, **20**, 1905, (111–113, 121–124, 135–137). [6500].

Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des deutschen Arzneibuches IV. 2. Aufl. Berlin (D. Apotheker-Ver.), 1905, (31). 22 cm. 0,60 M. [6500]. 29771

Heymann, Bol. Eine neue Methode der quantitativen Bestimmung des Milchzuckers in der Milch. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1901, (105-108). [1820-6300].

Heymann, Stanislaw. Ueber die Nitrophenylketone des m.- und p.-Xylols, des Mesitylens und Pseudocumols. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. F. Thiergarten), 1903, (48). 22 cm. [1530 7100].

Heyn, E. Bericht über die mikroskopische Untersuchung der vom Sonderausschuss für Eisenlegierungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbelleisses hergestellten Legierungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1901, 355-397, mit 31 Taf.). [0320-7000].

Life and diseases of metals. Harper's Monthly Magazine, New York and London, 108, 1904, (702 | 705, with pl.). [0100]. 29776

(190-152, 201-208); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (52-68, mit 1 Taf.). [0290 0720]. 29777

Heyne, Walter. Ueber o-Biderivate der Benzolsulfosäure. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (68). 21 em. [1330 1740 1930]. 29778

Hibbert, Eva v. Knecht, Edmund.

**Hicks**, William Longton v. Titherley, Arthur Walsh.

Hiendlmaier, H. r. Hofmann, K[arl] A.

Hildebrand, Willy. Ueber die Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller). 1902, (51). 23 cm. [1510 1310 1910].

Hildebrandt, Alfred. Ueber Di- und Triacetyl-Mesitylen, deren Homologe und Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (76). 21 cm. [1530]. 29780

Hildebrandt, F. Ueber die Brauchbarkeit einiger Indikatoren. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (69-71). [6000]. 29781

Hildebrandt, Herm. Pharmakologische Studien über synthetisch hergestellte Basen aus der Piperidinreihe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (249–289). [1930]. 29782

Hildebrandt, Otto. Konstante Elemente. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 4, 1903, (249-251, 265-268). [7250]. 29783

Hilger, A'lbert]. Zur Kenntnis der im rechtsdrehenden Koniferenhonig vorkommenden Dextrine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (110–126). [1810–6500]. 29781

Hill, Arthur E. Zur Kenntnis der aromatischen Sulfinsäuren und Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1901, (33). 21 cm. [1330 1430].

Hill, C. A. and Collins, H. S. An effective method of applying the "Gutzeit" test for arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (518, 739). [6100-6200].

Hill, E. G. The colouring principle of the flowers Nyetanthes Arbortristis. Calcutta As. Soc. Beng., (N.S.), 1, No. 4, 1905, (102–105). [8030]. 29787

Hill, H. B. and Black, O. F. On the action of potassic nitrite on mucobromic ester. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242). [1310 1320].

and Sylvester, J. P. On certain sulphamido derivatives of furfurane. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([185]-228). [1910].

Hille, Waldemar. Über arylsulfonierte Säureamide, Nitrile und Thioamide. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, 67). 22 cm. [1330]. 20790

— r. Tröger, Julius.

Hillebrand, W[illiam] F[rancis]. Miscellaneous methods of inorganic analysis and assay. (Except electrolytic methods and those pertaining to the rare earths.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (440–459). [6000–6500].

— Mineral chemistry. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (466–469). [6500]. 29792

T[homas]. Comparison of a wet and crucible-fire methods for the assay of gold telluride ores, with notes on the errors occurring in the operations of fire assay and parting. Washington, D.C., U. S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 253, 1905, (31+iii). 23.5 cm. [6500].

Hiller, Reinert. Die Absorptionsstreifen des Blutes und seiner Derivate im Ultraviolett. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (32, mit 5 Taf.). 21 em. [7300 4010].

Hills, James Stuart. An investigation of *Linum cathartienm*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (401-401, 436-438). [1860-6500]. 29796

mer. Linin. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (327-331); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (71). [1860]. 29797

Hillyer, II. W. Ultimate organic analysis. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (503–505). [6000]. 29798

Hilpert, Siegfried. Chemische Lichtwirkungen. Ueber Reaktionen des 4-Amido-2-nitrostilbens. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (46), 23 cm. [7350 1630].

Himstedt, Franz]. Die gasförmigen Eigenschaften der Emanation radioaktiver Substanzen. Jahrb. Radioakt. Leipzig, 1, 1901, (138 116). [0100 7300]. 2980)

und Meyer, G[eorg]. Ueber die Bildung von Helium aus der Radiumemanation. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, '1. Folge), 17, 1905, (1905–1908). [7300-0620-0370]. 29801

— Spektralanalyse des Eigenlichtes von Radiumbromidkristallen. Vorl. Mitt.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, 688-689). [0620-7300].

Hinchcliff, Joseph Henry. Die täglichen Schwankungen im Gehalte der Kuhmilch an den einzelnen Bestaudteilen im Verlaufe der Laktation. Leipzig, Mitt. landw. Inst., H. **5**, 1904, +1-112, mit 8 Taf.). [6500]. 29803

Hinden, Fritz. Glaskühler mit Kugelmundstück. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, [809-810]. [0910]. 29804

**Hines**, Murray Arnold v. Baxter, Gregory Paul.

Hinrichs, G[ustavus] D[etlev]. Sur le poids atomique véritable de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1590 -1591). [0490]. 29805

Finesse ist keine Akkuratesse. [Betr. die Arbeit von Kurt Arndt: Finesse in der heutigen Chemie. Diese Zs., **28**, 1904, (809).] ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (1085). [0000]. 29806

Die induktive Bestimmung der näheren Bestandteile der chemischen Elemente. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (120-122). [7000]. 29807

The proximate constituents of the chemical elements. [Mit Erwiderung von Rudolf Wegscheider.] ChemZtg. Cothen, **29**, 1905, 660). [7000]. 29808

Hinrichsen, F. Willy und Sachsel, Eugen. Ueber die Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (81–99). [7150 0320 0100]. 29809

Hinrichsen, F. Willy und Watanabe, Tosio. Über die Abscheidung des Silbers aus Schwefelsilber bei Gegenwart von Quecksilber. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (308-311); [In: Festschriften Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (214-226). [0110 7050].

## --- v. Abegg, Richard.

Hinsberg, O. Notiz über die Methylirung des Dibenzolsulfonbenzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (554). [1330]. 29811

Ceber die Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1130-1137). [1630]. 29812

Erwiderung. [Betr. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Diese Ber. **38**, 1905, (1432).] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1901–1902). [1630].

——— Ueber Dihydroazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2800–2803). [1930]. 29814

und Kessler, J. Ceber die Fremung der primären und secundären Aminbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906–911). [1600—1610 1630—6300—1330]. 29815

Leber die Einwirkung von Alkylenhaloïden auf m- und p- Dibenzolsulfonphenylendiamin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110–121). [1330–1630–1930].

Hinsen, Adolf. Ueber Ammonium-phosphorvanadinmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1901-1905. Bonn, 1901, (10, mit 6 Tab.). 8vo. [0820]. 29817

Hintz, Ernst. Chemische Untersuchung der Stahlquelle des Höllensprudels zu Hölle bei Bad Steben (Bayern . Nürnberg, Abh. nathist. Ges., 15, 1901, (85-10b). [6500].

Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung der Salztrinkquelle zu Bad Pyrmont. Im Auftrage der fürstlich Waldeckschen Domänenkammer zu Arolsen ausgeführt im chemischen Laboratorium Fresenius. Unter Mitwirkung von L. Grünhut.Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1905, (45).23 em. 1.20 M. [6500].29819

Hintz, Ernst und Grünhut, L/eo]. Die Einteilung der Mineralquellen vom Standpunkte der Jonentheorie. Balueol. Ztg. Berlin, 15, 1901, Wiss.-techn. Tl, (65-71, mit 1 Tab.). [6500]. 29820

— Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen. Bemerkungen zu dem Vortrage des Herrn Karfunkel. Balneol. Ztg. Berlin, 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, (41–42). [6500].

— — Ueber den Lithiumgehalt der Salzschlirfer Mineralquellen. Nebst Erwiderung. Balneol. Ztg, Berlin, **16**, 1905, Wiss.-techn. Tl, (73-76, 80-87). [6500].

Hiorns, A. II. Alloys of copper and bismuth. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (179–186, with 2 pls. and discussion). [0190–0290]. 29823

Hiortdahl, Th. Fremstilling af kemiens historie, 1. [The history of chemistry, I.] Kristiania, Skr. Vid. selsk., I, 1905, No. 7, (86). [0010].

Bidrag til kemiens historie i Norge. [Contribution to the history of chemistry in Norway.] Nyt Mag. Naturv., Kristiania, 43, 1905, (339–366). [0010].

Hiorth, Albert. Elektrometallurgisk fremstilling af jern. [Electro-metallurgisk] production of iron.] Elektr. Tidssk., Kristiania, 18, 1905, (189–191, 198–199, 203–205). [0320]. 29826

Hirniak, Julijan. Rolja stałoi, płynnoi i gazovoi fazy v chemičnij rivnovazi. [Die Bedeutung d. Iesten, flüssigen u. gasartigen Phase im chemischen Gleichgewichte.] Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, (1–12). [0030 7050].

Hirsch, A. A mérgek osztályozása. [Über Klassifikation der Gifte.] Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (778–781, 797–798, 833). [6500].

- Ceber die im Herbst auftretende Rotfärbung der Blätter. Pharm. Ztg., Berlin, **49**, 1901, (875). [8030].

Hirsch, II. Verhalten von Ton in Salzlosungen. Mitt. D. Ver. TonInd., Berlin, **40**, 1904, (84-92); ThonindZtg. Berlin, **28**, 1904, (491-193). [0120 6500].

Hirsch, Johannes. Ergebnisse der fraktionierten Destillation einiger Leuchtfele. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (10-12), [0930-1100]. 29831

Hirschberg, Leon. Kondensation von p-Chlorbenzyleyanid und Säureestern mittels Natriumäthylat. Diss. Rostock. Dresden (Druck v. Lehmann), 1902, (37). 22 cm. [1330]. 29832

Hirschler, August und Terray, Paul. Ueber die Bedeutung der anorganischen Salze im Stoffwechsel des menschlichen und tierischen Organismus. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1903, (145-238). [8040].

**Hirschson**, Franz. Neue thermoelektrische Pyrometer. ChemZtg, ("öthen, **29**, 1905, (185-186). [0910-7200].

Hirzel. Ueber Aluminium-Magnesium-Hydrosilikat (Florida-Bleicherde). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (116– 118, 145–146). [0120 0460]. 29835

**Hissink,** D[avid] J[acobus]. Eine Studie über Delitabak. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (135-172). [6500].

Beiträge zur Untersnchung von Melassefuttern auf Fettsubstanz und Zucker. Landw. Versuchstat, Berlin, **60**, 1904, (125–134). [6500].

en Waerden, H. van der. De methode Pemberton ter bepaling van het phosphorzuur. [Die Methode Pemberton zur Bestimmung der Phosphorsäure.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (179–184). [6300]. 29838

Hittorf, W[ilhelm]. Ueber die Wanderungen der Jonen während der Elektrolyse. Abhandlungen 1853–1859. Tl 2. Hrsg. von W[ilhelm] Ostwald. 2. durchges. Aufl. (Ostwalds Klassiker der exakten Wissenschaften. No 23). Leipzig (W. Engelmann), 1904, (141, mit 1 Taf.). 19 cm. 1,50 M. [7250].

Hlavnička, O. l. Zur Titration der Phosphorsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (655-656). [6300]. 29840

Hock, F. v. Decker, H.

**Hock,** Théodore. Étude sur les fonctions de l'azote pentavalent dans la série de la phénylacridine. Genève, Thèse sc. 1904-1905. Genève, 1904, (83). 8vo. [1939]. 29844

Hodgkinson, W. R. and Coote, Arthur H. On some reactions between ammonium salts and metals. London. Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 502-503. [0100 0490].

Apparatus for heating substances in a vacuum at constant temperatures. (hem. News, London, 91, 1905, 194. [0910]. 29843

Action of ammonia and oxidising agents on metals. Chem. News, London, **92**, 1905, 438). [0100]. 29811

v. Edwards, A. E.

 Hodurck,
 R. und
 Söhle,
 U. Zur

 Entstehung
 der
 fossilen
 Kohlen.

 Braunkohle,
 Halle,
 4, 1905, (173-175, 189-192).
 29845

Höber, Rudolf und Gordon, Dora. Zur Frage der physiologischen Bedeutung der Kolloide. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (432–441... [7100].

Höft, H. Prüfung der Handcentrifuge Germania F. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (11–17). [0910].

— Ueber die Brauchbarkeit des Magermilchprüfers von A. Bernstein. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (18-22). [6000]. 29848

dem Alfa-Separator und der Germania-Zentrifuge. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (60–69); Milchzig, Leipzig, 33, 1904, (595–598). [0910].

Erfahrungen mit der Sinacidbutyrometrie. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (85– 89); MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (309–310). [6300].

Entrahmungsversuche mit einem Tubular-Separator. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (90-91), [0910]. 29851

 übertrifft, Kiel, Arb. Versuchstat. Melkereiw., H. 4, 1905, (70-71). [0910]. 29853

Höft, H. v. Weigmann, H.

Högbom, J. Fosforsyrebestämming i gödslingsämmen, jord och aska genom direkt vägning af ammoniumfosformolybdatet. [The estimation of phosphoric acid in manures, earth and ashes by direct weighing of ammonium phosphomolybdate.] Sv. Kem. Tidskr., Stockfolm, 1 905, (15-17). [6500]. 29854

Höger, Fritz. Ueber die Ersatzmittel des Kokains. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (886-887). [3010]. 29855

Höglund, Axel Th. Om sockerbestämming i hvitbetor. [The determination of sugar in white beet.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (79-87). [6500].

— Ueber die Zuckerbestimmung in Zuckerrüben. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (1048–1058). [6300]. 29857

Hölbling, V. Bericht über Fortschritte in der Fabrikation und Anwendung von Bleichmaterialien. Chem. Ind., Berlin. 28, 1905, (365-370, 397-402). [0100].

Fortschritte in der Fabrikation der anorganischen Säuren, der Alkalien, des Ammoniaks und verwandter Industriezweige. An der Hand der systematisch geordneten Patentliteratur dargestellt. 1895–1903. Berlin (J. Springer), 1905, (VII+763). 28 em. 30 M. [0100].

Hönig, Samu. Az atomvonzás törvénye. [f`ber das Gesetz der Atomattraktion.] Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (512–551). [7000 7150].

Höring, Paul. Ueber die Oxyde von Propenyl-phenoläthern und die Umlagerung derselben in die isomeren Ketone; ein Beitrag zur Kenntuiss der intramolekularen Wanderung der Atome. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2296–2299). [1230–1530–1910].

29861

Teber die Dibromide aromatischer Propenylverbindungen. 3.

Mittheilung: Ueber das Verhalten des Anethol-dibromids und Isosafrol-dibromids bei der Ovydation. 4. Mittheilung: Ueber Substitution und Abspaltung der

Bromatome in der Dibromiden. 5. Mittheilung: Ueber die Oxyde der Propenylverbindungen und ihre Umsetzungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3458-3488). [1230-1530-1910]. 20862

Hörlein, Heinrich. Beiträge zur Kemtnis der Tautomerieerscheinungen bei Verbindungen vom Typus des Acetessigesters. Diss. Jena (Druck v. B. Vopelius), 1905, (40). 22 cm. [1310 7000].

v. Knorr, L[udwig].

Hofer, H. und Moest, M. Bemerkung zu der Abhandlung von F. Foerster und A. Piguet: Zur Kenntnis der Elektrolyse des Kaliumacetates. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (834-835). [1310 7250]. 29864

Hoff, J[akob] H[einrich] van't. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLII. Die Bildung von Glauberit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (478-483). [0220 0500 7150]. 29865

The relation of physical chemistry to physics and chemistry. (Address delivered before the Section of physical chemistry of the International Congress of Arts and Sciences, St. Louis, Sept., 1904). J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905. (81–89); Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (649–654). [7000].

— Ueber Gips. Vortrag. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (429–431). [0220]. 29867

Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen. H. I. Braunschweig (F. Vieweg n. Sohn), 1905, (V1+85). 23 em. 4 M. [7150].

29868

Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen. Zs. anorg.
Chem., Hamburg, 47, 1905, (244-280).
[7150].

| Zur Bildung der natürlichen Salzlager. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (99–107). [7150]. 29871

Einfluss der Aenderung der spezifischen Wärme auf die Um-

wandlungsarbeit. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (233–241). [7200-7050]. 29872

Hoff, J[akob] II[einrich] van't. La chimie physique et ses applications; huit leçons faites à l'Université de Chicago. Paris (Hermann), 1904, (80). 25 cm. [7000].

——— [Ван'т Гоффъ, І. Г.] Правило фазъ. Переводъ П. П. Веймарна. Подъ редакціей проф. Шредера. [La règle des phases. Traduit par P P. Weimarn, sous la rédaction du prof. Weimarn, Sous la rédaction du prof. Schröder.] Gorn. Žurn., St. Peterburg, 80, 1, 1904, (232–248). [7050—7150]. 29874

mid **D'Ans**, J. Untersuchungen über die Bildung ozeanischer Salzablagerungen XLIV Existenzgrenze von Tachhydrit bei 83°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (913-916). [7150].

und Blasdale, W. C. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLIII. Der Calciumgehalt der konstanten Lösungen bei 25°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (712–714); XLV. Das Auftreten von Tinkal und oktaedrischem Borax. *I.c.* (1086–1090). [0160–7150].

und Lichtenstein, L. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der germanischen Salzablagerungen. XL. Existenzgrenze von Tachhydrit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (232-235) [7150].

Voermann, G. L. und Blasdale, W. C. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLI. Die Bildungstemperatur des Kaliumpentacalciumsulfats. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (305–310). [7150].

**Hoffbauer**, R. v. Tschirch, Aflexander].

Hoffmann, Aug. Prüfung von Natrium phosphoricum auf Schwefelsäure. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (589-590). [6500].

Hoffmann, Edmund. Untersuchung über die chemische Natur des Ferrum

oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, Regensburg (Druck v. F. Pustet), 1904, (35). 21 cm. [1820 0320 7000 7100]. 29881

Hoffmann, Fr. und Langbeck, K. Studien über Löstichkeitsbeeinflussung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (385-431). [7150]. 29882

Ueber das Registriergalvanometer von Siemens & Halske und eine dannt gefundene Anomalie im flüssigen Schwefel. Zs. Instrumenteuk., Berlin, 25, 1905, (273–278). [0660-0910]. 29883

Hoffmann, J[oh.] F[riedrich]. Chemische Gleichungen der Bildung fossiler Brennstoffe. Beitr. Geophysik, Leipzig, 7, 1905, (327–378). [7200–0210].

Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (359–360). [6300].

suche an Getreide-Trockenapparaten. [In: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. v. J. F. Hoffmann.] Berlin (P. Parey), 1904, (121–140). [0910].

und Philippe, M. Ueber de Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Wochenschr. Bran., Berlin, **22**, 1905, (71-72). [1840–7200]. 29887

und **Schulze**, J. H. Die Wasserbestimmung in Hefe, Trebern, Hopfen und Stärke. Wochenschr. Brau, Berlin, **20**, 1903, (217–218). [6300].

und **Spiegelberg**, P. Ueber die Wasserstoffsuperoxyd zersetzenden Bestandteile der Kleie. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (441-443). [0360].

Hoffmann, M. Vorsicht beim Ankauf von Dünge- und Futtermitteln. Berlin, Arb. D. LandwGes., H. 98, 1904, Anh., (309–321). [6500]. 29890

Kali-Aufnahme und Asche-Gehalt der Zuckerrübe. Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, **12**, 1905, (65–68). [6500].

Hoffmann, Martin. Condensationen von o-Methyl-chinaldin mit einigen Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3709–3714). [1930]. 29892 Hoffmann, R. Das Metallhüttenwesen nn Jahre 1904. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (935-941). [0100]. 29893

Hoffmeister. Versuche mit der Sinacidbutyrometrie. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, 120-21. [6300].

Hofman, U[einrich] O[scar]. The decomposition and formation of zinc sulphate by heating and roasting. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (333-378, with text fig.). [08-0].

Green, C. F. and Yerxa, R. B. A laboratory study of the stages in the refining of copper. [Reprint.] Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, 176–100, incl. text fig., diagr.). [6500].

Hofman, J[an] J[ustus]. Honigazijn. [Honigessig.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (704–705). [6500].

Hofman-Bang, O[ve]. Studien über Schwedische Fluss- und Quellwässer. Upsala, Bull. Geol. Inst., **6**, 1902–03, [1905], (101–159). [6500]. 29898

Hofmann, Alexander v. Hell, Carl.

Hofmann, Joseph. Teber die Emission von Oxyden. Erlangen, SitzBer. physik, Soc., **36**, (1904), 1905, (108-129). 7300].

Hofmann, K. v. Hansen, Johannes.

Hofmann, Karl. Neueste Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. 1. Quartal 1905. Chem. Zs., Leipzig. 4, 1905. (265–268); 2. Quartal. 1bid., (181–181). [0100]. 29900

Beiträge zur Frage der Konstitution des Chinophtalons und Isochinophtalons. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. V. Höffing), 1903, (59). 23 cm. [1910 5020].

Die radioaktiven Stoffe nach dem neuesten Stande der wissenschaftlichen Erkenntnis. 2., verm. u. verb. Aufl. Leipzig (J. A. Barth), 1904, (76). 2 M. [0100]. 29902

Hofmann, K[arl] A. Trimereuraldehyd. Erwiderung an Hrn. Heinrich Biltz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (663). [1110-2000-1120]. 29903

Ueber die Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1432–1433). [1630]. 29904

Hoffman, K[arl] A. Explosive Queck-silbersalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1999-2005). [2000-7200]. 29905

Bericht über die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie, insonderheit der radioaktiven Materien. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (73-76). [0100]. 29906

und Feigel, H. Umsetzungen von Aethannerearbid mit Alkalisulfiden und Chlorschwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3654-3659). [2000].

— - Einfache Darstellungsweise von Pyridin-perchromat für Demonstrationszwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3066–3067). [0920—1930—2000]. 29909

und Metzener, W. Ueber Ultramarinblau. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2482-2486). [0120]. 29910

 Ueber
 die
 blauen
 Eisencyanverbindungen.
 F.

 dungen.
 (2. Mitt.).
 Liebigs Ann.
 Chem.,

 Leipzig.
 340,
 1905,
 (267-275).
 [0320

 1310
 5020
 7000].
 29911

- Ueber die blauen Eisencyanverbindungen und die Ursaehe ihrer Farbe, (3. Mitt.). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (361–371). [0320 1310 5020]. 29912

und **Seiler**, E. Vortheilhafte Darstellung von Perchloräthan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3058-3059). [1110]. 29913

Hofmann, Robert. Ueber die Absorptionskoeflizienten von Flüssigkeiten für Radiumenmanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik Zs., Leipzig, **6**, 1905, (337–340). [6100-7150-7300]. 20014

Ceber den Nachweis von Komplexbildungen bei Säuren mit Hilfe der Isohydrie. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (59-64). [7000].

Hofmeier, G. v. Gutbier, A[lexander].

Hogg, J. L. Viscosity of air. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (1 l. + 611-626, with text fig.). Separate. 24.8 cm. [7150]. 29916

Hohler, Emil. Beiträge zur Kenntnis der elektrolytischen Abscheidung des Magnesiums und Darstellung einer geeigneten Schmelze. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1903–1904. Frankfurt a. M., 1904, (44). Svo. [0460–7250].

Hohmann, Christoph. Zur Kerntnis des p- Oxy-m-nitrobenzylchlorids. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (50). 21 cm. [1230].

Hoitsema, C[opius] and Haagen Smit, J. W. A. Liquatie (ongelijkslachtigheid) van binaire metaalmengsels. [Liquation (Nicht-Homogenität) binärer Metallgemische.] Amsterdam, Verli. K. Akad. Wet., I\* Sect., 9, No. 2, 1905, (1-59). [7200].

Holborn, L[udwig] und Austin, L[ouis W.]. Ueber die spezifische Wärme der Case in höherer Temperatur. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (175-178); Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (131-150). [7200]. 29920

und **Henning**, F. Ueber die specifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (739-756). [7200]. 29921

Holde, D[avid]. Ueber die natürlich vorkommende Heptadecylsäure. (Unter Mitwirkung von Leo Ubbelohde und J. Marcusson.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1247-1258). [1310]. 29923

Ueber Transformatorenöle. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**,1904, (147–150). [6500]. 29924

Ueber Rückstandsbildung in Schieberkästen von Luftpumpen, Dampfzylindern und in Kompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (175–180). [6500]. 29025

kommende Über die natürlich vorkommende Heptadecylsäure. (Unter Mitwirkung von Leo Übbelohde und J. Marcusson.) Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (36–44). [1310]. 29926 Holde, David. Über Kompressorole und Explosionen in Luftkompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsan.t, 23, 1905, (55-58). [6500]. 29927

Aufgaben und Ziele des Ausschusses 9 des Deutschen Verbandes für die Materialprüfungen der Technik. Vortrag. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (266–270). [6500].

29928

Chemie und Technik der Mineralole. Bericht über Fortschritte im letzten Quartal 1903 und ersten Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (178–481, 595). [1100–6500]. 29929

Mineralöle. Rohpetroleum, Benzin, Leuchtöl, Braunkohlenteer, Asphalt, Paraffin usw. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (I-80). [6500 7200].

Untersuchung der Schmiermittel. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Leipzig (J. Springer), 1905, (81–150). [6500]. 29931

Untersuchung der Mineralöle und Fette, sowie der ihnen verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. 2. Aufl. der
Untersuchung der Schmiermittel und Vaphtaindustrie. Berlin (J. Springer), 1905,
(XII+408). 21 cm. Geb. 10 M.
[6500-1100-1300]. 29933

Holdefleiss, P[aul] v. Baumert, G[eorg].

Holdermann, Karl. Ueber Quecksilberoxycyanid. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (600–617). [0380–1310]. 29934

Betrachtungen und Versuche über die Bildung der Harnsäure im tierischen Organismus. Diss, techn

Hochschule. Karlsruhe | Druck v. Macklot), 1904, 1951. 22 cm. [8040 4930]. 29935

Holdermann, Karl v. Scholl, Roland.

Hollard, A. et Bertiaux, L. Dosage du bismuth par électrolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (366-367); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (11-12). [6200].

Analyse de l'étain industriel et de ses alliages. Impuretés : arsenic, plomb, bismuth, fer, antimoine, cuivre et soufre. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (46-48). [6500]. 29937

Analyse du plomb industriel. Dosage des impuretés: cuivre, nickel, zinc, fer, arseuic, antimoine, argent, soufre, bismuth, étain. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (85-88). 29938

Holleman, A[mold F[rederik]]. Over de bereiding van zuiver o.-toluidien en over eene methode ter bepaling zijner zuiverheid. [On the preparation of pure o.-toluidine and a method for ascertaining its purity.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 398-401), (Dutch; Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (395-397), (English). [1630-1000]. 29039

Note sur le dimorphisme du p. nitrofluorobenzène. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (25). [1130]. 29940

L'action du cyanure de potassium sur le sel de potassium de l'acide métanitrobenzènesulfonique. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (194-208). [1330]. 29942

organic chemistry for beginners. An appendix to the author's text-book of organic chemistry. [Trans. from the Dutch by A. Jamieson Walker and the author.] New York (Wiley); London (Chapiaan & Hall), 1901, (xiv + 78, with illus.). 19 cm. [0030]. 29943

Trattato di chimica inorganica, Traduzione di Giuseppe Bruni, Milano, 1904 [1903], (XIV, 448, con due tavole). 25 cm. L. 10, [0030]. 29944

Autoris, deutsche Ausg. Lehrbuch der

anorganischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 3., verb. Aufl. Leipzig (Veit & Co.l, 1905, (XII+436, mit 2 Taf.). 23 cm. Geb. 10 M. [0030 0100].

Holleman, A'rnold] F[rederik]. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Organischer Tl. Lehrbuch der organischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 4., verb. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (X+490). 23 cm. Geb. 10 M. [0030-1000].

en Jungius, C[oenraad] L[odewijk]. Onderzoek van orthonitrotoluol op geringe hoeveelheden van paranitrotoluol. [Die Prüfung des Orthonitrotoluols auf geringe Quantitäten des Paranitrotoluols.] Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1905, (553–554). [1130].

et Laan, F[ocko] H[endrik] van der et Slijper, H. J. Sur la préparation du cyclohexanol, de la cyclohexanone et de quelques-uns de ses dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (19-24), [1240-1540].

Holleman, M[arius]. Sur l'orthonitrofluorobenzène et quelques autres corps aromatiques fluorés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (26-32). [1130]. 29949

Hollenweger, Wilhelm. Ueber die Condensationsfähigkeit der  $β_1$ -Amido- $α_3$ -naphtol- $β_4$ -sulfosäure. Diss. tehn Hochschule. Karlsruhe (Druck v. Macklot), 1901, (49). 22 cm. [1330 5020 1720].

Hollmann, M. v. Frerichs, G.

Hollmann, R. Ueber die Spaltung wasserhaltiger Mischkristalle, H. HI. 28 physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (567–591); **54**, 1905, (98–110). [7050 7100].

Hollrung, [M.] und Wohltmann, Fjerdinand]. Untersuchung einer Bodenprobe aus Kamerun. Tropenpflanzer, Berlin, **8**, 1904, (451–453). 6500] 29952

Holmberg, B. Estersäuren von schwefelsubstituierter Kohlensäure mit aliphatischen Alkoholsäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (264-295). [1310]. 29953

Holmes, Joseph A. v. Parker, Edward W[heeler].

Holmes, Willis B. v. Smith, Alexander.

Holmes, W. E. r. Procter, H. R.

Holst, Gustaf von. "Serosamucin", eine Mucinsubstanz in Ascitesflüssigkeit und Synovia. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (145–155). [4010].

Holt, Alfred jun. v. Chapman, David Leonard.

Holty, Joseph Gerard. Solubility and specific rotatory power of carbohydrates and certain organic acids and bases in pyridine and other solvents. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (761–779), [7150–7300].

Holtz, W[ilhelm]. Sehr ungleiche Elektroden – Ventilzellen – Metallvegetationen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (480-485). [7250]. 29956

Holzapfel, A. C. Der Anstrich von Schiffsböden. (Vortrag.) Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 5, 1904, (398-416). [0290]. 29957

Holzweissig, Ernst. I. Über Oxyamidine. II. Über die Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Säuren. Diss., Würzburg. Leipzig-Reudnitz (Druck v. A. Hoffmann), 1903, (51). 23 cm. [1630 7250 1310 1230 1660 2000]. 29958

Homfray, Ida Frances. Molecular refractions of some liquid mixtures of constant boiling point. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1430–1443); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225–226). [1310–7300]. 29959

Molecular refractions of dimethylpyrone and its allies and the quadrivalency of oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1443-1461); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 12, 1905, (226-227). [1910 7300].

et Guye, Ph[ilippe] A. Tensions superficielles et complexité moléculaire de corps actils homologues. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (505–544). [7150].

r. Guye, P[hilippe] A.

**Hommel**, G. Untersuchung eines Climax-Akkumulators. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (157–165). [7250]. 29962

**Honz,** Sins v Baskerville, Chas.

Hoogenhuyze, C. J. C. van und Verploegh, H. B; obachtungen über die Kreatininausscheidung beim Men-(p-7195) schen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (415-471). [8040]. 29963

**Hoogewerff,** S[ebastian]. Th. II. Behrens†. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (147-164). [0910]. 29964

**Hooper,** David. A medicinal mite (*Trombidium grandissimum*). Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (650). [6500].

Pharm. J., London, (Ser. 4), **21**, 1905, (479). [6500].

Hooper, Elsie S. r. Greenish, Henry

Hopfgartner, Karl. Chemische und physikal[ische] Untersuchung der Therme des Brennerbades. Innsbruck, Zs. Ferd., 49, 1905, (395-404). [6500].

Hopkins, N[evil] Monroe. Experimental electrochemistry, Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904. (24176-24178, 24208-24210, 24240-24242, with illust). [7250].

Hoppe, Johannes. Analytische Chemie. Tl 1: Theorie und Gang der Analyse. Tl 2: Reaktionen der Metalle und Metalloide. (Sammlung Göschen, 247-218). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (124, mit I Tab.; 131). 15 cm. 1.60 M. [6000].

Horbačevskyj, Ivan. Uvahy o terminologii chemičnij. [Zur chemischen Terminologie.] Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Łikarsk., **10**, 1905, (1-7). [0070].

Horkheimer, Paul. Beitrag zur Kenntnis des Cytisius. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (56), 22 cm. [3010]. 29971

Horn, David W. and Taylor, Edytha E. On some cuprammonium sulphates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (253-285). [0290]. 29972

Hornung, Ferd. Ueber Petroleumbildung. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (534-556). [1100].

Horváth, Jenő. Adatok a Mercarius praecipitatus albus kémiájához. [Beiträge zur Chemie des Mercurius praecipitatus albus.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905. (2-4, 18-20, 38-39), [0380]. 29974

Q 2

Hoskins, L. M. [Review of puedagogical methods.] Science, New York, N.Y., N. Ser., 21, 1905, 302-306). [0050]. 29975

Hostelet, G. Beitrag zum experimentellen Studium der drei Teile eines Elektrolyseurs und ihrer gegenseitigen Beziehungen. Zs. Elektroch. Halle, 11, 1905, 889-904. [7250]. 29076

Hottenroth, Valentin. Ueber DisubstitutionsproJukte der Essigsäurerund Malonsäure. Diss. München. Kaiserslautern Druck v. P. Rohr., 1901?]. 751. 23 cm. [1310]. 29977

Houben, J. Ueber die Einwirkung von Alkylmagnesinnhaloiden auf Amine, Ammenium-, Amin- und Hydrazin-Salze und über eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3017-3021. [1100-1600-2000-5500]. 29978

Synthesen von Carbonsäuren, H. Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, 3796-3891. [1330-1349]. 29979

Synthese von Aldehyden mit Hilfe von Ameisensäure. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, 667-668. [1400-5500].

Houdas, J. v. Guignard, L.

Houghton, A. C. r. Clover, A. M.

Houllevigue, L. Épaisseur des lames transparentes de fer. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 428-430 . [0320].

29981

—— Propriétés optiques du fer ionoplastique, Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, 1093–1095. [7360. 29982

Étude des lames minces de cuivre obtenues parionoplastic. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig J. A. Barth 1901, 62-67 (2906-7106). 29983

et **Passa**, H. Propriétés magnéto optiques du fer ionoplastique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 29-31'. [0320-7250]. 29984

Houllier. Sur la cause de l'appanvrissement des sources dans les pays de plaines. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 382-384. (8030). 29985

Howaldt, James, Ueler Vanadylverbindungen, Bern, Phil. Diss, 1904, 1904, Bern, 1904, (38±1), 8vc. [0820], 20986

Howard, Bernard F. and Perry, F. Salts of the alkaloid cinchonamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1281-1283). [3010]. 29987

Howard, D. Lloyd. Note on the separation of strychine and brucine. London, Anal., 30, 1905, 261–264). [3010 6300].

Howden R. r. Ibbotson, F.

Howe, Jas. Lewis. "Glucinum" or "Beryllium". Science, New York, N.Y., (N. Ser. . 21, 1905, (35-36). [0070-0180]. 20089

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. Ueber p-Oxychinolone und einige Halogenalkylate des ana-Brom-p-Oxychinolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (887-892). [1930].

und Schwenk, Wilhelm. Ueber Derivate des o-Chinolin-aldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1280-1289). [1930]. 29991

und Witte, Kurt. Ueber den Austausch von Brom gegen Chlor in Chinolinderivaten und über halogenirte o-Oxychinolone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1260–1270). [1930].

Hoyer. Petroleum in Deutschland und das Vorkommen in Wietze. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1991, 762-768. [1100]. 29993

Hoyer, E. Quantitative Versuche mit der fermentativen Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, 1003-1006; SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (831-835, 854-855). [8010-1300]. 20004

Huber, Hans. Weitere Versuche mit photodynamischen, sensibilisierenden Farbstoffen. (Eosin, Erythrosin.) Prüfung der Wirkung des Tageslichtes auf Lebensfähigkeit und Virulenz von Bakterien, auf Toxine und Antitoxine und auf das Labferment. Arch. Hyg., München, 54, 1905, 53–88. 7350—80101, 20005

Huber, Otto. Beitrag zur titrimetrischen Bestimmung von Sulfaten mit Benzidinchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfiten und Sulfiden. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (1227-1229), [62001].

Huber, P. v. Winterstein, E.

Hudson, C. S. Ueber die Hydratbildung des Milchzuckers in Lösung.

(Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (273-290). [1820 7150 7050].

 Hübl, A[rthur]
 Freiherr
 von.
 Das Absorptions- und Sensibilisierungsspektrum der Cyanine. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (183-190). [5020 29998

Hübner, Curt. 1. Beiträge zur Kenntnis der Schwefelkohle. 11. Untersachungen über amerikanisches Terpentinöl. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1903, (VII + 47). 22 cm. [1130 1140 0210 6500].

Hübner, J. Ueber die Zerreissfestigkeit von Garn. (Gemeinschaftlich mit W. J. Pope.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (981–989). [1840].

Wisser Reagentien auf die Baumwollfaser. (Gemeinschaftlich mit W. J. Pope.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (989–991). [1840].

30001 **Huebner,** Robert v. Einhorn, Max.

Hüffner, Gusztáv és Reinbold, Béla. A methaemoglobin és nitrogenoxyd chemiai egyesülésének mennyíleges viszonyáról. [Absorptiometrische Bestimmungen der Menge des Stickoxyds, die von der Gewichtseinheit Methämoglobin gebunden wird.] Orv. Termt. Ért., Kolozsvár, I. Orv. sz., 26, (1904), 1905, (105–111). [4010–6300]. 30002

Hünseler, Fritz v. Grossmann, Hermann.

Hueppe, F[erdinand] und Kikuchi, X. Ueber eine neue sichere und gefahrlose Immunisierung gegen die Pest. Centralbi. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (610-613). [8050]. 30003

**Hüppner.** Ventilatoren im Schwefelsäurekammerverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (2001–2002). [0660]. 30004

Hüthig, O. v. Walbaum, H[einrich].

Hüttner, K[arl]. Ueber die in Mineralien gelösten Gase. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (8-13). [7150].

30005 und **Tammann**, G[ustav]. Ueber die Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (215-227). [7200 7050]. 30006

Hüttner, K[arl] and Tammann, G[nstav]. Über die Legierungen des Antimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131–114, mit 1 Taf.). [0190 0680 7000].

Hufschmidt, Carl. Die Oxydation der methylirten Methyluracile. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (155 168). [1930]. 30008

Hugershoff, A. Bildungs- und Zersetzungs-Erscheinungen bei Thioharnstoffen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (57-60). [1310]. 30010

Einwirkung von Brom auf aromatische Thiobarn-toffe. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (61-72). [1310—1940]. 30011

Thiocarbizine mit den Thiazoleu. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1901, (73-77). [1910]. 30012

Hugershoff, Franz. Apparat zur Demonstration des chemischen Gleichgewichtes nach Dr. Lehmann, Leipzig. Allg. ChemZtg, Apolda, 5, 1905, (35); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (82 83). [0920 7050].

v. Gerber, N.

Huggins, Lady v. Huggins, Si. William.

Huggins, Sir William and Huggins, Lady. On the spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium. Part III. Radiation in hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A.), 76, 1905, (488-492). [0620-7300].

spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (151–155, with pl.). [0620 7300].

Further observations on the spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (390–395, with pl.). [0620–7300]. 30016

Hugo, C. Kristallographische Vergleichung verschiedener Metallrhodanide mit den entsprechenden Metallhaloiden der organischen Basen Chinolin und Pyridin. Centralbi. Min., Stuttgart, 1905, (289–308, 321–332). [7100].

Hugot, C. Action du gaz ammoniac sur le trichlorure, le tribromure et le triiodure d'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (51-56). [0190 0110].

Phosphore et ammoniae. Bordeaux, Proc -verb, soc, sci. phys. nat., 1903 - 1904, 1904, (47-19). [0190 0570].

Hugounenq, L. Les conquêtes récentes de la biologie dans le domaine du chimisme intestinal. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (1081-1091). [4010]. 30020

et Morel, Albert. Soudure de la leucine naturelle à l'acide carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (150–151). [1310–1930]. 30021

— Sur la carbamide de la (l) lencine naturelle, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (505-506). [1310].

- Sur les urées substituées de la leucine (l<sub>+</sub> naturelle, Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (859-861). [1310].

-- Recherches sur l'hématogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1065-1067). [8040]. 30021

r. Lortet.

Huiskamp, W[illem]. Eenige opmerkingen aangaande de aanwezigheid van fibrineglobuline in fibrinegeen oplossingen. Einige Bemerkungen über das Vorhandensein von Fibringlobulin in Fibrinegenlösungen.] Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 6, 1905, (197-201). [1010].

Over het neerslaau van de Serumglobuline in het bloedserum door middel van azijnzuur. [Ueher die Fällung des Serumglobulins im Blutserum mittels Essigsäure.] Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **6**, 1905, (202-200); Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (391-100), [1010].

Zur Fibringlohdinfrage. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem. Stras-burg, 44, 1905, (182–197). (4010). 30027 Huiskamp, [Wilhelm.] Bemerkungen zur Fibringlobalinfrage und Erwiderung. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (273–279). [4010]. 30028

Huismann, Johann. Ueber das α-Isomethylheptenon und seine Derivate. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (60). 21 cm. [1520].

Hulett, G. A. and Berger, H. W. Volatilization of platimun. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1512–1515). [0610-7200]. 30030

Human, Alfred. Ueber Dichlorhy-drochinondisulfosäure und über Azoxy-benzaldehyde. Basel, Phil. Diss. 1903–1901. Basel, 1904, (50). 8vo. 30031

—— v. Nietzki, Rudolf.

Humphreys, W. J. On double reversal. Astroph. J., Chieago, Ill., **18**, 1903, (201-209, with pl.). [7300]. 30032

On certain methods of economizing the light in spectrum analysis. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (324–340, with pl. and text fig.). 30033

Concerning the presence of yttrium and ytterbium in fluorspar. [abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1901, (300). [0860-0870]. 30031

Hundeshagen, Franz. Zuverlässige Schnellmethoden zur Bestimmung von Kalk, Kali und Phosphorsäure. IH. Titrimetrische Bestimmung von Phosphorsäure in allen Phosphaten. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (557–558). [6300].

Veher das Verhalten von Vanadinverbindungen gegenüber Gold und Goldlösungen. ChemZig, Cöthen, 29, 1905, (799-800). [0820-0150]. 30036

Hunke, Leopold. Ueber die Einwirkung von tertiären Aminen auf Tetrachlor-p-Kresolpsendobromid. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1901, (56). 21 cm. [1630 1230]. 30037

Hunter, Albert Edward v. Kipping, F. S.

Hunter, Andrew. On the chemical specificity of precipitins. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (327–342). [4010-8000].

**Hunter,** Matthew A. Uber die Zerfallgeschwindigkeit des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441–448). [0490 0910 7050 7200]. 30039

Hunter, W. H. v. Torrey, Henry A.

**Huntington**, A. K. Note on the crystalline structure of electro-deposited copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (321-325, with 1 pl. and discussion). [0290].

Huppertz, W. Versuche über die Herstellung von Titan und Titanlegierungen aus Rutil und Titanaten im elektrischen Ofen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (362–366, 382–385, 401–117, 458–462, 491–504). [0780]. 30011

Hurt, H. r. Mai, C.

Hurtley, W. H. v. Garrod, Archibald E.

Hutchins, Edgar Burton jun. A contribution to the chemistry of the tellurates . Thesis . Ph. D. . . University of Wisconsin, 1905. Madison, Univ. Wis., Bull. Sci., 3, 1905, (11+[41]-84, with text fig.). Separate. 22.8 cm. [0760]. 30042

**Butchinson**, Arthur. Mineralogical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (222-243). [0100].

Hutton, R. S. Recent advances in the electro-metallurgy of iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905. (589-592). [0320]. 30041

and **Patterson**, W. H. Electrically heated carbon tube furnaces. Part J. London, Trans. Faraday, Soc., **1**, 1905, (187–196, with discussion); Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (140–146). [0910].

Ibbotson, F. and Howden, R. Note on the determination of chromium in steel. Chem. News, London, **91**, 1905, (3), [6500].

Tbele, Josef. Über eine neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (33). 23 cm. [5020 1930]. 30047

r. Besthorn, E.

Ichenhäuser, Ernst. Ueber einige Disazofarbstoffe aus Phenol und Kresolen. Diss. München. Fürth i.-B. (Druck v. Lion), 1905, **2**, (Ito. 22 cm. [1720 5020]. 30048 Idaszewski, Kasimir S. v. Bodländer, G[uido].

Ihlder, H. Beiträge zur Chemie des Braunkohlenteers. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1670–1671). [1000–1930]. 30049

Inssen, Georg. Beiträge zur Kenntnis isomerer Menthylamine u. Menthole. Diss., Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Hanbold), 1903, (56). 21 cm. [1640-1240-7300]. 30050

Ikeda, Kikunaë. Yōekiron ni kwansuru Kenkyu. Yohō, l. [Studies on the theory of solution. Preliminary report, I.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (641-701). [7150]. 30051

Ikeguchi, Keizō. Seishu chū Formaldehid no Kensitsu ni tsuite. [On the detection of formaldehyde in "sake."] Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (981–985). [6150].

Iklé, Max. Optische Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (450-464). [0910]. 30053

Literatur der Radioaktivität vor dem Jahre 1904. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1901), 1905, (413-442). [7300-0620]. 30051

**Niovici**, G. Filtrirstativ. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (508-509). [0910].

[Hiskij, L.] Ильскій, Л. Ирисоединеніе бромистаго водорода къ итаконовому ангидриду въ отсутствін воды. [Addition de l'acide bromhydrique à l'anhydride itaconique en absence de l'eau.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (procverb. 1563–1564). [1320]. 30056

О присоединеній бромпетаго водорода къ итаконовому ангидриду. [Addition de l'acide brombydrique à l'anhydride itaconique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (116-118). [1320]. 30057

moway, H. Einfache Methoden zur quantitativen Bestimmung der vom Magen ausgeschiedenen Enzyme. Arch. Verdaumgskrankh., Berlin, 11, 1905, (141–157). [6500-8010]. 30058

**Hosvay**, Lajos. A szénhidrogének a gyakorlati életben. [Die Kohlenwasserstoffe im praktischen Leben.] Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, (746-761). [1110-1120]. 30059 Hosvay, Lajos. Bevezetés a szerves chemiába. 1. Szénhidrogenek. [Einleitung in die organische Chemie. I. Kohlenwasserstoffe.] Budapest, 1905, (X+ 303, mit 19 Fig.). 19½ cm. [1100-0030] 30060

Cher die Eigenschaften von mit Hydrazin bereiteten ammoniakalischen Cuprolö-sungen. Kupferspiegel. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (87-91). [0290]. 30061

Immendorff, H[einrich]. Passon's Kalkmesser. Landw. Ann., Rostock, (N.F.), **42**, 1903, (37–38). [6000].

Die Kalkbedürltigkeit der Kulturböden und ihre Bestimmung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (736– 741). [6500].

Immenkötter, Th[eodor]. Ueber das Junkersche Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleueht. München, **48**, 1905, (736– 743, 761–766, 780–783). [7200–0910].

Ueber Heizwertbestummungen mit besonderer Berücksichtigung gasförmiger und flüssiger Brennstoffe. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (VII+97). 24 cm. 3 M. [7200].

Ingalls, Walter Renton. Zinkferrat. Metallurgie, Halle. **1**, 1904, (334). [0880-03204, 30066

Ingebrechtsen, Kristian. Ueber die Kinetik der Reduktion durch Zinnhalogenüre in halogenwasserstoffsaurer Lösung. Zürich, Phil. Diss. H. S. 1901–1905, Heidelberg, 1901, (80), 8vo. [7050–0720].

Ingle, Herbert. The available plant food in soils. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (15-55); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, (194), [6500-8030].

Inouye, Katsuji. Ueber das Vorkommen einer Lävulinsäure bildenden Atomgruppe in Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (117-120). [1010-7000]. 30069

und Kotake, Y. Ueber die Darmundeinsaure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (201-205). [1010]. 30070

[**Ipatjev**, V. N]. Пнатьевъ, В. П. Приборъ для производства опытовъ при высокихъ давленіяхъ. [Appareil

pour les expériences aux pressions élevées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 599), [0920 2000]. 30071

[Ipatjev, V. N.] Каталитическія реакцін при высокихъ температурахъ п давленіяхъ. [Réactions catalytiques aux températures et pressions clevées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (786–813, av. pl. XIII-XV). [7000—7050].

——— Диссоціація въ явленіяхъ катализа. [Dissociation dans les réactions catalytiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (813-835, av. pl. XVI-XVII). [7050].

Tanantineckia peakuju npii высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Вліяніе давленія на ходъ катализа. [Réactions catalytiques à hautes températures et pressions : influence de la pression sur la catalyse.]

St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905. (proc.-verb. 1293–1294). [1000-7050-7200].

—— Каталитическія реакцін при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Возстановительный катализъ. [Réactions catalytiques à hautes temperatures et pressions : catalyse réductrice.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (procyerb. 1295–1296). [1000–7050–7200].

Каталитическія реакцій при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Дегидратація подъ вліяніеть катализатора глинозема. [Réactions catalytiques à hautes températures et pressions : déhydratation sons l'influence du catalysateur Al<sub>2</sub> O<sub>3</sub>.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (verb.-proc. 1296), [0120—1000—7050—7200]. 30076

——— Руководство для практическихъ занятій по химів. [Manuel des opérations pratiques de la chimie.] St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.). 25 cm. [0030 0100 1000]. 30077

et Černĭavskij, V. N.]
образованін уксуснаго альдегида по
способу Шютценбергера. [Sur la formation de l'aldéhyde acétique par le
procédé de Schützenberger.] St. l'eterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36,
1901, (proc.-verb. 763-761). [1110].
30078

Et Lejbin, S. P.]—— п Лейбинъ, С. П. Къ вопросу о каталитическомъ нзомерномъ превращеній бутиленовъ. [Sur la transformation eatalytique isomère des butylènes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proe.-verb. 762-763). [1120-7050].

et Šuliman, G. G.]

— и Шульманъ, Г. Г. Каталитическое разложеніе органическихъ кислотъ. [Décomposition catalytique des acides organiques]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 764-765). [1300 7050].

et Tichockij, N. L.]

и Тихоцкій, Н. Л. Каталитическое изомершое превращеніе винилтриметилена. [Transformation catalytique isomère du vinyltriméthylène]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.ehim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 760–762). [1140—7050]. 30082

Irvine, James Colquhoun and Cameron, Adam. A contribution to the study of alkylated glucosides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (900-909); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (191). [1850].

And Moodie, Agnes Marion.
The alkylation of mannose. London, J.
Chem. Soc., 87, 1905, (1462-1468);
[abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21,
1905, (227). [1810—1850]. 30084

- v. Purdie, Thomas.

Isaac, S. Die Purinbasen der Heringslake. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (500–506). [1930].

Ischewsky, W. Neue mikrographische Gefügebestandteile auf der Oberfläche des gehärteten Stahls. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (120-122, mit 1 Taf.). [0320]. Issajew, W. Ueber die Hefekatalase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (102–116); **44**, 1905, (546–559). [7050–8010].

Ueber die Hefeoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (132–140). [8010 7050]. 30088

Ueber die Malzoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (331–350). [8010]. 30089

Issler, Gotthold. Über eine Synthese von 7. Oxychinolinen. Diss. Tübingen (Druck v. G. Schmürlen), 1903, (64). 23 cm. [1930]. 30090

[Istomin, A. V.] Нетомнить, А. В. О порядкъ присоединенія хлористаго іода къ изобутимену. [Sur Faddition du chlorure d'iode à l'isobutylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1199-1208). [1120—1110—1210].

Itallie, L[eopold] van. Thalietrum aquilegifolium, een cyaanwaterstof-leverende plant. [Thalietrum aquilegifolium, a hydrogen-cyanide-yielding plant.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (285–286), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (337–339), (English); Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (825–827), (Dutch); Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (553–551). [1310–1850–8030–6500]. 30092-3

De waardebepaling van Aloë. [Dosage des principes actifs dans l'aloès.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (553–560). [6500]. 30091

Zijn lijsterbessen vergiftig? [Sind die Drosselbeeren giftig?] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (1057-1059). [6500]. 30095

und Nieuwland, C. II. Ueber den surinamensischen Copaivabalsam. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (539-516). [1860-6500]. 30096

Iterson, G[errit] van Jr. Over den kringloop der zwavel in de organische natuur. [Sur le cycle du soulre dans la nature organique.] Delft, Jaarverslag Technologisch Gezelschap, 14, 1905, (57-102). [0660].

Ableitung einiger bekannten Formeln aus einer allgemeinen Zustandsgleichung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (633-640). [7200].

30098 В. Н. Новая двойная бюретка. [Une burette double nouvelle.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (procepts), 1553–1554). [0910].

Новая бюретка для объемнаго анализа. [Une burrette nouvelle pour l'analyse volumétrique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (91-92). [6000]. 30100

Iwanoff, Leonid. Ueber das Verhalten der Eiweissstoffe bei der alkoholischen Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. (Them., Strassburg, **42**, 1904, (461–492). [8020–8030]. 30101

Iwasaki, Ilideo. Cement chū "Magnesia" no kanben Tieryōhō. [Λ simple method of estimating magnesia in cement.] Tokyo, Ni. Yak. Kw Z., 1905, (9–12). [6200].

Jackson, Charles Loring. Biographical memoir of Henry Barker Hill, 1849-1903. [With bibliography.] Washington, D.C., Nation. Acad. Sci., Biog., Mem., 5, 1905, (255-260, with port.). [0010].

und Clarke, Latham. Ueber Rosocyanin, (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2711– 2712). [5010–5020]. 30104

and Langmaid, J. F. On certain derivatives of the 1, 3, 5-triiod-2, 4-dinitrobenzol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, ([297] 308), [1130 1230 1330].

und MacLaurin, R. D. Veber einige Derivate des Tetrachlor-obenzochinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4103–1105). [1530].

and Russe, F. W. Ueber das Verhalten des Tetrabronio-benzochinons gegen Ketone und Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (419-421). [1530].

and Smith, Paul Shortt. On certain derivatives of trichlortrinitrobenzol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([168]-181). [1130] 5330] Jackson, Herbert and Northall-Laurie, Dudley. The action of carbon monoxide on ammonia. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (433-434); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (118-119). [0210-0490].

Jackson, W. H. Note on a paper by W. Makower entitled "On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode." Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (532-537). [0620 7300].

Jacob. Détonation sous l'eau des substances explosives. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (1025–1026). [7200]. 30112

Jacob de Cordemoy, II. r. Heckel, Edouard.

Jacobius, Ludwig v. Friedheim, Carl. [Jacobs, A.] v. Richarz, F[ranz].

Jacobsen, J. P. Die Löslichkeit von Sauer-stoff im Meerwasser durch Winklers Titriermethode bestimmt. Kjöbenhavn, Meddelelser fra Kommissionen for Havundersögelser, Serie Hydrografi, 1, No. 8, 1905, (1-13). [6200 7150].

Jacobson, P[aul]. Zur "Triphenylmethyl"-Frage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (196–199). [1130–7000]. 30114

Jaeckel, R. Stärkeermittelung in gefrorenen Kartoffeln. Zs. Spiritlad., Berlin, 28, 1905, (61). [6300]. 30115

Jaeckle, Hermann. Ueber den Altersprozess der Teigwaren. Ein Beitrag zur Untersuchung und Beurteilung der Teigwaren des Handels. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1901, (513–528, 673-674). [6500].

Jaeger, F[rans] M[aurits]. Over ortho-nitro-Benzyltoluidine. [On orthonitro-benzyltoluidine.] Amsterdam, Versl, Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (641-643), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (666-568), (English). [1630]. 30117

Over plaatsings-isomere dichloornitrobenzolen. [On position-isomeric dichloronitrobenzenes.] Amsterdam, Vetsl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (643–649), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (668–673), (English). [1130].

30118
Over mengbaarheid in den vasten aggregaat toestand en isomorfie

bij koolstofverbindingen. (Eerste mededeeling.) [On miscibility in the solid aggregate condition and isomorphy with carbon compounds. (First communication).] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (651–660, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (658–666, with 1 pl.), (English). [7100—1630].

Jaeger, F[rans] M[aurits]. Over enkele derivaten van phenylearbaminezuur. [On some derivatives of phenylearbamine acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (124-133), (Đutch); Amsterdam, Prec. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (127-136), (English). [1330].

Over Diphenylhydrazine, Hydrazobenzol en Benzylaniline, en over de mengbaarheid der beide laatsten met Azobenzol, Stilbeen en Dibenzyl in den vasten aggregaattoestand. On di phenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and on the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (387–395), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466–474), (English). [1630–1720–1130]. 30121

Over enkele problemen der hedendaagsche Kristalkunde en haar belang voor de studie der ehemie. [Ueber einzelne Probleme der heutigen Kristallkunde und ihr Interesse für das Studium der Chemie.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (323–348). [7100]

30122

[L'examen cristallographique du 4 4' 4", trichlorotriphenylméthane.] Rec. Trav. chim., Leiden,
24, 1905, (123–124). [1130]. 30123

Beiträge zur Krystalldiagnose der Kobaltverbindungen mit complexen Jonen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **39**, 1904, (541-575). [7100 0260].

Ueber morphotropische Beziehungen bei den in der Amino-Gruppe substituierten Nitro-Anilinen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (113– 146). [7100–1630]. 30125

Ueber die krystallonomische Symmetrie von stellungsisomeren Toluolderivaten. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (357–370). [7100 1130].

Jaeger, F[rans] M. Ueber Benzylphtalimid and Benzylphtalisoimid; ein erster Beitrag zur Erforschung des Zusammenbanges zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (371-376). [1660-7000-7100]. 30127

Zur Kenntnis der Krystallformen einiger nitrierter Anisole. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (562–570). [7100]. 30128

Jäger, G[ustav]. Ueber die Verteilung einer nicht dissoziirenden Substanz zwischen zwei Lösungsmitteln. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (313-315). [7150].

Jaeger, W[ilhelm] und Steinwehr, II. von. Beitrag zur kalorimetrischen Messung von Verbrennungswärmen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (153-165). [7200].

Jägerschmid, G. Adolf. Beiträge zur Kenntnis der Monochlorbromessigsäure. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (H1 + 19). 22 cm [1310].

Jänecke, Ernst. Ueber eine Methode zur quantitativen Bestimmung und zum Nachweis sehr geringer Quecksilbermengen im Harn unter Zuhilfenahme der Nernst'wage. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (547-552). [6200].

Järvinen, K. K. Ueber die Bestimmung und Trennung von Calciumoxyd bei Gegenwart von Phosphorsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (559–562). [6300].

Ueber die Bestimmung von Magnesium und Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (333–342). [6200 6300]. 30134

Jaffa, M[eyer] E[dward]. Nutrition investigations in California. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1994, [202–220). [6500]. 30135

Jaffé, Adolf v. Richardson, F. W.

Jaffé, M[ax]. Ueber die p-Methylamino-benzoësaure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1208-1212). [1330]. 30136

Jaffé, M[ax]. Ueber das Verhalten des p-Dimethylaminobenzaldehyds im tierischen Stoffwechsel. Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (374-396). [8040].

Jagellovič, V. r. Sapožnikov, A. V.

Jager, L. de. Methode zur Bestimmung von Kalk und Magnesia im Harn. Centralbl. med. Wiss., Berlin, **40**, 1902, (641-641). [6500]. 30138

Jahn, A. v. Januasch, Paul.

Jahn, Hans. Ueber die Erniedrigung des Gefrierpunktes in den verdünnten Auflösungen stark dissociierter Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (129-168). [7250-7200]. 30139

— Grundriss der Elektrochemie. Wien (A. Hölder), 1905, (XII + 549, mit 5 Abb.). 25 cm. [7250].

Jahns. Ein Verfahren zur Umsetzung der Brennstoffe in Heiz- oder Kraftgas. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (311–315). [6500]. 30111

Jahoda, Rudolf r. Strache, Hugo,

Jais, J. r. Brand, J[os].

Jakabházy, Zsigmond. A Rheum nostrasnok, mint hashajto szernek az értékéről. [Über den Wert des Rheum nostras als Laxirmittel.] M. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (152–153). [6500].

Jakob, Max r. Knoblauch, Osc.

| Jakovkin, А. А.] | Яковкингь, А. А. Намяти В. В. Марковинкова. [А la mémoire de V. V. Markovnikov.] | S. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 181–183). [0010]. 30143

—— Намяти Б. Н. Чичерина. [A la mémoire de B. N. Čičerin.] 8t. Peterburg, Žurn. russ. liz.-eliin. Obšč., **36**, 1904. (proc.-verb. 183-184).

Jalowetz, Ed. Die Isomaltose. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (171). [1820]. 30145

Jámbor, József. A lenolaj chemiai változásai levegő illetőleg oxygen hatására. [Uber die chemischen Veränderungen des Leinóls bei Einwirkung der Luft resp. des Oxygens.] Magy. Chem. F., Badapest, **11**, 1905, (183-185), 6500]. James, Thomas Campbell v. Sudborough, John Joseph.

Jamieson, George S. r. Wheeler, Henry L.

Janda, F. Die Erzprobenahme und die Zurichtung des Durchschnittsmusters für die chemische Analyse. Oest. Zs. BergHüttWes., 1901, **52**, Wien, (517–549, 561–564, 577–580). [6500].

Janke, Ludwig. Das chemische Staats-Laboratorium zu Bremen 1877-1901. Bericht. Bremen (Rüble & Schlenker i. Komm.), 1904, (445). 24 cm. 5 M. [0060]. 39148

Jannasch, Paul. Ergänzende Bemerkungen zur Ausführung der Hydroxylanninmethoden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (35–37). [6000].

und Cohen, Wilhelm. Uber quantitative Trennungen bei Gegenwart von Hydroxylannin. 5. Mitt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (11-26). [6000]. 30151

und Jahn, A. Ueber die Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1576– 1589). [6200-0250-0930]. 30152

und Mayer, O. von. Ueber die quantitative Tremming des Goldes von anderen Metallen durch Hydrazinbezw. Hydroxylamin-Salze. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2129-2130). [6200-0150]. 30153

Heber das Verhalten der Metalle der Platingruppe zu Hydrazinund Hydroxylamin-Salzen und einige quantitative Trennungen derselben von Gold. (Vorl. Mitt). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2130–2131). [9100–6200]. 30151

und Rühl, Friedrich.
Cher die Tremnung des Eisens von Mangan und Magnesium, sowie diejenige des Aluminiums und Chroms von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium durch Hydroxylamin in anmoniakalischer Flüssigkeit. 4. Mitt. 1. Die Tremnung des Eisens von Mangan und Mag-

nesium. H. Die Trennung des Aluminiums von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium. HI. Die Trennung des Chroms von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium bei Gegenwart von Hydroxylamin. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F., 72, 1905, (1-13). [6200]. 30155

Jannasch, Paul und Schilling, Johannes. Über die quantitative Trennung des Eisens und Thoriums von Uran in anmoniakalischer Lösung durch Hydroxylamin. 6. Mitt. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.). 72, 1905, (26–34). [6200].

**Jannettaz,** P. Eine Ersparnis in der Gusseisenfabrikation. ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (1230–1231). [0320].

Jannopoulos, St. P. Em. Bestättigung der langjährigen Beständigkeit der gut erzeugten Schiessbaumwolfe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (154–455). [6500].

Ueber die Notwendigkeit einer einheitlichen Stabilitätsprobe für die rauchlosen Pulver und überhaupt für jeden Nitro-Explosivstoff. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (455). [6500].

Die Sprengstoff-Industrie Griechenlands. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (455–460). [7200]. 30160

Japp, Francis Robert and Knox, Joseph. Some derivatives of anhydracetonebenzil. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (673–680); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (152). [1530–1540].

— — The dihydrocyanides of benzil and phenanthraquinone. Second notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (681–701); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153). [1310–1330–1530–1930].

A condensation product of mandelonitrile. London, J. Chen. Soc., 87, 1905, (701–707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153). [1330 1930]. 30163

and **wood**, James. Action of hydrazine on unsaturated  $\gamma$ -diketones. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905,

(707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (154). [1530-1930].

Japp, Francis Robert and Wood, James. Condensations of phenanthraquimone with ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712-715). [1330-1530-1910]. 30165

Jaquerod, Adrien et Bogdan, St. Détermination du poids atomique de l'azote par analyse en volume du protoxyde d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (49-51). [7100]. 30166

et Perrot, F. Louis. Sur l'emploi de l'hélium comme substance thermométrique et sur sa diffusion à travers la silice. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (789-790). [0370 0710]. 30167

— Sur la dilatation et la densité de quelques gaz à haute température; application à la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1512–1541). [7100].

— La diffusion de l'hélium à travers la silice, à haute température. Arch. Sci. Phys., Genéve, (Sér. 4), **18**, 1901, (613-615). [0370-7150]. 30169

Point de fusion de Γor.
 Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1901, (650-651). [0150-7200]. 30170

et **Pintza**, Alexandre. Sur les densités de l'anhydride sulfureux et de l'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (129–131). [7100]. 30171

--- La densité de l'anhydride sulfureux et le poids atomique du soufre. Verh. Schweiz. Xatf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (63-64); Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 18, 1904, (273-274). [7100-0660].

et Scheuer, Otto. Sur la compressibilité de différents gaz au-dessous de l'atmosphère et la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1384-1386). [7100].

et **Wassmer**, E[ugène]. Points d'ébullition de la naphtaline, du hiphényle et de la benzophénoue. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1904, (105–107). [1130 1530 7200].

Points d'ébullition sous diverses pressions de la naphtaline, du biphényle et de la benzophènone, déter-

30177

minés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904. 52-78, av. 1 fig.). [7200-1530 1130]

Jardin. Action de l'acide azotique dilué sur les fibres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (314-315). [1840]. 30176

Jaschke, C. Spektrophotometrische Untersuchungen über den Einfluss der Beinischung von Metallsalzen zu Bogenlichtkohlen auf die Verteilung der sichtbaren Energie in den einzelnen Teilen des Spektrums ihrer Flammenbogen. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, 151–152, 161–163, 174–173. [7300].

Jaubert, Georges F. Action de l'acide borique sur les peroxydes alcalins, formation de perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (796-798). [0160]. 30178

[Javelov, Ja. A.] Явеловъ, Я. А. О дъйствін ціаннетаго аммонія на кетонів  $C_n$   $\Pi_{2n-7}$ :CO. $C_n$   $\Pi_{2n-7}$ . [Action du cyanate d'ammonium sur les cétones  $C_n\Pi_{2n-7}$ :CO. $C_n\Pi_{2n-7}$ .] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1904, proc.-verb. 27–28). [1530].

Javet, Em. Agenda Dunod pour 1905. Physique et Chimie, 27° éd., Paris, (Dunod), (361+LXIV, av. fig.), 15 cm. [0030]. 30180

Jayne, Harry W. The coal tar industry in the United States. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, B4-2.] Berlin (D. Verlage, 1901, 721-726). [1000].

Jean, Ferdinand. Note sur la recherche du beurre de coca dans les beurres fraudés, par la méthode de MM, Müntz et Condon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (96-98). [6500].

Jeanprêtre, J. Influence du soufre sur la fermentation alcoolique. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., **30**, 1902, 52 61). [8020]. 30183

Jelinek, Johann r. Stoklasa, Julius.

Jene, K. Ueber die Kohlenstoffbestimmung im Ferrosilieium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309). [6200]. 30181

————— Leber die Schwefelbestimmung in Kiesabbründen. Chem.Ztg. Cothen. **29**, 1905, (362, 516). [6200]. 30185 Jene, K. Ueber Anwendung einer elektrolytischen Zinkbestimmungsmethode in der Praxis. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (803-801). [6200]. 30186

Jenkins, J. H. B. and Riddick, D. G. The microscopic examination of metals. London, Anal., **30**, 1905, (2-15, with pl.), [0100].

Jenner, N. Absorptionsgefäss zum Anffangen von Schwefelwasserstoff bei Schwefelbestimmungen in Stahl und Eisen. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905. (186); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (292-293). [0910 6000]. 30188

**Jenny**, August. Ueber die zulässige Grösse von automatischen Acetylenapparaten. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (67). [0910]. 30189

Jensen, Orla. Biologische Studien ueber den Käsereifungsprozess unter spezieller Berücksichtigung der flüchtigen Fettsäuren. Landw. Jahrb. Schweiz., Bern. 18, 1904, (319–405). [8020 1310].

Beiträge zur Kenntnis und Analyse der flüchtigen Fettsäuren in Palmfetten und Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (265– 283). [1300–6500]. 30191

Jeroch, Willi v. Ruff, Otto.

Jettel, Wladimir. Zündwaren. [In: Chemisch - technische - Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (515–541). [6500].

Jilke, Theodor. Ueber Ketchalogeuverbindungen des Phenols und der Kresole. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (56), 21 cm. [1530-1230].

Joannini, Hydraulische Kalke, Centralbl, Bauverw., Berlin, 23, 1903, (123-124). [0220]. 30194

Joannis, A. Action de l'ammoniae sur le bromure de bore et sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (364-368). [0190 0160 0570]. 30195

Action du potassammonium sur le bronure de baryum. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1243-1245). [0420].

**Jochum**, Edgar. Ueber das 1,3-Dioxy β-Methylchromon. Versuche zur Synthese des Kämpferols. Bern, Phil. Diss 1903–1904. Bern, 1904, (32). 8vo. [1910–1540]. 30197 Jochum, Paul. Die chemische Analyse als Massstabder Feuerbeständigkeit der Edeltone und der Einfluss der Mahlfeinheit auf die für die Formgebung feuerfester Fabrikate wertvollsten physikalischen Eigenschaften derselben. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (775–792). [0120—6500]. 30198

[Jocič, Ž. 1.] Іоцичь, Ж. П. Дъйствіе магнійорганическихъ соединеній на энихлоргидринть и энибромгидринть. [Action des combinaisons magnésiumorganiques sur l'epichlorhydrine et sur l'epibronthydrine.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 6-8). [1210—2000].

— Дъйствіе магнія на ропрный растворъ и-дибромбензола и м-дибромкеплола. [Action du magnésium sur une dissolution de p-dibrombenzol et de m-dibromxylol dans l'éther.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 8-9). [1130].

Къ реакціи ацетиленовъ на цинк- и магнійорганическія соединенія; о монобром- и дпіодацетиленть. [Action des acétylènes sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques; sur le monobrom- et le diiodacétylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1545-1551). [1120—2000]. 30202

— Къ реакціи цинка на галопдопроизводныя спиртовъ п ихъ уксусные зепры. Спитезъ моном дихлоросниртовъ. [Action du zinc sur les alcools halogénés. Synthèse des alcools monochlorés et dichlorés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1551–1553), [1200—1210].

Jodlbauer, A[lb.] und Tappeiner, H[ermann] von. Das photochemische Verhalten des Queeksilberoxalats (Edersche Lösung) bei Abwesenheit von Sauerstoff und bei Anwesenheit gewisser fluoreseirender Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2602–2609). [1310–7350–7300]. 30201

Jönsson, Bengt. Die Arbeitsmethoden der schwedischen Samenkontrolle. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (201–217). [6500]. 30205

Jörgensen, Gunner. Ueber die Bestimmung der Phosphorsäure als Magnesiumanmoniumphosphat und als Ammoniumphosphonolybdat. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 7), **2**, 1905, (141–238). [6300].

Johannsen, Otto r. Ruff, Otto.

Johannson, J. E. The metabolism of different carbohydrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (756). [8040]. 30207

Johnsen, A[rrien] und Mügge, O[tto]. Verbesserungen am Harada'schen Trennungsapparat. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (152–153). [0910]. 30208

**Johnson,** Frederick Murray Godschall v. Walker, James Wallace.

Johnson, Grove. *Saccharomyces thermantitonum*. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (466–490). [8200]. 30209

Johnson, Miss L. B. On the decay of excited radioactivity from natural gases. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (177-182, with text fig.). [7300].

**Johnson,** Manuel v. Harries, C[arl].

Johnson, S. M. Note on the boiling points of aqueous solutions. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (952–966). [7200].

Johnson, Treat B. and Clapp, Samuel II. Researches on pyrimidines. Synthesis of 2-amino-5-methyl-6-oxypyrimidine. [Sixth paper.] Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, 115 in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130-145). [1930 1320]. 30212

and Menge, George A. On the action of phenylhydrazine on benzoylpseudoureas: 1,5-diphenyl-3-aminopyrro-a,β'-diazole derivatives. Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, 120 in Amer. Chem. J., Baltimore, Md.. 32, 1904, ([358]–372). [1630 1310 1930 1940]. 30213

**Johnston**, John. Methylation of parminobenzoic acid by means of methyl

sulphate. Preliminary note London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905,  $\pm 156 a$ [1330]30214 Johnston, John r. Walker, James. Joist, Matthias r. Löb, Walther, Jolles, Adolf. Ueber die volumetrischen Methoden zur quantitativen Bestimmung der Harnsäure, der Purinbasen und der Eiweisskörper im Harne. (Sammelbericht). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1901, (454–464). [6300]. 30215 Klinisches Phosphometer. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, 129-137 ( \*\* 6200); 30216 Ueber die kolorimetrische Eisenbestimmung im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (537–539). [6200].30217

Ucber die quantitative Bestimmung der Katalasen im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden. 44, 1905, (1-5), [6500-8010].

Zur quantitativen Eisenbestimmung im Blute mittels des Ferrometers. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 6-7. [6200]. 30219

Ueber den Nachweis der Pentosen im Harn. Zentralbl. im. Med., Leipzig, **26**, 1905, (1019-1053), [6150]. 30221

Francumilch. In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin D. Verlag , 1901, (91–97). [6590].

Apparate zur chemischen Blutuntersuchung. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. L.] Berlin D. Verlag), 1901, 497). [6000].

30223 und **Oppenheim**, Moritz. Beiträge zur Kenntnis der Blutfermente. Arch. path. Anat., Berlin, **180**, 1905, (185-225). [8010]. 30224

Jones, David Trevor. Note on certain derivatives of cyclopropene. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1062-1066); [al-stract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (216). [1340]. Jones, G. Ceeil. The standardisation of malt analyses. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (264–287). [6500]. 30226

Jones, Harry C[lary]. Report. The dissociating power of different solvents. A summary. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 25, 1901, (232–249). [7150 7250].

30227

The effect of one associated solvent on the association of another associated solvent. [In: Festsehrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (105-112). [7150 7100].

and Bassett, H. P. Determination of the relative velocities of the ions of silver nitrate in mixtures of the alcohols and water and on the conductivity of such mixtures. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([409]-445, with pl., text fig.). [7250]. 30229

Der Einfluss der Temperatur auf die Kristallwassermenge als Beweis für die Theorie von den Hydraten in Lösung. 12. Abh. (Übers.). Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (231–235). [7150—7200]. 30230

and Getman, Frederick H. The existence of hydrates in solutions of certain non-electrolytes and the non-existence of hydrates in solutions of organic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (308-338). [7150-1300]

The existence of alcoholates in solutions of certain electrolytes in alcohol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (338–342). [1200-7000]. 30232

A study of the molecular lowering of the freezing-point of water produced by concentrated solutions of electrolytes. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (146-183, with text fig.: [7200].

Jones, Hjumphrey] O[wen]. The absence of isomerism in substituted ammonium compounds. Cambridge, Proc. Phil Soc., 13, 1905, (169). [7000].

A further analogy between the asymmetric nitrogen and carbon atoms. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (135 - 111); [abstract] London, Proc. Chem. Sec., 21, 1905, (10). [1630 7000]. 30235

211 Jones, Humphrey Olwen]. The stereoisomerism of substituted ammonium compounds. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1721–1735); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (237-238). [1630 7000]. The stereochemistry of London, Rep. Brit. Ass., nitrogen. **1904**, 1905, (169–193). [0490 7000]. The constitution of nickel carbonyl. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (503–504). [0510]. 30238 v. Dewar, Sir James. v. Thomas, M. B. Jones, L[ewis] R[alph]. The cytolytic enzyme produced by Bacillus carotororus and certain other soft rot bacteria. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (257-272). [8010]. Jones, Louis Cleveland. The prevention of infusible scums in glass furnaces. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (773–774). [0710]. 30240 Jones, Walter. Ueber die Selbstverdauung von Nucleoproteiden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem, Strassburg, **42**, 1904, (35–54). [8010]. -30241 Ueber das Vorkommen der Guanase in der Rindermilz und ihr Fehlen in der Milz des Schweines. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (84–91). [8010].  $302\overline{42}$ --- und Partridge, C. L. Ueber die Guanase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, 30243 (343-348). [8010]. und Winternitz, M. C. Ueber die Adenase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (1-10). [8010]. 30244 Jong, A[nne] W[illem] K[arel] de. Dosage des alcaloïdes dans les feuilles de coca. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (307-308). [6500]. — Action de l'acide sulfurique sur l'essence de patchouli. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (311-312). [1140]. 30246 Jonscher, A. Zur Beurteilung von Safran. Zs. öff. Chem., Plauen, 11,

1905, (444-451). [6500].

(b-7195)

— Zur Beurteilung

Weinessig und dessen Abkömmlingen.

30247

von

Zs. off. Chem., Plauen, 11, 1905, (467-474).  $\pm 6500$  j. Jordis, Eduard. Zur Kenntnis des Natronwasserglases. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (33–34). [0500 6500]. 30249 — Ueber Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1037). 30250[6200]. — Neue Gesichtspunkte zur Theorie der Kolloide. Vortrag. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (17-107). [7000 7100]. Quelques points de vue nouveaux relatifs à la théorie des colloïdes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1901, (797-818). [7100]. 30252— Zur Geschichte der Forschung über Erdalkalisilikate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (410-415). [0710]. 30253 Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. 111. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (200-208). [0710 302547100]. — Über Silikatanalyse. I. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (362-367). [6500]. - Über Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Bemerkungen zur Arbeit des. Herrn P. Rohland. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (938-940). [7150 7050 0220]. – Über Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Herrn P. Rohland zur Antwort. Zs. E Halle, **11**, 1905, (223-224). Zs. Elektroch., [7050]30257 7150]. — Über die Fragestellung bei Erforschung der Kolloide. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (285-288). 30258[7100]. Zur Theorie der Kolloide. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (288-290). [7100]. 30259 Zur Diskussion mit Herrn H. Bechhold. [Betr. Kolloide]. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (482-484). Erscheinungen bei der Darstellung und Reinigung von Kiesel-

säuregel. Zs. Elektroch., Halle, 11,

1905, (835–836). [0710-7100]. 30261

Jordis, Eduard, und Kanter, E[rhard] Hans]. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. V. VI. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (48-52, 314-319). .0710]Bemerkungen zu "Le Chateliers Forschungen über Baryt-ThonindZtg, Berlin, 29, Zemente". \* 1905, (216-217). [0170 | 0220]. | 30263 J[orissen], Willem] P[aulinus]. Atomen en moleculen. Elementen en verbin-Ueber dingen (Verzamelreferaat). Atome und Moleküle; Elemente und Verbindungen (Sammelreferat). sterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (709 -720). [7000]. 30264oxydatie door gasvormige zuurstof. [Die Geschwindigkeit der Oxydation durch gasförmigen Sanerstoff, Handl, Ned. Nat. Geneesk, Congres, 10, 1905, (159-165). [7050 0550 0570]. 30265 On the oxidation of phosphorus. Chem. News, London, 92, 1905, (62~63). [0570 7050]. 30266  $\epsilon$ n Ringer, W[ilhelm] E[duard]. De oxydatie van benzaldehyde in tegenwoordigheid van azvnzuur anhydride. [Die Oxydation von Benzaldehyd in Gegenwart von Essigsäureanlivdrid. Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (19-39). [7050 1430]. 30267 De werking van radiumstralen op chloorknalgas. [Die Wirkung von Radiumstrahlen auf Chlorknallgas. | Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (11-47); (1. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (899) 901). [7350 7050 7300 0250]. 30269 De -bepaling van de opgeloste zuurstof in zeewater. [Die Bestimmung des gelösten Sauerstoffs in Seewasser, Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (781-791). [6500]. 30270 De ontleding van jodo-

form, ongelost in chloroform, door diffuns

daglicht en door radiumstralen [146

Zerlegung des in Chloroform aufgelösten

Jodoforms, durch diffuses Tageslicht

und durch Radiumstrahlen. | Amster-

30271

30272

The rate of oxidation in

dam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (799)

gaseous oxygen. Chem. News, London, **92**, 1905, (151–152). [0570 7050].

802). [7350 ][110].

J[orissen], W[illem] P[aulinus] en Ringer, W[ilhelm] E[duard]. L[ouis] E[duard] O[tto] de Visser [†]. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 37, 1905, (4947-1950), [0010]. Die Oxydation von Benzaldehyd durch Sauerstoff bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (173-184). [1430 7350]. Joslin, O. T. Glycerine extraction from fats by means of stearo-sulphonic acids (Twitchell process). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (726-727). [1210 1300]. 30275Jouck, Karl. Ueber die blausäureabspaltenden Glykoside in den Kirschlorbeerblättern und in der Rinde des Faulbaumes (Prunus Padus). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (121-426). [1850].Jouguet, E. Sur l'onde explosive. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (121-124); **140**, 1905, (711–712). [7200]. Sur la loi des phases, Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (58~62). [7050]. 30278 Jouniaux, A. Sur la loi du déplacement de l'équilibre par des variations de pression. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (609-616). [7200]. 30279Jowett, Hooper Albert Dickinson. Bromomethyl heptyl ketone. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117). [1510].30280 Preparation and properties of 1:1:5-trimethylglyoxaline. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (405-409); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21,** 1905, (116-117). [1930]. 30281— The constitution of piloearpine. Part V. Conversion of isopilocarpine into pilocarpine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (791-798); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (172 -173). [3010]. 30282 ——— and Potter, Charles Etty. The constitution of barbaloin. Part I. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (878 -881); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21,** 1905, (181–182). [1860]. 30283 — r. Barger, George. v. Dunstan, Wyndham Rowland.

Joye, P. v. Kowalski, J. de.

Juckenack, A[dolf]. Beiträge zur Kenntnis des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (729– 730). [6500].

Untersuchung und Beurteilung von eigelbhaltigen Nahrungs- und Genussmitteln, insbesondere von Eierteigwaren und Eierkognak. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (172–181); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (827–834). [6500]. 30285

— und **Griebel**, C. Der Fettgehalt der Kakaopulver. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (41–50). [6500]. 30286

und Pasternack, R. Beiträge zur Untersuchung und Beurteilung der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (193-214), [6500].

teilung v on Fruchtsäften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (10-26). [6500]. 30288

Gehaltes der Eierteigwaren und eigelbhaltigen Nahrungsmittel an Eimasse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (94–100). [6500]. 30289

Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (87–100). [6500]. 30290

und Prause, H. Untersuchung und Beurteilung der Marmeladen, Fruchtmuse, Gelees und ähnlicher Erzeugnisse der Obstverwertungs-Industrie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (26–36). [6500].

Judd, Hilda Mary v. Forster, Martin Onslow.

Jünger, E. Ueber die vermeintliche neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (1040-1041). [6200]. 30202

Jüngermann, E[mil]. Ueber die Reactionen des Isoamylanthron- Chlorids und -Bromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2868–2873). [1130–30293]

anthrons. Über Derivate des Isoamylanthrons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (52). 22 cm. [1530].

Jüptner, Hanns Freiherr von Jonstorff. Neues vom Eisen. Wien, Schr. Ver. Verbr. Natw. Kenntn., **45**, 1905, (113-140, mit 4 Taf.). [0320]. 30295

Zur Theorie des Wassergases, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1901, 11, 1, 1905, (121-125). [6500 7050 7200].

Wärmetönung und freie Energie einiger chemischer Reaktionen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1901, H. 1, 1905, (135-137). [7200]. 30297

Julius, P. Ueber die angeblichen Azofarbstoffe aus ββ-Dinaphtol. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (12). [1720–5020].

Julius, W[illem] H[enri]. Bemerkungen über erschütterungsfreie Aufstellung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905. (206–209). [0910].

Jung, Carl. Apparat zur automatischen Bestimmung der Kohlensäure in Rauchgasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (145-446); Zs. Beleuchtungsw. Berlin, 11, 1905, (105-106). [6400-6000].

Jungbluth, Franz. Regularities in the structure of the third cyanogen band. [Translation.] Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (237–252, with text fig., pl.). [0210-7300]. 30301

Jungfleisch, E. Sur une méthode de dédoublement de l'acide lactique de fermentation en ses composants actifs sur la lumière polarisée. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (56-59). [1310-7300].

L'acide lactique droit et l'acide lactique gauche ne se conduisent pas semblablement dans les réactions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (203–206). [1310]. 30303

Sur la phosphorescence du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (444–147). [0570]. 30301

et **Godehot**, M. Sur l'acide lactyllactyllactique et le dilactide de l'acide lactique inactif. Paris, C.R. Acad. sci., **140**, 1905, (502-505). [1310].

— Sur l'acide lactique droit. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (719–721). [1310]. 30306

Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (111–113). [1310–1910]. 30307

Junghahn, A. Zur Technologie des Querbracho-Extraktes, Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (617-624). [1350-5020]. 30308

Jungius, Cloenraad] Llodewijk]. Over omkeerbare reacties, die in twee phasen verloopen. [Ueber umkehrbare Reactionen, welche in zwei Phasen verlaufen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (239-255). [7050]. 30309

De omzetting van diazoamido- in amidoazotoluol in den vasten toestard. [Die Umlagerung im festen Zustande des Diazoamido- in Amidoazotoluol.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (246-249). [1630]. 30310

zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten, Bemerkung hierzu von C. Tamet. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97-108); **53**, 1905, (692). [1810-7000] 30311

r. Holleman,  $\Lambda[rnold]$ 

Junius, Adolf. Beiträge zur Kenntnis der Molyhdate. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (10).
Zs. anorg. Chena., Hamburg, 46, 4905, (428-148).
[0480-7250].
30312

Juon, Eduard. Ueber Probenchmen in metallurgischen Betrieben. Zs. angew. Chem., Berlin, **47**, 1904, (1514–1518, 1571-1577). [6500]. 30313

Justin-Mueller, Ed. Ueber Färbevorgange. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (14-16). [5000]. 30314

Ucber Färbevorgänge. A. Absorptionslärbevorgänge. B. Adhäsionsfärbevorgänge. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904. (862–871). [5000-7450].

Justus, J. Ueber Arsenvergiftung auf Grund einer mikrochemisch-histologischen Mcthode. [In: 5. Intern. Dermatologen-Kongr. Bd 2. Tl 1.] Berlin (A. Hirschwald), 1905, (509-514), [6100].

Ucher Quecksilbervergiftung. [In: 5, Intern. Dermatologen-Kongr. Bd 2, Tl 1,] Berlin (A, Hirschwald), 1905, (511-521). [6100].

[Kablukov, Ivan Alekséjevič.] Каблуковъ, П. А. О температурахъ плавленія см'есії AlBr<sub>3</sub> и SnBr<sub>4</sub>. [Sur les températures de fusion des mélanges de AlBr<sub>3</sub> et SuBr<sub>4</sub>.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 4). [0120 0720 7200]. 30318

[Kablukov, Ivan Alekséjevié.] Каблуковъ, П. А. О дъйствін алюминія на Snl<sub>4</sub> II SnBr<sub>4</sub>. [Action de l'aluminium sur le Snl<sub>4</sub> et sur le SnBr<sub>4</sub>.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5). [0720 7200].

30319
—— Осоединенін КВг съ AlBr<sub>3</sub>.
[Combinaison du KBr avec le AlBr<sub>3</sub>.
[St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obšč., **36**, 4904, (proc.-verb. 5). [0120
0420 7200].

————— Нзельдованіе Вантъ-Гоффа и его сотрудниковъ надъ условіями образованія Стассфуртскихъ соляныхъ залежей. [Les recherches de Van't Hoff sur la formation des sels de Stassfurt.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (131–173, H). [0100].

30321

— Владимиръ Васильевнчъ Марковинковъ, біографическія евіддінія и краткій очеркъ научивіхъработь. [Notice biographique sur У. V. Markovnikov.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (247–303, av. 1 portr.). [0010].

30323 Kadiera, Victor. Ueber die Einwirkung von Schwefelsäure auf Diphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3575–3578). [1330–1630].

30324 Kämmerer, Heinrich v. Dieekmann, W[alter].

Kämmerer, P. v. Böcker, E.

Kämpfer, Th. Tabelle zur Berechnung des Magnesiumpyrophosphats auf Phosphorsäure auf Grundlage der vom 1. Januar 1903 an geltenden internationalen Atomgewichte. (Koëffizient 0,637572). Die Tabelle gibt für alle Gewiehtsmengen von 0,0001 g bis zu 0,1000 g Mg<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub> direkt die entspre-

chenden Gewichtsmengen  $P_2O_5$  in Grammen an. Zs. anal. Chem., Wies-**43**, 1904, Beilage, (1-25). baden, 30325 [6000]. Kahl, Richard. Ueber die Paarung von Säurehydraziden mit Zuckerarten. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1901, Techn. Tl, (1091-1119). [1300 1800]. 30326 Kahlbaum, Georg W. A. Notiz über die verzerrten Bilder, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte hervorgerufen werden. [Notiz zu der Arbeit von Josef Petri.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (1009–1011, mit 1 Taf.). [7300]. 30327 – Zur Wertung der phlogistischen Chemie, Chem. Novitäten, Leipzig, **2**, 1905, (1–5). [0010]. -30328Aktinautographie. Vorl. Mitt. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (27-29). [0100]. 30329 — Sur les variations de densité provoquées par le passage à la filière. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (537-548). [7100]. Justus von Liebig und Friedrich Mohr. Eine Einleitung zu ihrem Briefwechsel. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1904, (8–30). [0010]. Jöns Jacob Berzelius und Humphry Davy. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1904, (277–290). [0010]. 30332 Ueber die Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes beim Ziehen, Walzen, Pressen und Tordieren von Drähten. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (516–520). [7100]. Variations ο£ specific gravity. [Translation.] Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., 1904, 1905, (1 l + 261-266). Separate. 24.5 cm. [7100]. 30334 Justus von Liebig und Friedrich Mohr in ihren Briefen von 1834-1870. Ein Zeitbild. Hrsg. und mit Glossen, Hinweisen und Erläute-

rungen versehen in Gemeinschaft mit

Otto Merckens und W. J. Baragiola.

(Monographien aus der Geschichte der

Chemie hrsg. von Georg W. A. Kahlbaum. H. 8.) Leipzig (J. A. Barth), 1904, (LVIII+274, mit 2 Portr.). 22

-30335

cm. 8 M. [0010].

Kahlbaum, Georg W. A. und Räber, Siegfr. Die Konstante der inneren Rei bung des Ricinusöls und das Gesetz ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Halle, Nova Acta Leop., 84, 1905, (203-308, mit 6 Taf.). [7150]. 30336

und Steffens, Max. Ueber die spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (53-60), [7300-7350-0100]. 30337

veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (217-310). [7100]. 30338

**Kahlenberg**, Louis. Recent investigations bearing on the theory of electrotyle dissociation. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (42-61, with discussion); Phil. Mag., London (Ser. 6), **9**, 1905, (214-229). [7250]. 30339

The theory of electrolytic dissociation.

(A rectification of the "correction" by Professor Harry C.

Jones.) Phil. Mag., London, (Ser. 6),

10, 1905, (662-661). [7250]. 30310

Cher das Problem der Lösungen. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (1081–1083). [7150]. 30344

and Schlundt, Herman. On the liberation of hydrogen during the action of sodium on mercury. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (257-259), [0380-7050].

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. Zs. Krystallogr., Leipzig. 40, 1905, (475–494). [7100–1310–1630]. 30343

Kail, Joh[ann] A. Aus dem chemischen Laboratorium der Realschule. Ueber einige Unterrichtsbehelfe. Jahresbericht der K. K. Staats-Realschule im 1. Gemeindebezirke Wiens. 44, 1904–1905. Wien, 1905, (9–27). [0050].

Kaiser, Robert. Sur quelques dérivés de l'acide 3, 5 dimitro-1-chlorobenzoique et sur une nouvelle dimitrodiphénylamine. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève. 1904, (40). 8vo. [1330—1630]. 30345

--- r. Kelmmann, F.

Kaiser, Wilhelm. Über die Beziehungen zwischen Druck und Brechungsexponent der Gase bei Drucken unterhalb einer Atmosphäre. Diss. Münsteri. W. Brilon (Druck v. J. Meyer), 1903, (45, mit 1 Taf.: 12 cm. [7300].

Kalähne, A[Hred]. L'eber die Strahlung des Chininsulfates. Ann. Physik, Leipzig, (f. Folge), **18**, 1905, (450–472). [3010-7300].

Einige Eigenschaften der Strahlung des Chininsulfates. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (778–779). [3010 7300].

Kalb, Ludwig. Über Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimius. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (86). 23 cm. [1530 1720 5020].

## v. Willstätter, Richard.

Kalecsinszky, Sándor. Közlemények a magyar királyi Földtani Intézet chemiai laboratoriumából. [Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der königl. ung. geologischen Anstalt.] Földt. Int. Évi Jelent., Budapest, 1904, 1905, (277– 278). [0020].

[Kalikinskij, G.] Каликинскій, Г. О теплоемкостяхъ водиыхъ растворовъ. [Sur la chaleur spécilique des dissolutions aqueuses.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1901, (proc.-verb. 335-337). [7200]. 30351

| Kališev, A. ] | Калишевъ, A. Полученіе и свойства α-этил-β-куменилэтиленмолочной кислоты. | La préparation et les propriétés de l'acide α-éthyl-β-cuményléthylènelactique.] | St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (905–010). | [1330] | 30352

Kamerlingh Onnes, H[eike]. Methoden en hulpmiddelen in gebruik bij het cryogeen laboratorium. IX. Het zuiveren van gassen door afkoeling gepnard met samendrukking in 't bijzonder het bereiden van zuivere waterstof. | Methods and apparatus used in the cryogenic laboratory. IX. The purifying of gases by cooling combined with compression, especially the preparing of pure hydrogen | Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, | 1905], (157–160), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (82–85), (English), [0360].

Kanitz, Aristides. Ueber Pankreassteapsin und über die Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (482–191). [1300–7050–8010]. 30354

Temperatur auf die Kohlendioxyd-Assimilation. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (689–690). [8030]. 30355

Kanter, Erhard Hans. Die Konstitutionstheorie von Zement. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (41–43). [0220]. 30356

v. Jordis, Eduard.

Kapff, Sigmund. Untersuchungen über das Beizen der Wolle mit saurem chromsaurem Kali. Leipziger Monatschr. Textilind., 19, 1904, (664–666, 731–735, 805–806). [5000]. 30357

Kappen, H[ubert]. Mineralbildung in schnellbindenden Portlandzementen. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (1345– 1346). [0220]. 30358

Das Zerrieseln kalkbasischer Silikatnassen und der Zusammenhang zwischen den Portlandzementmineralien Felit und Belit. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (370-373). [0220].

30359

Beitrag zur Mikroskopie
des Portlandzementes. ThonindZtg,
Berlin, 29, 1905, (1261–1262). [6500].
30360

Karaoglanoff, Z. Über Oxydationsund Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (489–496). [0320 0930 7250]. 30361

Kareff, N. v. Doyon, N.

Karfunkel, [Arthur]. Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen. Ein Beitrag zur Frage der Quellenbeobachtungen. Vortrag . . . Balneol. Ztg. Berlin, 16, 1905, Wiss.techn. Tl, (13–15).[6500]. 30362

Karlik, V. Apparat zur Gasanalyse. Zs. Zucklud., Prag, **29**, **1904-5**, 1905, (233-235). [0910].

Karlovszky, Geyza. Az altatáshez használt kloroform tisztaságának fontossága. † C'ber die Wichtigkeit der Reinheit des Chloroforms bei der Anaesthesie.] Gyógysz. Kózl., Budapest, 21, 1905, (68–69). [6500]. 30361 Kasansky, Alexander. Über das Verhalten von Bernsteinsäureäthvlester zu Jodallyl in Gegenwart von Zink. Synthese des γ-Diallylbutyrolaktons und seine Eigenschaften. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (219–257). [1310—1320—1910].

Kasarnowski, II. v. Wöhler, Lothar.

Kaschinsky, Paul. Zur Frage über die Trennung des Eisens und Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium bei der Analyse von Pflanzenasche. (Vorl. Mitt.) J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (179–185). [6200-6500].

**Kasja**, L. Die Rauchgase des Zementringofens. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1740–1742). [6400]. 30367

Kassner, Georg. Ueber Selbstreinigung einer eisenhaltigen Manganlösung. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1901, (107–409). [0470-0320-7050]. 30368

Pharmazeutische Präparate. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903–4, (16-18, 43–44, 334–336, 361–363, 735–736, 757–760). [0100 1000 6500]. 30369

Uber Oxydationserscheinungen, Autooxydation und die Bildung von Peroxyden. Münster, Jahresber. Prov-Ver. Wiss., **33**, 1905, (115-117). [0550-7050]. 30370

Sauerstoffs. Münster, Jahresber. Prov-Ver. Wiss., **33**, 1905, (128-130). [0550]. 30371

Saccharat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. **76**, (1904), II. 1, 1905, (189–190). [1820]. 30373

Kassowitz, [Max]. Die Kohlensäureassimilation vom Standpunkte des Metabolismus. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (417–421). [8030]. 30374

Kastle, J. H. and Kelley, Walter Pearson. Ou the rate of crystallization of plastic sulphur. Amer. (Them. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (183-503). [0600 7100]. 30375

On the oxidation of sulphocyanic acid

and its salts by hydrogen peroxide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1901, (376-385). [1310-7050]. 30376

Katayama, Masao. Nigen kyō Denkaisitsu no Heikō ni tsuite. [On the equilibrium in strong binary electrolyte.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (420–143). [7050]. 30377

Katayama, T. Is the availability of phosphoric acid in bone dust modified by the presence of gypsum? Tokyo, Bull. ('oll. Agric., 4, 1905, (353-360), [8030].

Kattwinkel, Paul. Über die Einwirkung von Ammoniumpersulfat und anderer Oxydationsmittel auf die Tolunitrile. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (63), 22 cm. [1330].

30379 **Katz**, J. Verbesserter Sangtrichter nit lose eingelegter Filterplatte. Chern Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (189); Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (317-348). [0910-6000]. 30380

Büretten mit angeschmolzenem Trichter. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (27). [6000]. 30381

Kauffmann, Hugo. Der moderne Stand der Benzoltheorie. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (289-290, 313-315). [7000-1130]. 30382

Radioakt., Leipzig, **1** (1904), 1905, (339-345). [7300]. 20384

Radiumforschung und Alchimie. Stuttgart, Jahreshofte Ver. Natk., **61**, 1905, (L1-L111). [0620]

Ueber die Aufspaltung der Elemente. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1393–1397). [7000–7300]. 30387

und Beisswenger, Alfred. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (VII. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (789-793). [1130-1530-7000-7300] 30388

Kauffmann, Hugo und Beisswenger, Alfred. Zu Kehrmann's Deutung des Fluorescenzwechsels. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (793–794). [7300]. 30389

Lépzig, **50**, 1904, (350–354). [7300 7250].

und Grombach, Ad. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (VIII. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (794-801). [1130-7000-7300-1530-1230].

30391

Zur Kenntniss der Triphenylcarbinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2702–2706), [1230].

Kauffmann, Paul. Umwandlung und Löstichkeit von Mischkrystallen aus Ammoniumnitrat und Kaliunmitrat. Diss., Freiburg i. B. Dresden (Druck v. Lehmann), 1903, (37, mit 3 Taf.). 22 cm. [0420 0490 7400 7150]. 30393

Kaufler, F. v. Gnehm, R.

Kaufmann, A. v. Koppel, I[wan].

Kaufmann, H. v. Spiegel, L[eopold].

Kaufmann, J[oh.]. Zur Frage der quantitativen Pepsinbestimmung nach Mette Modifikation Nirenstein-Schifft. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (562-570. [8010]. 30394

C. Hemmingsens Thermoregulator beim Vorwärmen und Pasteurisieren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (24–26). [0910]. 30395

Kaufmann, W[alter]. Eine rotiereude Quecksilberluftpumpe. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, (129-133). [0910]. 30396

Kausch, O. Neuerungen auf dem Gehiete der Erzeugung des Ozons auf elektrischem Wege. Electroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, 469-74, 9I-96). [0550 0930].

Verfähren und Apparate zur Verflüssigung von Luft beziehungsweise Zerlegung der letzteren in ihre Bestandteile. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (15–53, 57–65, 73– 75). [7200–0910]

— Die Verwendung flüssiger Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (89–95). [0930–7200]. 30399 Kausch, O. Die Herstellung, Verwendung und Aufbewahrung von flüssiger Luft. Unter besonderer Berücksichtigung der Patent-Literatur zusammengestellt. 2. Aufl. Weimar (C. Steinert), 1905. (VIII + 224). 21 cm. 3,75 M. [0930 7200]. 30400

Kauser, H[einrich]. Die Veränderlichkeit der Wellenlängen in Funkenspektren. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (308–310). [7300]. 30401

Kaute, Lothar. Über das 1-p-Tolyl-2,3- dimethyl-2,5- thiopyrazol oder Tolylthiopyrin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (17). 21 cm. [1940 1930].

Kautzsch, Karl v. Fischer, Emil.

**Kavan**, Jos[ef]. O destillačních a rektifikačních aparatech soustavy Guillaumovy. [Über Destillations- und Rektifikations - Apparate des Guillaumeschen Systems.] Čas. Prům. Chem., Prag. **14**, 1904, (6–10, 33–39, 65–70, mit 14 Abbildg.). [0930].

Kay, Francis William and Perkin, William Henry jun. Experiments on the synthesis of the terpenes. Part V. Derivatives of ortho-cymene. London, J. Chem. Soc., 87, 1955, (1066-1083); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (216). [1130 1140 1230 1240 1340].

**Kaye,** Frederick v. Schidrowitz, Philip.

Kayeriyama, Nobuyoshi. Chikkan nai no Gas ni tsukite. [On the gases in the bamboo stem.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (333-357). [8030].

Kayser, H[einrich]. Handbuch der Spektroscopie. Bd 3. Leipzig (S. Hirzel), 1905, (VHI + 604, mit 3 Taf.). 26 cm. 38 M. [7300]. 30406

**Kayser**, R. Ist im Pfeffer ein flüchtiges Alkaloid vorhanden? Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (137–138). [3010].

Kazaneckij, P. v. Melikov, P.

Kazay, Endre. A galénusi gyógykészítmények vizsgálata a színképelenzés módszereivel. [Untersuchung der Galolenschen Mittel mittelst der Methoder Spektralanalyse.] Gyógysz. Közl., Bud-pest, 21, 1905, (294–295, 309–311, mit 8 fig.). 46500].

Kazay, Endre. Egyszerű képlet a szektrumvonalak hallámhosszának meghatározására a különböző skálájú spektroszkópokhoz. [Eine einfache Formel zur Bestimmung der Wellenlänge der Spektrumlinien für Spektroskope versehiedener Skalen.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (74–75). [7300]. 30109

**Kebler,** Lyman F. Pharmaceutical chemistry. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1901, (512–517). [6500].

Kehrmann, F. Ueber Azoxonium-Verbindungen. (2. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2952–2962); (3. Mitt.). *I.e.*, (3604–3607). [1940–5020].

Ueber farbige und farblose
Dimiue. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
38, 1905, (3777–3778). [1630 5000].
30412

und **Duttenhöfer**, A. Ueber die Sulfin-Basen der aromatischen Reihe. (L. Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4197-4199). [1230]. 30413

und Gottrau, II. de. Ueber die Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat auf Naphtophenazoxon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2574–2578). [1940–5020]. 30114

und **Kaiser**, Robert. Ueber ein neues Dinitro-diphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3778–3779). [1630]. 30115

Keil, G. r. Auwers, Klarl].

Keil, H. Ceber Zusammensetzung obergäriger Süssbiere nach Untersuchungen im analytischen Laboratorium der V[ersuchs- und] L[ehranstalt für] B[rauerei]. Berlin, Jahrb. Versuchsanst. Brau., 6, 1903, (558-564). [6500]. 30416

Die im April bis Dezember 1903, Januar and Februar 1904 untersuchten Biere. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (288-289, 306, 340-341, 373-374, 428, 479-480, 553-551, 602-603); **21**, 1904, (55-57, 105-106, 154-156). [6500].

Die im März-Dezember 1904 und Januar-November 1905 untersuchten Biere. Wochenschr. Braus. Berlin, **21**, 1904, (265-267, 298-299, 373-374, 501-502, 523-525, 586-588, 689-691, 771-773, 819-820); **22**, 1905, (34-36, 125-127, 177-178, 228-230, 263-

265, 361-366, 112-414, 416-448, 501-503, 622-623, 696-697, 770-772, [6500]. 30118

Keil, H. Über die Einwirkung von Kochsalzlösung auf Kupferrohr, Wochenschr, Brau., Berlin, **22**, 1905, (495). [0290].

Japanische Biere, Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, 555–557). [6500]. 30120

Versuche, aus Wässern mit hohem Gehalt au kohlensaurer Magnesia bei gleichzeitig hohem Gipsgehalte die kohlensaure Magnesia durch Zusatz von Kalkmilch zu entfernen. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (665-666). [0360].

Keimatsu, Shōzaemon. Sanzai no Seibun ni tsuite. (Yohō). [Preliminary report on the constituents of cedar timber, Cryptomeria japonica, Don.] Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 26, 1905, (315– 333); Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (189-203). [1140].

Kekulé, Aag. Über die Konstitution und die Metamorphosen der chemischen Verbindungen und über die chemische Natur des Kohlenstoffs. Untersuchungen über aromatische Verbindungen. Hrsg. von A. Ladenburg. (Ostwald's Klassiker der exakten Wissenschaften. No. 145). Leipzig (W. Engelmann), 1901, (89, mit 1 Taf.). 8vo. 1,40 M. [7000-1000].

**Keller,** Franz. Ueber Perkobaltmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1903– 1904. Bern, 1904, (33 + 1). 8vo. [0260] 30424

Keller, Oskar. Neues ans dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (497–498). [6500]. 30425

Pharmazeutische Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (542). [6500]. 30426

Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (80– 81). [6500]. 30427

Keller, Wilhelm. Ueber die Alkoholmetrie und deren Anwendung bei der Destillation. Allg. ChemZtg. Apolda, 1904, (32-33, 39, 60-61). [6500].

 fabrikation. Ztg SpiritInd., Leipzig, **4**, 1903, (269–270, 281–282). [6500].

Keller, Wilhelm. Ueber chemische Kartoffelanalysen. Ztg SpiritInd., Leipzig, **6**, 1905, (2–3, 25–26). [6500].

Ueber das Branntweinbrennen aus Mohrräben. Ztg SpiritInd., Leipzig, **6**, 1905, (253-254, 265-266). [6500].

Kelley, Walter Pearson v. Kastle, J. H.

Kellner, O. Ueber den Nährwert der Rauhfutterstoffe, nach mehrjährigen an der kgl. landw. Versuchsstation zu Mockern ausgeführten Untersuchungen. Vortrag. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (397–398). [6500]. 30432

Der Preis der verdaulichen Nährstoffe in Handelsfutterstoffen. (Rückstände der Oelfabrikation, Müllerei, Spiritus- und Zuckerfabrikation usw.) Sächs. Jandw. Zs., Dresden, **51**, 1903, (993–996). [6500].

Loges. Die Beschlüsse der internationalen Kommission des V. Kongresses für angewandte Chemie bezüglich der Untersuchung der Fruter- und Düngemittel. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (250–251). [6500]. 30431

Kelvin, Lord. Plan of an atom to be capable of storing an electrion with enormous energy for radioactivity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (695–698). [7300].

Kemnitz, Paul Waldemar, Sulfosauren des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorund des 1-Phenyl-3, Dimethyl-5-Chlorpyrazols und einige Derivate derselben, Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (38). 21 cm. [1930]. 30136

Kempe, Wilhelm. Ueber das Pulenon. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (49). 21 cm. [1540].

30137

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Die Oxydation von Oxalsäure. H. Die Bildung von Salpetersäure aus Anmoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3963–3971). [0110–0490–0930–1310–5500]. 30138

- — Oxydation von Ammoniak mittels Alkalipersulfat in alkalischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3972–3974). [0490–0930]. 30439

Kendall, Lily Miller and Richards, Ellen H. Permanent standards in water analysis. Contributions from the Laboratory of sanitary chemistry, No. 8, in Tech. Q. and Proc. Soc. Arts., Boston, Mass., 17, 1904, (277–280, with text fig.). [6500].

Kent, N[orton] A[dams]. The relative positions of the arc and spark lines of the spectra of titanium and zinc. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (387–388). [7300].

**Keppeler**, Gustav. Studien über den Hargreaves-Sulfatprozess. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (173–178, 198–204, 226–232). [0500-0660]. 30442

Beiträge zur Kenntnis der Azetylenreinigung, H. Mitt. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (681–687); Zs. Calciumearbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (237–241). [1120]. 30443

Zur Bestimmung des Acetons nach der Jodofornmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (461– 465). [6300].

Verunreinigungen. Vortrag. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (233-234). [6500]. 30445

Kern, Sergius. Some experiments on copper pipes. Chem. News, London, 91, 1905, (91). [0290]. 30446

Kershaw, John B. C. Die elektrolytische Chloratindustrie. Ins Deutsche übertragen von Max Huth. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 19.) Halle a. S. (W. Knapp). 1905, (4X+121). 25 em. 6 M. [0250-6500-7250].

The use of aluminium as an electrical conductor. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (716–752). [0120]. 30148

Kersten, M. r. Doebner, O[skar].

Kessler, Jakob. Ueber die Trennung von Aminbasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge und über einige substituierte Benzolsulfamide. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kuttruff), 1903, (52). 22 cm. [1330-1600-6300]. **Kessler**, Jakob v, Hinsberg, O.

**Kessler,** L. Sur la concentration de l'acide sulfurique. Monit. sci. Quesu., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (557–560), [0660].

Kessner, A. Einiges über den Einfluss der Wärmebehandlung auf die Festigkeitseigenschaften von weissem Eisen. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (382–384). [0320]. 30451

**Kestner**, E. v. Petrenko-Kritschenko, P[avel].

**Kette**, Alfred. Ein neues Tiegeldreieck (Glühring). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1208–1209). [0910]. 30452

**Kettembeil,** Wilhelm. Studien über elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss., Göttingen. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1903, (49). 22 cm. [0380 0930 6200 7250]. 30153

v. Nissenson, H.

**Kettler,** Engelbert. Zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Calciums. Zs. angew. Chem., Berlin, **17,** 1904, (1488–1489). [6200].

Kettner, O. v. Placidi, M.

**Khotinsky**, E[ugène]. Convertissement directement du N-phénylpyrrol  $C_{10}H_9N$ , en N-phénylpyrrolidine  $C_{10}H_{12}N$ . Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (119). [1930]. 30455

Sur la bromuration et la réduction des pyrrols. Genève, Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (18). 8vo. [1930].

v. Pictet, A.

**Kickton**, A. Untersuchung getroekneter Aprikosen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (675-678). [6500].

Kiebitz, F. r. Behn, U[lrich].

Kielbasinski, W. Nachweis von Antimon auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (77). [6100]. 30158

Phenolphtaleinfarbstoffe auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, (95–96). [6150–5020].

— Hydrosulfit als Reagens. Textilztg, Brannschweig, **1**, 1903, (100-101). [6000]. 30160 Kielbasinski, W. Ueber die Kombination von Gelbholzextrakt mit Diazoverbindungen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (109). [5020]. 30161

Kiesel, K[arl]. Ueber weitgehende Specificität einiger Verdauungsfermente. Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (343–368). [8010]. 30462

Ueber ein neues Verfahren der quantitativen Bestimmung kleiner Mengen einwerthiger Phenole. Monatshefte Thierheilk., Stuttgart, **15**, 1903, (81-93). [6300].

——— Neues über Fermente und Antifermente. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., **60**, 1904, (LXXIX—XCV). [8010].

Kieser, August Jean. Beiträge zur Kenntnis des Siliciums. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (45). 23 cm. [0710-7000]. 30465

— v. Manchot, W[ilhelm].

Kieser, Karl. Über die sensibilisirenden Eigenschaften einiger Farbstoffe einer neuen Farbstoffklasse. Zs. Wiss. Phot. Leipzig, **3**, 1905, (6-15); Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (181-183, 203-205, 210-213). [7350]. 30466

———— Beiträge zur Chemie der optischen Sensibilisatiou von Silbersalzen, Diss. Freiburg i. B. (Speer & Kaerner), 1904, (96). 21 cm. [0140-7300]. 30467

**Kiesewetter,** W. Ein Quecksilberfilter mit Kompression. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (350-351). [0380 0910]. 30468

Kikuchi, Y. r. Hueppe, F[erdinand].

**Kiliani**, H[einrich]. Ueber Digitalousäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3621–3623). [1310] 30469

— Ueher Digitoxose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4040–4043). [1810]. 30470

——— Ueber Digitonin. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (5-12). [1850].

und **Herold**, F. Ueber Dioxy-propenyltricarbonsaure and α, γ-Dioxy-glutarsaure. Berlin, Ber. b. chem. Ges., **38**, 1905, 2671–2676, [1310].

und Loeffler, P. Constitution der Metasaccharinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2667–2670). [1310-1320-1810]. 30473

Kiliani, H[einrich] und Loeffler, P. Ueber Dioxyglutarsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3624–3626). [1310].

Killing, C. Zur Theorie des Gasglühlichts. [Lichtemission der seltenen Erden.] Schillings J. Gasbeleucht.. München, 46, 1903, (445–450). [7300 0100].

Kind, W. v. Stollé, Rjobert].

King, A. S. Some effects of change of atmosphere on arc spectra with reference to series relations. [Extract Irom dis-ertation, PhD., University of California.] Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (129-150). [7300]. 30476

A study of the causes of variability of spark spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (225–238, with pl.). [7300]. 30477

A detailed study of the line spectrum of copper. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1901, (21-40). [0290 7300].

Veber Emissionsspektra von Metallen im elektrischen Ofen. Ann. Physik. Leipzig. (4. Folge), **16**, 1905, (360-381). [7300]. 30479

Kinoshita, Kumakichi. Seishu chu "Chinosol" no Kenshutsuhō. [A test for chinosol, potassium oxyquinoline sulphate, in "sake". Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (683–687). [6150].

30480

Kionka, H[einrich]. Ueber natürliche und künstliche Mineralwässer. Vortrag

. . . Balueol. Ztg. Berlin, 14, 1903, 1231–233, 237–239). [6500]. 30481

Kipke, Friedrich. ULer Kondensationsprodukte von Piperonal und Piperonylaerolem. Diss. Breslau Druck v. II. Fleischmanni, 1991, 56). 21 cm., 1130–1910]. 30482

Kippe, Otto. Ueber Synthesen, Umlagerungen und Aufspaltungen der phenylierten Cumarone und Comarane. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1901, 410). 21 cm. [1940].

--- r. Stoermer, R[ichard].

**Kippenberger,** Carl. None Apparatformen für die chemische Laboratoriumspraxis. Zs. angew. Chem., Berlin. **18**, 1905, 1021-1025. [0910]. 30481 Kipper, Hermann. Ueber die Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2490-2493). [1230 5500 1630 1330 1530]. 30485

v. Ullmann, Fritz.

**Kipping,** Frederic Stanley. Isomeric salts of the type NR<sub>1</sub>R<sub>2</sub>H<sub>3</sub>. A correction. Isomeric forms of d-brono- and d-chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124-125). [1340-1640-7000]. 30486

Organic derivatives of silicon, London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (65-66), [2000]. 30487

and **Hunter**, Albert Edward. *l*-Phenylethylamine. London, Proc.
Chem. Soc., **21**, 1905, 126–127. [1630].
30489

Kircher, Adolph. Ueber die mydriatisch wirkenden Alkaloide einiger Daturaarten. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, 1309–328]. [3010].

Kirchhoff, Franz. Beiträge zur Bestimmung der Molekulargrösse des Jods in seinen Lösungen. Diss. Leipzig. Plauen i. V. (Druek v. E. Schäfert, 1902, 158). 21 cm. [6390 7100]. 30491

Kirchner, Ferdinand. Untersuchungen über die optischen Eigenschaften entwickelter Lippmannscher Emulsionen. Diss. Leipzig. Jena (Drack v. B. Vopelius), 1903, 40, mit 2 Taf.). 21 em. [7300-7350].

Kirkby, P. J. The union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, Ser. 69, 9, 1905, (171-185). [0350-0550-7250].

The union of hydrogen with oxygen at low pressures caused by the heating of platinum. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (167-176), [0360-0550].

Kirpitschnikoff, S. Die Oxydation der höheren Homologen des Anilins auf der Faser, Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (233–234); Textilztg, Braunschweig. **3**, 1905, (199–500). [1630–5020]. Kirschner, Aage. Bestimmung des Butterfettes neben Kokosfett in Margarine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (65-70). [6500]. 30196

Kirschner, M. v. Löffler, Karl.

Kirschten, C. v. Ost, H.

Kirsten, Arthur. Ein Beitrag zur Kenntnis des Leistungsvermögens des in den nordwestlichen Marschen gezüchteten und gehaltenen friesischen Milchschafes. [Zusammensetzung der Milch.] Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905. (145–155, 193–202). [6500]. 30197

[Kisnemskij]. Кпенемскій. О соотношенін между составомъ кислотной смъси, употребленной на питрацію клѣтчатки, и стойкостью полученной интроклѣтчатки. [La corrélation entre la composition des acides employés pour la nitration de la cellulose et la stabilité du coton poudre obtenu.] Artiller. Żurn., St. Peterburg, 1904, (995–1005). [1840]. 30198

Kiss, Gyula. Vizsgálatok az erjedésgátló hatások összefüggéséről az elemek vegytani isoportjaival. [Untersuchungen über den Zusammenhang zwischen der gährungshemmenden Wirkung und den chemischen Gruppen der Elemente.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (385-400). [8000].

Kisskalt, Karl. Eine neue Methode zur Bestimmung der sichtbaren Verunreinigung von Fluss- und Abwasser. [Wasser.] Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1901, (1036–1038). [6500]. 30500

Beiträge zur Lehre von der natürlichen Immunität. Tl. 2. 1. Das entzündliche Oedem. 2. Ueber apathogene Bakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (243–258). [8056].

Kissling, Richard. Zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Paraffinen, Paraffinmassen und äbnlichen Stoffen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (216-217). [6500-7200].

Die Erdöl-Industrie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (105–408). [6500]. 30503

Mineralölen beim Schüttelu mit konzentrierter Schwefelsäure. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (1086–1087). [1100–6500].

**Kissling**, Richard. Die Beziehungen des Tabaks zur Chemie. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1622–1628). [3010–6500]. 30505

[Kistĭakovskij, V. А.]. Кистаковскій. В. А. Сепсибилизаторъ и индукторъ реакціи окисленія сулемой щавелевой кислоты. Esur un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 36, 1904, [proc.-verb. 919-920]. [0380–1310–7000].

Dаектролитическая дисcoqiaңія. [La dissociation électrolytique.] Dictionnaire Encyclopedique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (196-499). [7250].

Блектролитическая растворимость. [La solution électrolytique., Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (499-500). [7250].

Электрохимическій анализъ. [L'analyse électrochimique.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (592-595). [6000 7250].

— Электрохимическій экви-[L'équivalence électrochimique.] Dictionnaire Envelopédique éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, 1595-596). [7250]. 30510

Олектрохимія. [Electro-chimie]. Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron. Tome 40, St. Peterburg, 1904, (596-618). [7250].

Kita, Toyokichi. Ueber Zusammensetzung und Preis von Fleischsorten und Wurstwaren. Arch. Hyg., München, 51, 1904, (129–164). [6500]. 30512

Ueber die Fettbestimmung im Fleisch und Fleischwaren mittels des Gerberschen Azid-Butyrometers. Arch. Hyg. München. **51**, 1904, 4165-1784. [6300]. 30513

**Kitt**, Moritz, Ueber Elacomargarinsäure. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1901, (190-191). [1320]. 30511

——— Chinesisches Holzöl (Elaeococcaòl). Jahresbericht der Deutschen Handelsakademie in Olmütz. . . 11, 1904-5\, 1905, 35-43\. [1320].

[Kižner, N. М.], Кивлеръ, Н. М. Присоединеніе синильной кислоты кълѣвому ментону. [Addition de l'acide cyanhydrique au menthone gauche.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, proc.-verb. 30-315. 1510].

Пійствіє брома и щелочи на амиды а-галондовислоть. "Action du brome et du potasse sur les amides des a-acides halogénés... St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, proc.-verb. 1556). [1300].

C диклобугановъ. [Sur le cyclobutanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč. **36**, 1904. (proceed). 1556–1557; **37**, 1905. (106–109). [1540].

Klages, Angust. Hrn C[arl] Hell zur Erwiderung. (I. 11.) Betr. [Methexyphenyl-äthyl-carbinol.] Berlin, Ber D. chem. Ges., **38**, 1905, 1912-914, 2219 -2222. [1230].

Ueber Phenylmethyl-athylenoxyd und seine Umwandlung in Hydratropaaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, .1969–1971). [1230–1430–1910–7310]. 30520

Organische Synthesen mit Hilfe der Grignardschea Reaktion. ChemZ(g, Cöthen, **29**, 1905, (19-23). [5500].

und Sautter, R. Ueber optisch-active Benzolkohlenwasserstoffe und Phenolather. Berlin, Ber. D. chem. Gos., 38, 1905, 12312-2315. [1130]

кl w, М. Анализъ продуктовъ и матеріаловъ сухой перегонки дереза. Перевелъ шиженеръ-технол. Н. И. Колловскій. [Analyse des produits et des matériaux de la distillation sèche du bois. Traduit par X. Kozlovskij.] St. Peterburg, 1904, 62 \cdot 23 cm. [1000 6300]. 30523

Klare, Otto. Was ist Acrogengas? Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1993, .87). [6500]. 30521

Klason, Peter: Beiträge zur Konstitution der Platinbasen. Ark. Kemi, Stockholm. 1, 1901, 485–499. [0610].

Klason, Peter. Zur Darstellung von Kaliumplatinchlorür. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (201–202). [0610]. 30526

Destinanung der Phosphorsäure. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, 1221–228). [6300]. 30527

— Ceber Cellulosebestimmung im Holz und speziell über Wertbestimmung der Sulfitcellulose. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (309–311). [6300–6500].

och Köhler, John. Kemisk undersökning af kåda från gran. (*Pinus abics* L.) [Chemical analysis of resin from red pine.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905. (87-96, 151-152, 157-167). [1860].

Klassert, Martin. Nochmuls die Sinacidbutyrometrie. Pharm. Ztg, Berlin. **50**, 1905, (211). [6300]. 30530

Klatt, Virgil und Lenard, P[hilipp]. Ueber die Erdalkaliphosphorie. Math.natw. Ber. Ungarn, Leipzig. 23, 1905, 11-34. [7300].

Klaudy, Jos. Die Mineralöle und verwandten Produkte im II. Quartal 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, 821-825; **4**, 1905, (324-328, 343-315, 267. 6500].

Ueber die Absorption der Thoremanation. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (820–825). [0770 –7300]. 30536

Klauser, O. v. Decker, H.

[Kldiašvili, А.]. Клдіашвили, А. Дъйствіе шькоторыхъ жирныхъ киелотъ на крахмалъ. Action de quelques acides gras sur l'amidon.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (905-908). [1300-1840].

Klebe, H. v. Knoblauch, Osc.

Kleemann, Andreas. Untersuchungen über Malzdiastase. Diss. k. techn. Hochschule, München. Mersehurg (Druck v. F. Stollberg), 1905. (42). 22 cm; Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (93-134). [8010].

**Kleemann**, R. Luft- und Transportpumpe. D. MechZtg, Berlin. **1905**, (81-82). [0910]. 30539

Kleiber, Johann und Scheffler, Hugo. Physik für die Oberstufe (mit Chemie und math. Geographie). Unter Lesonderer Berücksichtigung der norddeutschen Lehrpläne. Ungeteilte Ausg. München u. Berlin (R. Oldenbourg, 1905, (X+490). 22 cm. Geb. 4,80 M. Desgl. Geteilte Ausg. TI 1. 2. Ibid. (VIII+255; I-IV, 253-490). Geb. je 2,60 M. [0030].

Klein, Arthur. Ueber das amerikanische Kolophonium. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (506). [1860]. 30541

Klein, J[os.]. Versuche mit dem Milchschmutzprüfer Patent Fliegel. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (305–307). [6000].

Prüfungsversuche mit dem Svea-Handseparator Nr. 8. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (692-694). [0910] 30543

Prüfungsversuche mit dem Hansa-Separator C 1 für Handbetrieb. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (756-758). [0910].

Prüfungsversuche mit einem Handseparator Alfa-Viola (Marke V). Milchztg, Leipzig. **33**, 1904, (835– 836). [0910]. 30545

Chemie, Organischer Teil.
3., verb. Aufl. (Sammlung Göschen, 38).
Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (194). 15
cm. Geb. 0,80 M. [0030 1000].

30546

Kleine, A. Apparat zur Bestimmung des Schwefels in Eisen und Stahl. CheniZtg, Cöthen, 29, 1905, (1129); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (780-781). [6000].

Massanalytische Arsenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (781). [6200]. 30548

Kleine, A. Laboratoriumsapparate-Destillati-mskolben zur Arsenbestimmung Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (248). [6000]. 30549

Chrom- und Manganbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1305-1306). [6200]. 30550

Kleiner, Hedwig. Über das Verhalten jonen-armer Flüssigkeiten als Kondensatorbelegungen. Zürich, Phil. Diss. H. S. 1904-1905. Zürich, 1904, (38, mit 3 Taf.). 8vo. [7250]. 30552

Kleinstück, Martin. Ueber Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinitrilen. Diss. Erlangen. Borna-Leipzig (Druck v. R. Nosker, 1905, IV + 43). 22 cm. [1300-1400-1930].

Kleist, H. v. Molle, B.

Klemm, P[aul.] Chemische Widerstandsfähigkeit des Papieres. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, 691–697). [6500].

**Kley**, P[ieter]. Professor Dr. H. Behrens †. Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (131-134). [0010]. 30555

Kliegl, A. Ueber die Condensation von Benzaldehyd mit Toluol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (81–87). [1130–1430–1230]. 30556

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (284-297). [1140-1240-1330]. 30557

Klimont, J. Gemischte Glyceride in natürlichen Fetten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (589). [1300]. 30558

Kling, André. Ser l'oxydation de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (710-742). [1210]. 30559

Sur les hydrates d'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1040– 1042). [1210].

Action des alcalis sur les solutions aqueuses d'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1256-1259), [1210].

Kling, Andre. Propionylearbinol et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1315-1347). [1210-1510].

30563 Sur le méthylacétylcarbinol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1456– 1158). [1210–4510]. 30564

Contribution à l'étude des alcools cétoniques. Thèse de la faculté des sciences de Paris, 1905, (194, av. 1 pl.). 25 cm. Ann. chim. phys., Paris, 1sér. 8), **5**, 1905, (471–559). [1210].

Kling, M. Ueber Melasse und Melassemischfutter. Landw. Bl., Speyer, **1902**, (178–180). [6500]. 30566

Ueber Kalkdüngung und ihre Bedeutung für die pfälz. Landwirthschaft. Landw. Bl., Speyer, **1902**, (195–198, 265-208). [6500]. 30567

Ueber die Ergebnisse der Untersuchungen pfälzischer Böden auf ihren Kalkgehalt. 2. Bezirk Germersheim. Landw. Bl., Speyer, **1903**, (39– 13, 52–53). [6500].

Ueber den Nährstoffgehalt verschiedener Hafersorten. Landw. Bl., Speyer, **1903**, (159–160). [6500].

Ucber Weinhefer und Weinhefer Weinheferückstände. Weinblatt, Neustadt a. 11., 2, 1901, (151-152); 3, 1905, (5-6). [6500].

v. Halenke, A.

Klinkerfues, Friedrich. Praktische Winke für die Ausführung einer leichten und bequennen Kalibestimmung. Chentztg, Cöthen, 29, 1905, (77-78); Zentralbl. Kunstdänger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (20-21). [6300]. 30571

- - - Weitere Folgerung aus der vereinfachten Kalibestimmungsmethode. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (1085-1086), [6300].

Phosphorsaurebestimmungen welche eine grössere Verbreitung in der analytischen Praxis verdienten. Zentralbl. Kinnstelinger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (137–139). [6300–6500].

30573 Klippert. Die Entwicklung der Technik der Dungerindustrie, Vortrag, Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (79-83), [6500].

———— Die Entwicklung der Technik in der Düngerindustrie von Anfang bis auf die heutige Zeit. (Vortrag.). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (321-327). [6500]. 30575

Klippert. Phosphorsäure in wasserlöslicher, zitratlöslicher, dreibasischer und freier Form, Methode Woy. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-teclm. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1904.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1905, (73–74). [6300]. 30576

Klobb, T. Sur une phytostérine-alcoolbivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1700-1701). [1240-1250].

Arnistérine, phytostérine de l'*Arniva montana* L. Nancy, Bul. soc. sci., **5**, 1904, (123–127). [1250].

Klöffler, H. v. Blume, G.

**Klönne**, Aug. Über Neuerungen im Gasfach. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (1135– 1142, 1158–1161). [6500]. 30579

Klüpfel, Karl. Untersuchung des Ueberganges elektrischer Ströme zwischen Flüssigkeiten und Gasen. [Faradaysches Gesetz.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (574-583); Diss, Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (Vl+14). 21 cm. [7250]. 30580

**Klut.** Trübung des destillierten Wassers. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (526). [0910]. 30581

Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (1000). [6200].

Knaff-Lenz, E. von. Ueber die Chloracetylierung und Molekulargrösse des Glykogens. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (293–304). [1840–7100]. 30583

Knapstein, Carl. Ueber das Beizen in der Seidenfärberei. Ein Einwand gegen die Arbeit des Herrn Dr. P. Heermann: Beiztheorien und generelle Vorgänge bei den primären Metallbeizungen. Fürberztg, Berlin, 15, 1901, (218-250). [5000].

Knecht, Edmund. On some constituents of Manchester soot. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 11, (1-10). [6500]. 30585

— Ueber Färbevorgänge. Eine Erwiderung an Herrn JustinMueller. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (138–140). [5000]. 30586

Knecht, Edmund, und Hibbert, Eva. Das Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. (2. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3318-3326). [0780 5020 6300]. 30587

 Knecht,
 Oskar.
 Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser.
 Färberztg,
 Berlin,
 15,
 1901,

 (118-121,
 131-139).
 [6150 5020].
 30588

Knett, J[osef]. Kritische Bemerkungen über den Werth eines physikalisch-chemischen Ceutral-Laboratoriums, beziehungsweise solcher Untersuchungen namentlich auch für geologisch-hydrologische Fragen. Prag, SitzBer. Lotos, 52, 1904, (15-52). [0060]. 30589

Knietsch, R. Ueber den Einfluss verdünnender Gase und des Druckes beim Schwefelsäure-Kontaktverfahren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (614–623). [0660 7050 7150].

Verdampfungswärme des flüssigen Chlors. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (672–673). [0250-7200].

Die Herstellung reinen komprimierten Stickstoffs für Laboratoriumszwecke. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (673–674). [0910 0490].

Knight, E. Ueber den Blitzschutz auf Sprengstofffabriken, insbesondere Nitroglyeerin- respektive Dynamitfabriken. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (436–447, mit 3 Taf.). [7200].

Knight, Nicholas. The softening of hard water by heating it under pressure. Chem. News, London, **91**, 1905, (148). [0360].

The estimation of the silica in sub-carboniferous limestone. Chem. News, London, **92**, 1905, (61-62). [6500].

Notes on the analysis of dolomite. Chem. News, London, **92**, 1905, (108–109). [6500]. 36596 (p-7195)

Knight, Nicholas. The dolomytes of eastern Iowa. Amer. Geol., Minneapolis, Minn., 34, 1901, (64-66). [6500]. 30597

Knight, S.S. A rapid method for the determination of total sulphur in iron by evolution. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (81–85); The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., **7**, 1904, (487–488). [6500].

Knipscheer, H[ermanus] M[arius]. lets over het onderzoek van regenwater. [Etwas über die Untersuchung des Regenwassers.] Pharm. Weekbl., Annsterdam, 42, 1905, (1042–1045). [6500]. 30599

Knoblauch, Osc. Ueber die spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes für Drucke bis 8 Atm. und Temperaturen bis 35° C. (Vorl. Bericht über gemeinsam mit Max Jakob angestellte Versuche.) Physik Zs., Leipzig, 6, 1905, (801–802). [7200].

Linde, R[ichard] und Klebe, H. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180°C.Tl: Bericht über die Bestimmung der Dichte des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Mitt. FörschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 21, 1905, (33–55, mit Tab.); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697–1705, 1743–1748). [7100-7200].

Knoch, M. v. Herz, W[alter].

**Knoch**, O. Kasein, seine Herstellung und Verwertung. MolkZtg, Hildesliein, **17**, 1903, (993–994, 1013–1014). [4010]. 30602

Knöll, W. v. Weinland, R[udolf] F.

**Knösel**, Th. Spritzflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1725). [0910].

Knoevenagel, E[mil]. Ueber Nitrile von Oxy- und Amido-Carbonsäuren. Antwort auf die gleichbenannte Mittheilung von II. Bucherer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (213-217). [1300].

Knoop, F. v. Windaus, Adolf.

Knorr, Ludwig. Ueber synthetische Basen aus Methylmorphol und Thebaol

,

und ihr Verhalten gegen die das Mchylmorphimethin spaltenden Reagentien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3143-3153). [3010-1610]. 30606

**Knorr,** Ludwig. Thebaïnon aus Codeïnon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3171). [3010]. 30607

Hörlein, H. und Roth, P. Ueber Piperazinderivate aus Chloräthylmethylanin und Chloräthyl-piperidin Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3136-3141). [1936].

— und Meyer, Georg. Ueber den Amino-äthyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3129–3136). [1610].

Ueber den Abbau des Morphothebains zu stickstofffreien Phenanthrenderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3153-3159). [1230 3010]. 30611

Spaltungsproducte des Thebañnons, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3172-3181). [3010]. 30612

Knorre, G[eorg] von. Ueber ein neues Verfahren zur Bestimmung von Wolfram. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 783-789. [6200]. 30613

Zur Bestimming der Schwefelsaure mittels Benzidinchlorhydrat und über die Schwefelbestimming in Pyriten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (2–13). [6300].

Ceber die Verwendung von Persulfat zu quantitativen Trennungen. (Antwort an Herrn M. Dittrich.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, 88-96). [6000-6200].

**Knott**, C. G. Magnetization and resistance in nickel at high temperatures. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidlnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, 333-340). [0510]. 30616

Knox, Joseph r. Japp, Francis Robert.

Knudsen, Gudrun. Nogle forsog med forgjæring af frugsafter. [Some experinents upon fermentation of fruit-juice.] Kristiania, Tidssk, norsk Landb., 12, 1905, (222-230). [6500]. 30617

Kober, Hermann. Ueber Himbeersirup und seine Verfälschung. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (221-225). 6500.

Kober, Max. Cher 1-Thenyl-2-5 thiopyrazole oder homologe Thiopyrine. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (55). 21 cm. [1930 1940].

Kobert, R[ndolf]. Ueber Giftlische und Fischgifte. Med. Woche, Berlin, 1902, (199-201, 209-212, 221-225, 236-241). [8050]. 30620

1. Ueber das Phosphorsuboxyd. 2. Ueber das Triphenylarsinoxychlorid. 3. Ueber eine in einem römischen Lager gefundene Substanz [Ostsee-Bernstein]. Rostock. SitzBer. natf. Ges., 1903, (l-X). [0570-2000-6100].

—— "Ueber Hämocyanin". Vortrag. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (XXI-XXXIV). [4010 5020].

Pyramidon und eines seiner Isomeren und deren Nachweis. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (LH-LXII). [1930-6150]. 30624

Koblic, Josef. O řepkovém olejí u nás vyráběném a v našem obchodu se vyskytujícím. [Ueber das bei uns produzierte und im Handel vorkommende Rapsöl.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (193–201). [6500]. 30625

**Кобогеч**, Leonid Dmitrijevič]. Кобозевъ, Л. Д. Разложеніе изоторыхъ солей трихлор- и-трибромуксусныхъ кислотъ въ ацетонъ. [Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone.] St. Peterburg, Zura. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (247-255). [1310—1510]. 30626

--- v. Timofejev, V. F.

Koburger, Julius. Ueber die Einwirkung von Aethylendisulfochlorid auf aromatische Aminbasen und über Disulfonsäureester. Diss. Freiburg i Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1903, (HI + 14). 21 cm. [1300 1630]. 30627

Kočergin, S. M. v. Demjanov, N. Ja.

Koch, A. r. Wedekind, E[dgar].

Koch, Adolph. Über die aus dem grünen Chromehlorid- (Bromid) Hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen. Diss. Tübingen. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1904, (12), 23 cm. [0270-7000]. 30628 Koch, Arthur Alexander. Beitrag zur Bestimmung des Fluors in Wein, Bier und Mineralien. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Zürich, 1904, 510. 8°. [6500-6200].

## → v. Treadwell, F. P.

Koch, Berthold. Cher die Einwirkung von Phtalylehlorid auf Benzovlaceton und über die Kondensation von Phtalylbenzovlaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (55). 22 cm. [1910–1530–1230]. 30630

--- v. Passow, H[ermann].

Koch, Carl v. Paal, Carl.

Koch, John. Bestimmung der Brechungsindizes des Wasserstoffs, der Kohlensäure und des Sauerstoffs im Ultrarot. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (658-674). [7300]. 30631

**Koch**, Otto v. Decker, H[ermann].

**Kochs**, J. Untersuchung von Leinöl-Bodensätzen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (289–291). [6500]. 30632

Kockerscheidt, J. Wilh. Ueber die Preisbewegung chemischer Produkte unter besonderer Berücksichtigung des Einflusses neuerer Erfindungen und technischer Fortschritte. Jena (G. Fischer), 1905, (V+126). 24 cm. 2,50 M. [0060]. 30633

[Kočkin, N.] Кочкинъ, Н. Курстобщей химіп (химія неорганическая и органическая.) [Cours de chimie générale (chimie inorganique et organique).] St. Peterburg, 1904, (X + 671, av. 86 dess.). 23 cm. [0100 1000].

30634 [Kočubej, A.] Кочубей, А. Опредбленіе состава хромовокислаго бензидина. [Sur la composition du chromate de benzidine.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (349-351). [1630].

Koech, Richard. Ueber Constitution und Umformungen des Menthonisoxims. Diss. Göttingen. Berlin (Druck d. Merkur), 1904, (44). 21 cm. [1610 7000]. 30636

Koehler. Zersetzung des Saccharins in Saccharintabletten. Pharm. Zig, Berlin, **50**, 1905, (227-228). [1330].

30637 Koehler, Friedrich. Ueber die Einwirkung von Kalkhydrat auf 1 Arabi-(p-7195) nose. Diss. Freiburg i. B. Würzburg (Druck v. F. Standenraus), 1903, (39), 22 cm. [1810]. 30638

Köhler, H. Die Industrie des Steinkohleuteers. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lange. Bd. 2.] Berlin, 1905, (725–796, mit I Tab.). [6500–1000].

Köhler, Hugo r. Wallach, O[tto].

Köhler, John. Arsenik undersökningar. [Arsenical investigations.] Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (167–184, with pl.). [0140–6400–6500]. 30640

Kvantitativ metod för bestämmande af små arsenidmängder i tapeter, tyger m. m. [Quantitative method of estimating small quantities of arsenic in wall-papers, stuffs, etc.]. Tekn. Tidskr., Stockholm. 34, 1904, Afd. f. kemi, (42-46). [6500]. 30611

--- r. Klason, Peter.

Koehler, R[obert]. Eine weitere Erleichterung für die Berechnung der Fleischmann'schen Formel zur Ermittelung von Milchfälschungen. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, (916). [6500].

Versuche mit einem Enteisenungs- und Filtrir- Apparat für Wasser, Landbote, Prenzlau, 23, 1902, (956). [0910].

Versuche über die Branchbarkeit des Berustein'schen Magermilchprüfers. Landbote, Prenzlau, **24**, 1903, (671–672). [6000]. 30644

Versuche mit dem flachen Butyrometer zur Gerber'schen Milchfettbestimmung von der Firma A. W. Kaniss-Wurzen. Landbote, Prenzlau. **24**, 1903, (716). [6300]. 30645

Ceber die Untersuchung geronnener Milch nach dem Sichlerschen Verfahren. Landbote, Prenzlau, **25**, 1901, (1197). [6500]. 30616

Ueber das acidbutyrometrische Verfahren zur Fettbestimmung in der Milch und die bei demselben gebränchlichen Centrifugen. Landbote, Prenzhau, **26**, 1905, (918–950). [6300].

v. Du Roi.

Koelker, Wilhelm F. Ueber Leucyliseserin. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (31). 22 cm. [1310].

Koelker, Wilhelm F. v. Fischer, Emil.

**König**, Berthold, Ueber eine räumliche Benzol-Formel, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (30), [7000 1130]. 30649

König, [Ernst]. Die Pinatypie, ein neues Verfahren zur Herstellung farbiger photographischer Bilder. Phot. Mitt. Berlin, **42**, 1905, 65-68. [7350].

Ther die Lichtempfindlichkeit der Leukobasen organischen Farbstoffe und ihre Anwendung zur Herstellung photographischer Bilder. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, **76**, (1904), H. L. 1905, (94-96); Zs. augew. Chem., Berlin. **17**, 1904, (4633-1636); D. PhotZtg, Weimar, **28**, 1904, (685-688); Phot. Chronik, Halle, **11**, 1904, (591-594). [7250-5000]. 30651

König, James. Die Oxydation und die Oxyde des Palladiums. Diss, Techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. F. Gutsch), 1905, (47, mit 1 Tab.). 22 cm. [0590].

r. Wöhler, Lothar.

König, Jos]. Der gegenwärtige Stand der Beurteilung von Trink- und Abwasser nach der chemischen Analyse. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (1081–1090); Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, **8**, 1904, (64–77). [6500]. 30653

Nochmals zur chemischen Untersuchung des Wassers, Zs. Med-Beamte, Berlin, **17**, 1904, (661-665); Zs. off. (them. Planen, **10**, 1904, 432-136). [6500].

bungs grades und der Farbentiefe von Flussigkeiten sowie des Gehaltes gefärbter Lösungen mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, 129-111). [6500-7300].

Die Bestimmung der Cellaiose und des Lignins in den Futter- und Nahrungsmitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1052–1060); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (769–781). [6300].

und Bettels, I. Die Kohlenhydrate der Meeresalgen und daraus hergestellte Erzeugnisse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, +457-173. [4800-6500]

und Krüss, H. Erläuterungen zur Feststellung des Trübungs-

grades und der Farbentiefe von Flüssigkeiten mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, 1587-590. [6500]. 30658

König, J[os], und Rintelen, P. Ueber die Proteinstoffe des Weizenklebers und seine Beziehungen zur Backfähigkeit des Weizenmehles. I. Die Proteinstoffe des Weizenmehles. II. Beziehungen zwischen dem Klebergehalt und der Backfähigkeit eines Weizenmehles. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (401–407, 721-726). [6500–4020].

und Spieckermann, A. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. V. Zusammensetzung der durch Bakterien gebildeten Schleime. Ausgeführt von Fr. Seiler. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (513–528). [6500].

30660 König, W. Notiz über die Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, 1555-562). [1910 1930 5020]. 30661

Koenigs, Wilhelm und Bentheim, Alfons von. Ueber die Condensation des α, γ, α'-Trimethyl-pyridins mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3907-3911). [1930]. 30662

und Bernhart, Karl. Februard Reduction des β-Λethyl-γ-methyl-pyridins toder β-Collidins) durch Natrium und Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3012–3049). [1930].

— — Ueber β, γ-Diäthylpyridin, β, γ-Diäthyl- piperidin und β-Aethyl-chinuclidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3019–3057). [1930].

- - Ueber ein Tetrahydro-Aldehydcollidin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3928– 3933). [1930]. 30665

Koenigsberger, J[ohannes] und Reichenheim, O. Ueber das Verhalten einiger kristallisierter natürlicher Metallsulfide und -oxyde gegen elektrische Strömung und gegen Strahlung. [Leitfähigkeit.] Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (151-470). [7250].

Köning, Willy. Ueber die Einwirkung von Seleneyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (50). 21 cm. [1310 1530 1230 0700]. 30667

Köpcke, Paula. Bei der Prüfung der Weinessige. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (84). [6500]. 30668

 Ueber künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulvern. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (293).
 [6500].

Koeppe, Hans. Zur Anwendung der physikalischen Chemie auf das Studium der Toxine und Autitoxine und das Lackfarbeuwerden roter Blutscheiben. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (140– 148). [8050].

Über das Verhalten der Kohlensäure und des Kalkes in Mineralwässern. Berlin, Veröff. Hufeland Ges. Vortr., **1902**, (283–292); D. Med. Ztg, Berlin, **23**, 1902, (585–587). [6500].

30671 Koeppen, Albert. Ueber den salzsauren Betaïnäthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (167-169). [1940-1310]. 30672

— Ueber die Darstellung von Trimethylamin durch Methylirung von Ammoniak mit Hülfe von Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (882–884). [1610].

Koeppen, K. von v. Bodländer, G[uido].

Körber. Ueber das Verhalten des Formaldehyds gegenüber verschiedenen Lösungsmitteln. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (608). [1410]. 30671

Koerber, U. v. Blacher, C.

**29,** 1905, (123). [0910].

Koerner, Guglielmo e Vanzetti, Lino. Intorno all'olivile, la sua composizione e costituzione. [r. D. 3, no. 14746.] Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°, 12, 1° semestre, 1903, (122-125). [1860].

Körner, Th. Eine neue Zentrifuge für Laboratorien. ChemZtg, Cöthen,

30675

30676

Studien auf dem Gebiete der vegetabilischen Gerbstoffe. 1. Körner, Th. und Petermann, A. Ueber die Darstellung und elementare Zusammensetzung einiger technisch wichtiger Gerbstoffe. 2. Körner, Th. und Düllberg, Paul. Ueber den Nachweis von Verfälschungen von Quebrachoextrakt. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 115–117, 120 122, 123, 125, 126, 129). [6500].

**Köthner,** P<sub>L</sub>aul]. Aus der Vergangenheit der Chemie. Aus d. Natur, Stuttgart, **1**, 1905, 150–55, 136–140, 179–183, 302–307, 339–334). [0010]. 30678

Ueber das Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (262–265). [0390–7100].

30679

Versuche einer chemischen
Auffassung des Weltäthers. Zs. Natw.,
Stuttgart, **76**, 1904, (370–374). [7000].
30680

Ueber das periodische Gesetz der Elemente. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (374–376). [7000].

----- v. Erdmann, H.

Kötz, A[rthur] und Hesse, L. Synthesen mit Carbonestern cyklischer Ketone. (1. Abh.) Synthese des Alenthons aus Methylhexanon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 306-328). [1340-1510].

**Kohl**, Max. Kalorimeter zur Bestimmung des Heizwertes von Brennmaterialien. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, **1904**, Ausg. 3, (5–6). [0910]. 30683

Kohler, E[lmer] P. Einwirkung von Organomagnesiunverbindungen auf Cinamyliden-acetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1203-1208. [1530-1330].

Kohlrausch, F[riedrich]. Die Löslichkeit einiger schwerföslicher Salze im Wasser bei 18°. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (355-356). [7150-7250-0100].

Kohlrausch, Fritz. Untersuchungen über innere Wärmeleitung und elektrisches Leitvermögen von Flüssigkeiten. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (42). 21 cm. [7250-7200]. 30686

[Kohlschütter, F. et Kučerov, М.] Кольшюттеръ, ф. н Кучеровъ, М. Къ вопросу о штрозометаллическихъ соединеніяхъ. [Sur les combinaisons nitrosométalliques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1510–1521). [0490]. 30687

este Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden, I. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1419-1430, 2952-3002). [0370 0490 0810 7150].

Kohn-Abrest, E. Procédé de dosage rapide de l'aluminium métallique dans la pondre d'aluminium. Ann. chim. analyt.. Paris, **9**, 1904, 4381–382 . \_\_6200].

Kohn-Abrest, E. Sur le poids atomique de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (669–671). [0120]. 30600

Sur différents états d'oxydation de la poudre d'aluminiam. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, I905, (323-324). [0120]. 30691

Kohnstamm, Ph[ilip]. Een formule voor den osmotischen druk in geconcentreerde oplossingen, wier damp de gaswetten volgt. [A formula for the osmotic pressure in concentrated solutions whose vapour follows the gas-laws.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 1781–787), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (723–729), English). [7150], 30392

Van 't Hoff's wet voor den osmotischen druk in een verdunde oplossing. [Kinetie derivation of Van 't Hoff's law for the osmotic pressure in a dilute solution.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (789-800), (Dutch'; Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (729-741), (English). [7150].

Osmotische druk of thermodynamische potentiaal. [Osmotic pressure or thermodynamic potential.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (800–811), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (711–751), (English). [7150].

30691 Kohnstamm, Ph[ilipp] A[brahand]. Over osmetischen druk. [Ueber den osmetischen Druck.] Handl, Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (138-1115, [7150].

Kohut, Adolf. Der grösste deutsche Chemiker [Liebig] und Berlin. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1901, [709-711]. [0010]. 30696

Heinrich Buff. Ein Gedenkblatt zu seinem hundertsten Geburtstage 23. Mai 1905). Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (135-136). [0010]. 30697

Justus Liebig und Johann Wolfgang Dobereiner mit drei ungedruckten Briefen des ersteren. Pharm. Ztg. Bedin, **50**, 1905, 7995–997. [0010]. 30698

Kolb, A[dalbert]. Nochmals die Einwirkung von Salzsaure auf Kaliumchlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1693–1694). [0120]. 30699

und Ahrle, H. Über die Verwendung organischer Säuren zur Fällung und Trennung des Thordioxyds von Cer-, Lanthan- und Didymoxyd. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (92-93). [0770 6300]. 30700

die Einwirkung von Salzsäure auf Kaliumchlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1883–1887). [0420 6360].

Kolbe, Bruno. Eine für Projektion geeignete Mensur. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (89-90). [0920].

Kolle, Wilhelm], Hetsch, Heinrich] und Otto, R. Weitere Untersuchungen über Pest, im Besonderen über Pest-Immunität. 1. Einleitung. Von W. Kolle. II. Ueber die Leistungen multivalenter Pestsera im Thierversuch. Von H. Hetsch und W. Rimpau, 111. Weitere Untersuchungen über die Pestimmunität. Von W. Kolle und R. Otto. IV. Weitere Studien über die Virulenz der Pestbacillen. Von R. Otto. V. Die Virulenzabschwächung von Pestculturen. Von H. Hetsch. V1. Versuche über bactericide Wirkungen des Pestserums und die Bindung der Amboceptoren in vitro. Von W. Kolle und H. Hetsch. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1901, (368–156). [8050]

Kondakow, I<sub>1</sub>van]. Zur Chemie des Pinens. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (1225-1227). [1140]. 30704

Stereoisomere Menthole, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (185-193). [1240-7000-7300]. 30705

Johann. Synthetisches und natürliches Phellandren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **72**, 1905, (193–196). [1140].

Konek, Fritz von. Quantitative Phosphor- und Stickstoffbestinmung in organischen Körpern mit Hilfe von Natriumperoxyd. (3. Mitt. über die Anwendung des Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> in der organischen Analyse). Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (886–888). [6000]. 30707

Methode; ein einfaches Verfahren zur

quantitative.i Bestinmung des Kohlenstoffgehaltes organischer, hauptsächlich schwerverbreinlicher und explosiver Verbindungen. (4. Mitt. über die Anwendung des Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> in der organischen Analyse). Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (888–891). [6000-6200]. 30708

Konek, Fritz von. Quantitative Bestimmung von organischem Stickstoff mit Natrium peroxyd. Ein neues Proteinoder Aminoamid-Stickstoffbestimmungsverfahren in Mehlen. (5. Mitt. über die Anwendung des  $\mathrm{Na}_2\mathrm{O}_2$  in der organischen Analyse). Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1993–1095). [6000-6290]

Schwefelbestimmungsverfahren "Rapid", eine neue expedite und einfache Methode zur quantitativen Bestimmung des Schwefels in Kohlen, Erdölen, Asphalten und organischen Verbindungen überhaupt. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (360–368). [6200].

und **Zöhls**, Arthur. Natriumperoxyd in der organischen Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1887). [6000]. 30711

Konen, Henrich] and Hagenbach, A[ngnst]. On double reversal. Astroph. J., Chicago, III, 19, 1904, (111-115, with pl.). [7300]. 30712

v. Hagenbach, August.

Koning, Cornelis] J[ohan]. Biologische en biochemische studies over melk. [Biologische und biochemische Studien über Milch.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (3-11, 25-40, 50-67, 78-89, 458-466, 473-480, 509-516, 530-537, 573-583, 590-601, 740-746, 757-765, 773-782, 793-801, 810-818, 829-840, 853-866, 957-967). [6500]

Biologische und biochemische Studien über Milch. TI 1: Die baktericide Phase. Ubers. von. Johs. Kaufmann. Tl. 2: Die Zerlegungsphasen der Milch. Tl 3: Der Sauregrad der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (49-68, 97-113, 215-229, 289-305, 337-356). [80201]

30711 Koningh, L. de. Note on the estimation of fat in milk by the Leffmann-Bam process. Chem. News, London, 92, 1955, (1). [650 t]. 30745 **Копочаюч**, М. І.). Коноваловъ, М. П. Дъйствіе разведенной азотной кислоты на галондным соединенія. [Action de l'acide uitrique dilué sur les combinaisons halogéniques.] St. Peterburg, Zurn. russ. liz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (220–223, 537–539). [1100 1130 1140 1330].

Синтезъ спиртовъ съ номощію магнійорганическихъ соединеній (по Гриппару). [Synthèse des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (Paprès Grignard).] St. Peterlurg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1901, 228–232). [1210–1230–1200–2000]. 30717

O сходетв'я жел'язных солей органических киелоть съ солями интросоединеній. [Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitrodérivés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim Obšč., 36, 1904, (1062-.067). [0320] 1100–1300].

— Новый изомерь гентанасимметричный тетрамети процанъ. [Un nouvel heptane isomère—le tétraméthylpropane symétrique.] St. Peter burg Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (910-911). [1110]. 30720

——— Нитрующее дъйствіе азотной кислоты на углеводороды предъльнаго характера. XIII. Нитрованіе предъльных углеводородовъсь двумя изопропильными группами и продукты этого нитрованія. [Action nitrante de l'acide nitrique sur les hydrocarbures saturés. XIII. Nitration des hydrocarbures saturés ayant deux groupes isopropyliques et les produits de cette nitration.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, (1119–1125). [1110].

et Manevskij, N.].
и Маневскій, Н. Дъйствіе
азотной кислоты на сипрты. [Action de Facide nitrique sur les alcools.]
St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obsč., 36, 19–1, (221–227). [1200–1230]. [Konovalov, M. l. et Miller, K.]. Коноваловъ, М. И. и Миллеръ, К. Оригинальное самопроизвольное превращение беизофеноноксима. [Transformation originelle spontanée du benzophénonoxime.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1125–1126). [1530—7000].

[— et Senčikovskij].

и Сенчикосвкій. О нитрованіи паратолилнитрометана. [Nitration du tolylparanitrométhane.] St. l'eterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (462-465). [1130].

Konšin, A. r. Petrenko-Kritčenko, P. Kopitzsch, H. v. Wolff, Ludwig.

Kopp, E. v. Noelting, E.

**Koppel**, I[van]. Die allotropen Modifikationen der Elemente. (Habilitationsvortrag.) Natw. Rdsch., Braunschweig, **19**, 1901, (249-251, 261-263). [7000].

Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (359-361). [1310 0270]. 30727

heitsverhaltnisse analoger Doppelsalze. (Nach Versuchen von H. Wetzel, A. Gumperz und J. Koppel.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (385–436). [7050-7150].

Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. 3. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (315–351). [0280—1930—2000]. 30729

und Kaufmann, A. Versuche zur Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (352– 358). [0820].

Kopper, Adolf. A fehérjeanyagok kihasználása az élesztő gyástásnál, [Über die Ausnützung der Eiweissstoffe bei der Hefefabrikation.] Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (82–84). [8020]. 30731 Koppeschaar, W. F. Eine neue Methode zur Bestimmung der kohlensauren Magnesia in Kalksteinen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (184-187). [6300].

Korányi, Sándor és Benee, Gyula. Physikai-chemiai vizsgálatok a szénsav hatása alatta vérben létesülő elváltozásokról. [Physikalisch-chemische Untersuchungen über die Veränderungen im Blute unter Einwirkung der Kohlensäure.] M. Orv. Areh., Budapest, 6, 1905, (613-640). [7150 8000]. 30733

Korbuly, Michael und Weiser, Stephan. Ueber die chemische Zusammensetzung und den Nährwert des Hafers. Nach unter der Leitung von Prof. Franz Tangl ausgeführten Untersuchungen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (65-92). [6500].

Korczyński, Antoni. Podręcznik chemii nieorganicznej dla klasy V szkól realnych. [Manuel de chimie inorganique a l'usage des élèves de cinquième classe des écoles réales.] Kraków (Krzyżanowski), 1905, (194). 23 cm. 3 kor. [0030]. 30735

Korda, Désiré. Die magnetische und elektrische Aufbereitung der Erze. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (231–250). [0930].

Korn, Adolf. Ueber Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (41). 23 cm. [8010]. 30737

Korn, A[rtur] und Strauss, E[duard]. Ueber eine Beziehung zwischen Wanderungsgeschwindigkeit und Form der Jonen. München, SitzBer. Ak. Wiss., math. phys. Cl., 35, 1905, (13–19). [7250]. 30738

hung zwischen dem Lösungsdruck und der Jonisationswärme der Metalle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1901, (277–281). [7150–7250].

Korndörfer, Georg. Ueber einige Acylderivate des Guanidins. (Ein Beitrag zur Kenntnis des Glycocyamins, Glycocyamidins und Kreatinins). Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (82). 21 cm. [1310—1930]. 30740

Ueber das Kreatinin. 1. Mitt. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1901, (611–618). [1310]. 30741

Korschun, G. v. Koršun, G. V.

[Koršun, G. V.] Коршушъ, Г. В. Реакція между гидразиномъ и діацетопроніоновымъ зопромъ. [Action de l'hydrazine sur l'éther diacétopropionique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1324–1325). [1310–1710]. 30742

Синтезъ метиловаго ропра 2, 5-диметилипрол-3-монокар-боновой кислоты. [Synthèse de l'éther méthylique de l'acide 2,5 diméthylpyrrol-3-monocarbonique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (procverb. 1325); 37, 1905, (35-36). [1930]. 30743

— Реакція между феннагидразиномъ и діацетопропіоновымъ венромъ. [Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1326–1327); **37**, 1905, (36–13). [1310–1630–1720]. 30741

Peakцін діацетопроціоповаго зонра съ гидразиномъ и фенилгидразиномъ. [Action de l'éther diaeétopropionique sur le hydrazine et sur le phénylhydrazine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., **37**, 1905, (16-35). [1310—1630]. 30745

Синтезъ аβ-діацето-и-маслянаго зенра и 2, 3, 5-триметилпиррол-4-монокарбоноваго зенра. [Synthèse de l'éther аβ-diacétobutyrique et de l'éther 2,3,5-triméthylpyrrol-4-monocarbonique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (224-230). [1310—1930]. 30746

Korte, Reinhold Frederick. Solid solutions. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1503-1515); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (229-230). [7150].

Kortowski, J. Die Methode der Bestimmung des specifischen Gewichts der Raffinade. (Übers.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. TI, (858–861). [6500-7100]. 30749

Kosinenko, Władisłaus v. Berju, Georg.

Kosmann, B[ernh.]. Ueber die Bildung und Plastizität der Thone, mit

Vorlegung von Mineralproben. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (660-662). [0120]. 30750

Kosmann, B[ernh.]. Zur Wasserundurchlässigkeit der Thone. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (813). [0120].

Ueber das Tricalciumsilikat in der Konstitution der Cemente. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1829–1831). [0220].

Zur Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats (Gips). ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1735-1737). [0220-7150-7050]. 30753

Kóssa, Gyula. Adat a nitrogéntrioxyd keletkezéséhez. [Beitrag zur Kenntnis der Entstehung von Nitrogentrioxyd.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (604-605); Pharm Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (893-894). [0490-1210-6150]. 30754

Kossel, A[lbrecht]. Neuere Ergebnisse der Eiweisschemie. [Zum Theil nach Untersuchungen der Herren II. D. Dakin, M. Soave und A. J. Wakemann.] Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904. (1005–1068). [4000].

— Einige Bemerkungen über die Bildung der Protamine im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (347–352). [4010].

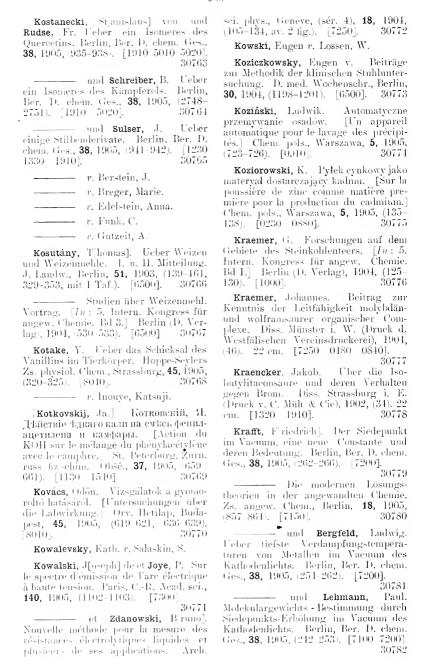
Leitfaden für medizinischchemische Kurse. 5. verb. Aufl. Berlin (Fischer), 1901, (71). 24 cm. 2 M. [6000]. 30757

protamines. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (755-756). [1010]. 30758

Kostanecki, St[anislaus] von. Berichtigung. [Betr. o-Oxy-dibenzyl.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1548). [1230]. 30760

und Nitkowski, S. Zur Synthese des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3587-3589). [1910-5020]. 30761

Rost, A. und Szabrański, W. Ueber das 2-Oxy-dibenzyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (913-944). [1230-1310]. 30762



Kraft, Ernst Winke für die Aus-Iührung chemisch-bakteriologischer Arbeiten auf dem Gebiete der Harn-, Sputum-, Facces- etc. Untersuchumgen. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, 369– 373, 382–386, 394–396, 407–408); Berlin (Deutscher Apoth-Verein), 1905, (35). [6500]. 30783

**Kraft**, F. Ueber das Filmaron, die anthelmintisch wirkende Substanz des Filixextraktes. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, [489-500]. [1530]. 30781

Kraft, Hermann. Ueber die Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck d. "Allg. Zeitung"), 1903, (44). 23 cm. [0240–1130–5500].

**Kraft,** Karl. Untersuchungen über das Cer und das Lanthan. Diss. k. techn. Hochschule. (Druck d. ,. Allg. Zeitung"), 1903, (34). 23 cm. [0210 0440].

**Kramer**, [Hugo] v. Heichelheim, [Sigmund].

Krámszky, Lajos. Csersavmeghatározás borban. [Über Tanninbestimmung im Wein.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161–169); Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (756–765). [6300 6500].

Ueber die Zusammensetzung von Tokajer Trockenbeeren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (671-686). [6500]. 30788

Krandauer, M. Versuche über das proteolytische Enzym im bayerischen Darrmalze. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905, (449-453). [8010]. 30789

[Krapivin, S. G.]. Крапивинъ, С. Г. Энергія и ся превращенія. [L'énergie et ses transformations.] Moskva, 1905, (262 + 1). 24 см. [7000]. 30790

**Krasnosselsky**, T. Bildung der Atmungsenzyme in verletzten Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (142–155). [8010].

[Krasovskij, N. Р.]. Красовскій, Н. П. Жирное масло, изъ сімянь ягодь слабительной крупины. [Hudle grasse obtenue des grains des baies du Rhamnus cathartica.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.—chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 130?–1303). [1300].

[Krasuskij, K. A. et Dud, I.] Kpacyckiß, K. A. и Дудъ, I. Къъ вопросу объ очищени органическихъ α-окисей. [Sur la purification des α-oxydes organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., 36, 1901, (proc.-verb. 1124). [1910].

Kraus, A. Versuche über den Einfluss von Borsäure und Borax auf den menschlichen Organismus. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (194–195). [8050].

Kraus, Paul. Ueber die Dimethyldioxyglutarsaure und einige Derivate derselben. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (37). 23 cm. [1310-1910]. 30795

Kraus, R[udolf]. Ueber spezifische Niederschläge. (Präzipitine.) Anhang: Schur, H. Ueber die praktische Verwertbarkeit der spezifischen Präzipitation. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd I.] Jena, 1904, (592-614). [7050].

Krauss, A. Eisen-Hütten-Kunde. Tl. 1: Das Roh-Eisen. Tl. 2: Das Schmiedeisen. Neudruck. (Sanmlung Göschen. 152, 153.) Leipzig (G. J. Göschen. 1905, (85, mit J. Taf.; 80, mit 5 Taf.). 15 cm. Je 0,80 M. [0320]. 30797

**Krawkow**, S. Ueber die Einwirkung der in Wasser löslichen Mineralbestandteile der Pllanzenreste auf den Boden, J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (279–288). [7150].

Krécsy, Béla. Ein neuer Apparat zur Verlüssigung des Schwefeldioxyds für Vorlesungszwecke. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (310). [0920 0660]. 30799

Kreider, D[avid] Albert. An iodine titration voltameter. Amer. J. Sci., New Haven, Conn.. (Ser. 4), 20, 1905, (I-10, with illus.); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (582-588). [0910 0390 6000].

Kreider, J. Lehn. A convenient apparatus for determining volatile substances by loss of weight. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 133, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, 4185–190, with illus.); [Tebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (151–157) [6000-0910].

Kreider, J. Lehn. The behaviour of typical hydrous bromides when heated in an atmosphere of hydrogen bromide. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 137, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., Ser. 4., 20, 1905, 197–106, with illus.; [Ubers von F. Koppel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (350–360). [0?00]. 30802

Kreidl, Alois. Ueber einige neue Apparate. 1. Neuer Apparat zur Bestimmung minimaler Zuckermengen in Abfall- und Speisewässern. Konstruiert von Vosatka. 2. Universal-Korrektions-Saccharometer für alle Temperaturgrade. System Vosatka. 3. Mano-Thermostat Konstant. System J. Vosatka, zur Erzielung einstellbarer konstanter Temperaturen über 100° C. bei jedem Barometerstand. 4. Auto. J. J. Weiss. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (D. Verlag), 19 (1), (551–558). [0910-6000]. 30803

Kreis, Hans und Hafner, August. Ureber natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, 7, 1904, 641-669, mit 1 Taf.). [1300-6500]. 30804

Krell, A. v. Gutbier, A[lexander].

Kremann, R. Uber das Schmelzen dissoziierender Stoffe und deren Dissoziationsgrad in der Schmelze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1991), H. 1, 1995, 177-80. [7200].

30806 Kremers, Edward. [Review of "The chemistry of the terpenes." By Dr. F. Hensler, Science, New York, N.Y., (N. Ser., 16, 1902, 1790-791). [H10]. 30807

Křepelka, Vladimir. Ueber Methoden zur Unterscheidung der natürlichen von den künstlichen Asphalten. Zürich, Phil. Diss. 11. S. 1903-1904. Zürich, Oberstrass, 1901, (52°, 8vo. [6500]. 20808

Kretzschmar, Horst. Uber die Einwirkung von Brom auf Alkali und über die Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (789-817). [0100-7250-7050]. 30809

**Kreutz,** Ad r. Erlennseyer, E[mil] un.

Krieger, Alfred. Ueller Abkömmlinge des 1.5. Diamidoanthrachinons. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. J. J. Reiff., 1903, (71). 22 cm. [1630]. 30810

Krieger, Georg. Ueber die Diffusionsfähigkeit einiger Elektrolyte in Methylalkohol. Ein Beitrag zur Theorie der Lösungen. Diss. Halle a. S. (Druck v. Wischan & Burkhardt), 1903, (45). 21 cm. [7150].

**Krieger**, Heinz. Das Pyrometer. Umschau, Frankfurt a. M., **9**, 1905, (212-214). [0910]. 30812

Krimberg, R. r. Gulewitsch, Wl.

Kröger, H. W. Zum Nachweis von Zucker im Harn. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, '272). [6300]. 30813

Krönnke, O. und Biltz, W[ilhelin]. L'eber organische Kolloide aus städtischen Abwässern und deren Zustandsaffinität. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (401–109). [7100-6500]. 30814

Krogh, Auguste. Tension de l'acide carbonique dans la mer et influence réciproque de l'acide carbonique de la mer et de celui de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 6896-898). [7050].

**Kropf**, Fritz. Versuche über automatische Sauerstoffanzeige im Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, 1103–1104). [6100].

Ueber Kondensationen des Cotarnins. Diss. teelm. Hochschule. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (31). 23 cm. [3010-1910-1930]. 30817

**Kropf**, Leo. Zur Methodik quantitativer Pepsinbestimmungen für diagnostische Zwecke. Fortschr. Med., Berlin, **21**, 1903, (521–524). [8010]. 30818

Krsnjavi, B. v. Luther, R[ob.].

Krüger, Edgar v. Doermer, Ludwig.

Krüger, F. Uber die Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 780-787). [7250].

Ueber die Verwendung des Wehneltunterbrechers zur Messung von Dielektrizitätskonstanten nuch der Nernstschen Methode, Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, 1729-740, 7250].

**Krüger**, Franz. Messpipette mit einem Hahn. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1644-1645). [6000]. 30821

**Krüger**, Fritz, Uber Kleben und Klebstoffe, Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (131–181). [0910]. 30822

**Krüger**, Gerhard. Die Fettsäurebestimmung in Seifen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (516, 698). [6300]. 30823

Krüger, Martin und Schittenhelm, Alfred. Die Menge und Herkunft der Purinkörper in den menschlichen Faeces. (2 Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (14-27). [1930 8010].

— und Schmid, Julius. Zur Bestimmung der Harnsäure und Purinbasen im meuschlichen Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 45, 1905, (1–13). [6300]. 30825

Krüger, Wilh. Untersuchungen und Neuerungen auf dem Gebiete des Zukkerrohrbaues und der Zuckerfabrikation aus Zuckerrohr. II. Bericht Jg 1899. 12. Bericht Jg 1900. 13. Bericht Jg 1901. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 10, 1902, (338b-339, 406b-407, 430-431, 934, 999-1000, 1049-1050, 1091); 11, 1902-1903, (29, 149-150, 294-296, 442-413, 524-525, 878-879, 978-979, 1106, 1157); 12, 1903-1904, (8-9, 216-217, 292, 413-414, 545-546). [6500]. 30826

Krüss, H. v. König, J[os.].

Krüss, Paul. Ueber die Absorption organischer Farbstoffe im Ultraviolett. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (257–296, mit 5 Taf.). [7300 5020].

Krug, C[arl]. Eine Kritik der Schwefelbestimmung im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (887– 889). [6500].

Die Platinkupferlegierungen, ihre Herstellung und ihr chemisches Verhalten. Diss. Leipzig. Berlin (Druck v. Horn & Raasch), 1903, (39, mit Taf.). 22 cm. [0610 0290].

Krug, Otto. Beiträge zur Kenntnis des Natrongehaltes der Traubenweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (417–421). [6500]. 30830

Krug, Th. Das chemische Praktikum an höheren Lehranstalten. Natur u. Schule, Leipzig, 4, 1905, (362–367). [0050]. **Krug**, William H. Tannin. [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (518-519). [6500—1330]. 30832

Krull, Friedrich. Ueber die Beziehungen zwischen dem Melkverfahren und der Zusammensetzung der Milch. Leipzig, Mitt. landw. Inst., 7, 1905, (107-180). [6500].

**Krummacher**, [Gustav]. Zum "Streit" über die chemische Wasseruntersuchung. Zs. MedBeamte, Berlin, **17**, 1901, (501–505, 665). [6500]. 30831

Krummacher, Otto. Neue Versuche über Lösungswürme und Löslichkeit des Harnstoffs, ein Beitrag zur Energiebilanz. Zs. Brol., München, **46**, 1905, (302–321). [1310-7150]. 30835

Krzizan, Rich. Ueber gefalschtes Saccharin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (245–247). [6500].

30836 Cber beschwerten Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (249-251). [6500]. 30837

Kučera, Gottlieb. Eine Bemerkung zur Arbeit des Hrn. R[obert] Feustel: "Ueber Kapillaritätskonstauten etc." Am. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (789-791). [7150]. 30838

Ueber die von den sekundären β- und γ-Strahlen des Radiums in verschiedenen Gasen hervorgebrachte Jonisation. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (974–990). [7300].

Kučerov, M. v. Kohlschütter, F. Kuch, R. v. Stark, J[ohannes].

Kuchel, L. Neuere wissenschaftliche und technische Untersuchungen über die Eigenschaften des gelösten Acetylens und über dessen Verwendung in der Praxis. Vortrag. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (253–262). [1120].

Kuchenbecker, A. v. Zincke, Th[eodor].

Kühl, Hugo. Bestimmung der Verseifungszahl des Bienenwachses nach v. Hübl. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (492). [6500].

Mitteilungen über das Phenol (Acidum carbolicum). Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1001). [1230].

Kühl, Hugo und Hahn, Rudolf. Bestmanung der freien und gebundenen Schwefelsäure in Mixtura sulfurica acida. ApothZtg. Berlin. 20, 1905, (854–859, 867–868). [6300].

Kühling, O[tto]. Ueber die Elektrolyse des Glykocolls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1638-1616). 1310 7250]. 30814

Ueber Condensationsproducte des Alloxans mit gesättigten Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3003–3007). [1500–1930].

— Notiz über die Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Guajacol-sulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3007–3008). [1330].

30846

Einheitliche Titersubstanzen, [In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd. I.] Berlin (D. Verlag),
1904, (323–329). [6000]. 30847

und Falk, Franz. Ueber Lactambildung aus 7-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1215– 1228). [1930—1910—1300]. 30848

Kühn, A. Ueber das Verwischen der Farbe bei Stabthermometern und graduierten Glasinstrumenten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (990). [0910].

30849 Kühn, Alfred. Ueber das Verhalten der Gruppierung N- C- N gegen Acylierungsmittel. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (31), 21 cm. [5500 1300-1930].

Küllenberg, Albert r. Stobbe, Hans.

Kümmell, [Gottfried]. Komplexe lonen in ternaren Electrolyten. Rostock, SitzBer. natf. Ges., **1904**, (XXI-XXIX). [7250]. 30851

Die Dissociationsverhältnisse termärer Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (94–99, 341–343). [7250]. 30852

Kuenen, J[ohann] P[ieter]. Zur Theorie der Destillation von Gemischen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1901, (183-186). [7200]. 30853

Künkler, A. Die Vaselinöle, deren Reinigung und Bleichung. ScifensZtg, Augsburg, **30**, 1903, (791–792, 818–819). [6500]. 30851 Künkler, A. Harzöl und Harzprodukte. Sehmiermittel, Peche und andere. (Die Harzindustrie. H. 2.) Heidelberg-Rohrbach (Selbstverl.), 1905, (62). 48 em. 1,75 M. [6500].

**Küspert**, Franz. Neues vom Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1901, (144-146). [0920-0220-0250]. 30856

Chemische Kleinigkeiten. [Vorlesungsversuch.] Zs. physik. Unterr., Berlin, **17**, 1904, (352); **18**, 1905, (34). [0920 7150 0160]. 30858

Küster, E[mil]. Eine neue Saugvorrichtung für Pipetten zur genauen Abmessung kleinster Flüssigkeitsmengen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale 1905, (270–272). [0910].

Küster, F[r.] W. Clemens Winkler †. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (453–454). [0010]. 30860

Beiträge zum Schwefelsäure-Kontaktverfahren. (Nach Versuchen der Herren Franke und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), 41, 1905, (72–74). [0660-7050].

Uber die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung. (Nach Versuchen der Herren M. Gritters und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H. 1, 1905, 77 76). [6000 0930].

30863

Polysulfide, H. Zs. anorg, Chem., Hamburg, 44, 1905, (431 452); HI. Die periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide, Lv., 46, 1905, (113-143). [0660 7250].

Beiträge zur Molekulargewichtsbestimmung an festen Lösungen. (3. Mitt.) Die isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach der Diss. von Walter Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, (65-80); J. Mitt. Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol. Nach Versuchen von Georg Dahmer. Le., 51, 1905, (222-212). 7100 7200 7150 1130 1230]. 30865

Küster, F[r.] W. Ueber eine neue Methode der Bestimmung des Zinkes in Zinkeren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (272–275). [6200]. 30866

Logarithmische Rechentafeln für Chemiker. Im Einverständnis mit der Atomgewichtskommission der deutschen chemischen Gesellschaft für den Gebrauch . . berechnet und mit Erläuterungen versehen. 5., verb. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (99). 18 cm. Geb. 2 M. [0030]. 30868

und Abegg, Fritz. Chlor-wasserstoffgas-Entwicklungsapparat. Zs. chem. Apparatenkunde, Berlin, 1,1905. (89-93). [0910 0250]. 30869

und Dahmer, Georg. Beitrag zur Löslichkeit von Baryumsulfat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (348-349). [0170 7150]. 30870

— und **Heberlein**, Eduard. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide I. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (53–84). [0660 7000]. 30871

und Münch, Siegmar. Tabelle zum Einstellen normaler Salzsäure nach dem Volumgewicht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (150–152). [6000 0250].

Versuche zur Darstellung absoluter Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (350–355). [0490].

Xüster, William. Beiträge zur Kenntnis des Hämatins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (391-421). [4010].

Küttner, S. and Ulrich, Chr. Ueber die Verwendung von Streumehlen in der Bäckerei, I. H. Zs. öff, Chem., Plauen, 11, 1905, (92–95, 319–321). [6500].

30876 — Ueber Futterkalk (Präzipitat). Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (189–195). [6500]. 30877

- Tabelle zur Berechnung der Milchtrockensubstanz, deren spezifischen Gewicht und Fettgebalt, sowie der fettfreien Trockensubstanz aus dem spezifischen Gewichte und dem Fettgehalte von Milch nach den Fleischmannschen Formeln. Milchztg, Leipzig. 34, 1905, (211-215); Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (152-156). [6500]. 30878

Küylenstjerna, K. G. von v. Tschirch, A[lexander].

Kufferath, A. Beitrag zur elektrolytischen Bestimmung des Kupfers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 11785–1786). [6200].

v. Binz, A[rthur].

Kufferath, W. v. Merckens, A.

**Kugler,** Stefan. O niektórych pochodnych stylbenu. [Sar certains dérivés du stilbène.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (457–462). [1130]. 30880

O automatycznym przyrządzie do filtrowania. [Un appareil automatique pour les filtrations.] Gaz. cukr., Warszawa, **25**, 1905, (105–108). [0910] 30881

(2, 3′, 4′ Trioxyflavonol). Synthese des 3′, 4′ Dioxy-α-Phenylcumarins. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Bern, 1904, (59). 8vo. [1910].

Kuhlmann, J. r. Hansen, J[ohannes].

Kuhn, Curt. Ueber einige amidierte Amidosulfone der aromatischen Reihe. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Loerrach, 1904, (38). 8vo. [1300]. 30883

Kuhn, O. v. Fendler, G.

Kuhn, R. Apparat zur Teerdestillation für Laboratoriumszwecke. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (19– 20). [0910]. 30884

Kuhtz, E. r. Pschorr, Robert.

**Kuklin**, E. Bestimmung des Wolframs im Wolframstahl und im Ferrowolfram. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (27). [6500]. 30885

Kullgren, Carl. Einige Bemerkungen über die Reaktionsgeschwindigkeit bei katalytischen Reaktionen. Eine Erwiderung an Herrn Euler. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, 4108-1169. [7050].

Kumagawa, Muneo und Sutō, Kenzō.
Pavy shi no Tō Teiryōhō ni tsuite.
[Ein Beitrag zur Zuckertütrierung mit ammoniakalischer Kupferlösung nach Pavy.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (859-873); [In: Beiträge zur Kupferlösung nach Pavy.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (859-873); [In: Beiträge zur Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1901, (211-220). [6300]. 30887

Kunckell, Franz. Ueber einige Derivate des 2.4-Diketotetrahydrochinazolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1212–1215). [1930]. 30888

Cleber die p-Chloracetylphenoxylessigsäure und den p-Chloracetylphenylessigsäureäthylester. †Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2609–2611). [1330].

Ueber Monobrom-tetrahydrochinolin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (818-850). [1930]. 30890

Kunkel, A'dam] J[osef Beiträge zur Frage des sogenannten normalen Arseniks, Hoppe-Seylers Zs, physiol, Chem., Strassburg, 44, 1905, 511–529 . [0110-6100]. 30891

Kunz, George F[rederick]. Radium and its wonders. American Monthly Review of Reviews, New York, N.Y., 28, 1903, (585]-592). [0620]. 30892

Kunze, Hugo. Manganbestimmung nach dem Persulfatverfahren in Stahlund Eisensorten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1017–1018). [6500]. 30893

Kunz Krause, Hermann I. Die Beziehungen der angewandten Chemie zur deutschen Pharmazie. [hr. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (321). [6500].

Kunzmann, Hans. Etude sur des dérivés a-substitués de l'anthraquinone. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, 61. 8vo. 15301. 30895

Kupffender, H. Das spezifische Gewicht von Portland-Cement, Thomind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (142–143), [02204, 30896 Kurajeff, D. Ueber die coagulirende Wirkung des Papayotins auf Peptonlösungen. Vorl. Mitt. Centralbl. med. Wiss., Berlin, **39**, 1901, 145–147). [8010].

[Kurbatov, V. Ja.]. Курбатовъ, В. Я. Къ вопросу о строенін закаленной стали. [Sur la structure de l'acier trempé.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1524–1539, av. 1 pl.); **37**, 1905, (169–180, av. pl. IV-VI). [0100—0320—30898]

[Kurdĭumov, А. Р.]. Курдюмовъ, А. П. Приготовленіе латуни. [La préparation du laiton.] St. Peterburg, 1901, 41+67, av. 7 pl.). 23 cm. [0290 0880].

[Kurilov, V.]. Курпловъ, В. Неорганическая химія. [Revue de la chimie inorganique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., **37**, 1905, (65-80, H.; 81-98, H). [0030 0100]. 30900

[Kurnakov, N. S.]. Курнаковъ, Н. С. Новая форма региструющаго инрометра. [Un pyromètre autorégistrateur nouvel.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., **36**, 1904, (811– 856, av. pl. XVIII-XX). [0910]. 30901

еt Stepanov, N. J. I. сплавахт. магий съ оловомъ и свинцомъ. [Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 668-682, av. pl. XIII-XV); [Übers. von W. Loewenstamm] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (177-192, mit 2 Taf.). [0100 0460 0580 0720 7000]. 30902

**Kurrein**, Max. Gefügeänderungen in Flusseisen von 0, 1% Cunter mechanischer Beanspruchung. Baumaterialieuk, Stuttgart, 9, 1904, (193-197, 209-213, 230-235, 211-250, mit 2 Taf.). [0320]. 30904

Kutsch, W. A. r. Riesenfeld, E. H.

Kutscher, Fr[iedrich]. Beiträge zur Kenntnis der Eiweisskörper. Mitt. 2. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem, Strassburg, **38**, 1903, (111-134). [4000]. 30905

Kutscher, Fr[iedrich]. Zur Abwehr. [Betr: Burian,, Ueber die Oxydation von Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat".] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (317–319). [4010– 8040]. 30906

Zur Abwehr, [Betr. Oxydation von Nukleinsäuren mit Permanganat.] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (305–306), [4010–8040].

Ceber Liebig's Fleischextrakt. 1. Mitt. Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, **10**, 1905, (528–537). [6500].

und Lohmann, Allfredl. Zur Kenntnis der Papayotinverdauung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (383-386). [8010].

und Otori. Ein Apparat für Schmelzpunktbestimmung hochschmelzender Substanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (193–194). [0910 7200]. 30910

Guanidins unter den bei der Selbstverdauung des Pankreas eutstehenden Körpern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (93–108). [1310].

und Schenck, Martin. Die Oxydation von Eiweissstoffen mit Calciumpermanganat. (Die Oxydation von Leim.) (2 Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (455-459). [4010].

Thymusnucleinsäure mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (309–316). [4010]. 30913

Kutscheroff, M. Ueber die sogenannte Vanillinreaktion der Ketone. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (622-625). [1500-6150]. 30914

Kuttner, Sándor és Szuppán, Vilmos. Kis természettan a vegytan elemeivel. [Kleine Physik mit Elementen der Chemie.] 15. Aufl. Budapest, 1901, (111). 20 cm. Kron. 0'72. [0030].

30915 Kutzbach, Karl. Die Vergasung der Brennstoffe in Generatoren, insbesondere für Kraftgasbetriebe. Vortrag. Berlin, (0-7195) Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (233-241). [7200]. 30916

Kužma, Bohumil. Studie o 8. gruppě periodické soustavy Mendělejevovy. [Studien ueber die 8. Gruppe des periodischen Mendělejev'schen Systems.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (40). [0100]. 30917

| **Киглесоv**, М. I.]. Кузпецовъ, М. П. Новый эксепккаторъ для высущиванія газовъ. [Exsiccateur nouveau pour sécher les gaz.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1302). [0910]. 30918

----- r. Lidov, A. P.

Laan, Focko Hendrik van der. Quantitatief onderzock over het bromeeren van toluol. [Quantitative Untersuchung über die Bromierung des Toluols.] Groningen (M. de Waal), 1905, (80). 24 cm. [1130].

Laar, J[ohannes] J[acobus] van. 1. Over nietverdunde oplossingen. [Ueber nieht-verdümte Lösungen.] II. Tastbare en Ontastbare begrippen (Osmotische druk en thermodynamische potentiaal), [Greifbare und ungreifbare Begriffe (Osmotischer Druck und thermodynamisches Potential).] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (1-16, 143-156). [7000].

De nauwkeurige uitdrukking voor de z. g. moleculaire verandering der kritische temperatuur. [Der genaue Ausdruck für die sog. molekulare Veränderung der kritischen Temperatur.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (223–229). [7050].

lets over den thermodynamischen potentiaal en zijne toepassingen op scheikundige evenwichtsproblemen. [Einiges über das thermodynamische Potential und seine Anwendungen auf chemische Gleichgewichtsprobleme.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (283-289, 369-376, 381-389, 127-410, 520, 571-581, 653-671). [7000].

Iets over de vriespuntsdaling van zeewater in verband met het chloorgehalte. [Einiges über die Gefrierpunktserniedrigung von Meerwasser, in Bezug auf den Chlorgehalt.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (533– 538). [7200]. 30923 Laar, J[ohannes] J[acobus] van. Over eenige merkwaardige verschijnselen, welke kunnen optreden bij de beperkte mengbaarheid van twee vloeistoffen, waarvan de eene anomaal, speciaal water is. [On some phenomena which can occur in the case of partial miscibility of two liquids, one of them being anomalous, specially water.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (573–588, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (517–531, with 1 pl.), (English). [7050].

Over de verschillende vormen en overgangen der grenslijnen bij gedeeltalijke mengbaarheid van twee vloeistoffen. [On the different forms and transformations of the boundary-curves in the case of partial miscibility of two liquids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (660-672, with 1 pl.), (Putch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (636-616, with 1 pl.), (English). [7050]. 30925

Een nauwkeurige uitdrukking voor het verloop der spinodale lijnen en van humne plooipunten voor alle temperaturen, in het geval van mengsels van normale stoffen. [An exact expression for the course of the spinodal curves and of their plait-points for all temperatures, in the case of mixtures of normal substances.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (685-696), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (646-657), (English). [7150]

Over het verloop der plooipunts lijnen bij mengsels van normale stoffen (2\* mededeeling). [On the shape of the plait-point curves for mixtures of normal substances (2nd Communication).] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (14–29, with 1–pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (33–48, with 1–pl.), (English). [7150].

Eenige opmerkingen naar aanleiding der laatste verhandelingen van Dr. Ph. Kohnstamm. [Some remarks on Dr. Ph. Kohnstamm's last papers.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (30–33), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (19–51), (English). [7150]. 30928 Laar, J[ohannes] J[acobus] van. De moleculaire verhooging der laagste kritische temperatuur van een binair mengsel van normale componenten. [The molecular rise of the lower critical temperature of a binary mixture of normal components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (108–116), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (144–152), (English). [7150]. 30929

Les courbes de plissement et leur point double chez les mélanges de substances normales, dans le cas que les volumes moléculaires sont inégaux. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (sér. 2), **10**, 1905, (19–44). [7050].

L'expression pour le potentiel moléculaire des composantes d'un mélange binaire normale dans l'état liquide. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (sér. 2), **10**, 1905, (45-58). [7000].

Sur l'allure des courbes spinodales et des courbes de plissement. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (373-413, avec 1 pl.); Tradui de: Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (685-696); 14, [1905], (14-29, with 1 pl., 108-116), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (646-657); 8, [1905], (33-48, with 1 pl., 144-152), (English). [7150].

Ueber die spezifische Wärme im flüssigen Zustande bei niedrigen Temperaturen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (316–325). [7200].

Labate, L. v. Errera, Giorgio.

**Labatut,** J. Étude colorimétrique des colophanes. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (43–47). [1350]. 30934

Fusion et cristallisation de la colophane. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (136–139). [1350]. 30935

Labendzinski, Stanislaus. Ueber die Konstitution der gelösten Schwermetallsalze auf Grund von Potentialmessungen. Diss. Breslau (Druck v. II. Fleiselmann), 1904, (50). 21 cm. [7000]. 30936

Labhardt, Hans v. Reinking, Karl.

Laborde, J. Sur le dosage de la glycérine dans les vins liquoreux et les vins ordinaires. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (340–314). [6300].

Lacombe, G. De l'influence des composés du soufre dans l'analyse et le raffinage des potasses brutes. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1215-1221). [6500].

Lacroix, A. Les carbonates basiques de magnésie de l'éruption de Santorin en 1866. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1308–1331). [0460]. 30939

La-Croix von Langenheim, Bruno. Die chemischen Vorgänge im Eisen-Nickel-Akkunulator. Diss. Giessen (Druck v. V. Münchow), 1905, (42). 23 cm. [7250]. 30940

**Ladenburg**, A[lbert]. Über das Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (259-262). [0390 7100].

Ueber Racenie. Sanml. chem. Vortr., Stuttgart, **8**, 1903, (449-465). [7300].

Reindarstellung des Isostilbazolins. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (69-72). [1930-7300]. 30943

— und **Herz**, W[alter]. Ueber die Benzylimide der Aepfelsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (152). [1660 1310]. 30944

Ladendorf, Aug[ust]. Ueber die Bildung von leuchtenden und chemisch wirkenden Strahlen im Körper. D. MedZtg, Berlin, **24**, 1903, (337–339). [7300].

Ladisch, Carl v. Einhorn, Alfred.

**Ladner**, Gustav v. Schmidt, Julius.

Laemmel, Rudolf. Notizen über die Atomwärme fester Elemente. Ann. Physik, Leipzig, (4 Folge), 46, 1905, (551–557). [7200].

Laffitte, V. de. Recherches des chlorates. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1]. Berlin (D. Verlag), 1904, (311–314). [6150].

30947 Lagatu, II. Sur l'analyse dite physicochimique de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (669-672). [6500].

- v. Delage, A.

**Lagerheim**, G[ustaf]. Färgadt kaffe och dess undersökning. [Coloured coffee (p-7195)

and its analysis.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **9**, 1905, (181–185). [6500]. 30949

Lagerlof, Daniel. Thermochemische Studien. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, (273–309, 513–544); 70, 1904, (521–559). [7200]. 30950

Thomsen hinsichtlich seiner Beurteilung (Januar 1905) meiner "Thermochennschen Studien." J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (80–101). [7200].

Lagodziński, K[azimierz]. O działanin jodowodoru na chinony w obecności kwasu octowego. [Sur l'action de l'acide iodhydrique sur les quinones en présence de l'acide acétique.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (517–521). [1540]. 30952

O 1, 2-antrachinonie. [Sur le 1, 2-anthraquinone.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (617-622, 637-645, 657-663). [1530]. 30953

O 2, 3-dwnoksyantrachinonie. [Sur le 2, 3-dioxyanthraquinone.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (717-723, 737-744). [1530]. 30954

Ueber die Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf Chinone. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2301–2306). [1530 5020]. 30955

Ueber 1, 2-Anthrachinon.—1. Das 1, 2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate. 11. Das 1, 2-Antinoanthrol und dessen Derivate. 111. 1, 2-Anthrachinon. IV. 1, 2-Anthraphenazin. V. Die Überführung des 1, 2-Triacetylaminoanthrols in 1, 2-Aminooxyanthrachinon. VI. 1, 2-Anthrahydrochinon. VII. Ueberführung des 1, 2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (59–89). [1230–1530–1630–1930–5020].

Ueber 2, 3-Dioxyanthracen. 1. 3, 1-Dimethoxy 1' 2'-benzoylbenzoesäure. 1I. Hystazarindimethylather. 1H. Hystazarinmonomethylather. 1V. Hystazarin. V. 2, 3-Dimethoxyanthracen. VI. 2, 3-Dioxyanthracen. VII. Ueber die Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf das 2, 3-Dimethoxyanthracen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (90-111). [1230-1330-1530-1930].

Lahrmann, Heinrich, Beiträge zur Kemtnis der Ammonimphosphorvanadinmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1901-1905. Bern, 1901, (61). 8vo. [0820]. 30958

Laible. Die Ursache der Doppelreihigkeit der Mongewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (125–126). [7100].

Ueber eine Ausscheidung eines schwerföslichen Magnesiumzitrats aus Liquor Magnesii eitriei. Südd. ApothZtg. Stuttgart, 44, 1904, (177-178). [1310].

**Laidlaw**, P. P. Some observations on blood pigments. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (757). [8000]. 30961

Lainé, Edmond v. Müntz, Achille.

Lajoux, H. Considérations sur l'analyse chimique et la cryoscopie du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (219-231). [6500]. 30962

Laloue, G. r. Charabot, Eug.

Lamb, Arthur Becket v. Richards, Theodore William.

Lamb, M. C. Mineral constituents of sumach and its adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1965, (187). [6500]. 30963

Lambert, Maurice. Die schnelle Kristallisation ohne Bewegung. [Zuckerfabrikation.] [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3,] Berlin (D. Verlag), 1901, (378–379). [6500].

Lambert, P. Sur le spectre d'absorption des sels mauganeux. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (357-358). [0170-7300].

Lambrecht, Rudolf und Weil, Hugo. Ueber Malachitgrün und Krystallviolett. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (270–282). [5020–1630].

30966
Lambrecht, Wilhelm. Über Nitroderiyate der Cumarine. Verhalten von Kupfersalzen schwacher Säuren gegen Methylalkohol. Diss. Tübingen (Druck v. H. Laupp jr.). 1903, (VIII + 36). 23 cm. [1910-1330-1300]. 30967

Lancon, J. r. Urbain, Ed.

Landerer, R[ud]. Das Acidimeter von Dr. Citron. Stutegart, Med. CorrBl. arztl. Landesver., **75**, 1905, (45–46), [6000]. 30968 Landers, Hermann. Ueber ein Aufspaltungsprolukt des Furfurnitroaethylens. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller', 1905, (41). 23 cm. [1910-1940].

[Landesen, Georgij]. Лапдезенъ, Реоргій. Нзегідованія теплового расширенія водныхъ растворовъ. [Recherches sur la dilatation thermique des solutions aqueuses.] Jurjev, 1904, (124, av. 6 pl.). 10 сm. [7200]. 30970

Landin, John. Radium i Sverige. [Radium in Sweden.] Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 2, 1905, (7); [abstract] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (55–58). [0620].

Lando, Towie Gutmann. Beitrag zur Kenntnis der Aquo- und Diacidodiæthylendiaminchromsalze. Zürich, Phil. biss. II. 8. 1904–1905. Zürich, 1904, (50). 8°. [2000].

Landolt, H[ans]. Nachtrag zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte." Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1194). [7100].

und Börnstein, [Richard]. Physikalisch-chemische Tabellen. 3. ungearb. und verm. Aufl. unter Mitwirkung von Th. Albrecht [u. A.]... und mit Unterstützung der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften hrsg. von Richard Börnstein und Wilhelm Meyerhoffer. Berlin (J. Springer). 1905, (XVI+864). 28 em. Geb. 36 M. [0030 7000].

Landrieu, Ph. Chaleur de formation des oximes. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (867–870). [7200]. 30976

et le chlorhydrate d'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad, sci., **140**, 1905, (1392-1393). [1510-7050]. 30977

Landsberg. Welche Erfahrungen liegen über das Härten [der Kalksandsteine] mit Kohlensäure vor? ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (574–575). [0220].

Landsberger, W. Ueber Glyzerinbestimmung mit besonderer Berücksichtigung der Anwendbarkeit der Extraktionsmethode auf die fermentativen Glyzerinwässer. Chem. Rev. Fittind., Hamburg, 12, 1905, (150-152). [6300].

 Landsiedl,
 Anton.
 Zur Schmelzpunktsbestimmung.
 ChemZtg, Cöthen, (765-766).
 Cothen, (7200].
 30981

Landsteiner, Karl und Leiner, Karl. Ueber Isolysine und Isoagglutinine im menschlichen Blut. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (518-555). [8050].

— und Reich, Mathias. Ueber Unterschiede zwischen normalen und durch Immunisierung entstandenen Stoffen des Blutserums. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (712-717). [8050]. 30983

und **Uhlirz**, Rudolf. Ueber die Adsorption von Eiweisskörpern. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (265–270). [4000 7150]. 30984

Lane, Joseph Henry v. Meldola, Raphael.

**Lane**, Nathaniel J. Constants of persimmon seed oil. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (390). [6500]. 30985

v. Wesson, David.

Lang, Čestnúr. O určení titru permanganátu draselnatého kysličníkem arsenovým a nové methodě ku stanovení hodnoty burehi. [Ueber die Anwendung der Arsenigsäure als Ursubstanz zur Titerstellung der Permanganatlösung und äber neue Methode zur Feststellung des Braunsteinwertes; Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1904, 20, Aufsatz, (10). [6000].

Lang, J. Chemische Vorlesungsversuche. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (202-206). [0920]. 30987

Lang, L. Das Punische Wachs des Herrn E. Berger noch einmal. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (138– 142). [1300]. 30988

Lang, William Robert and Carson, Charles Macdonald. The interaction of hydrogen sulphide and sulphur dioxide. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (158-160). [0660]. 30989

Langbeck, K. v. Hoffmann, Fr.

Lange, A. Die Explosiousgefahr von in Bomben eingeschlossenen komprimierten Gasen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (334–342). [7200].

Lange, Alfred. Ueber das Verhalten von kohlensaurem Kalk zu Kobaltsulzen. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (32). 21 cm. [0220 0260].

-30991

Lange, A. E. v. Peters, Franz.

Lange, H. Welche leitenden Gesichtspunkte sind bei der Prüfung von Farbstoffen auf ihre Echtheit als massgebend anzusehen? [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (822–836); Färberztg, Berlin, 14, 1903, (269–276), [6500].

Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe. a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (594–599). [6500].

Lange, W. r. Borsche, W[alther].

Langen, Arnold. Untersuchungen über die Drücke welche bei Explosionen von Wasserstoff und Kohlenoxyd in geschlossenen Gefässen auftreten. Diss. Rostock. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 23 cm. [7200]. 30991

Langenbeck, E. Die Herstellung des schwefelsauren Ammoniaks. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (89-92). [0190].

Langer, G. Ueber Condensation von Aldehydeollidin und α, γ-Lutidin nit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3704–3709); Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1901, (56).
21 cm. [1930–1400]. 30996

**Langevin**, P. Sur les ions de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., **149** 1905, (232–234). [7000]. 30997

Langguth, E. Leuzit, ein Rohstoff für Kali- und Aluminiumdarstellung. Briefl. Mitt. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (80–81). [0420-0120]. 30998

Langguth, St. Ueber die Reduktion aromatischer Aminosäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2062–2064). [1330–1230]. 30999

Langhammer, Otto. Ueber die Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aniuen. Diss. Berlin Druck v. G. Schade , [1905], (63), 22, cm. 1320-1730-1630].

Langheld, Kurt v. Harries, Carl).

Langley, Samuel Pierpout, James Smithson, Reprinted from "The Smithsonian Institution, 1846–1896. The history of its first half century." Edited by G. Brown Goode.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23494–23495, 23506-23508, with text fig.). [0010].

Langmaid, J. F. v. Jackson, C. Loring.

**Langmuir**, A. C. The determination of rosin in shellac. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905. (12-17). [6500]. 31002

Langstein, Leo. Die Kohlehydratbildung aus Eiweiss. Ergebn. Physiol., Wiesbaden. 3, Abt. 1, 1904, 453-496. [4010-8010]. 31003

Die Kohlehydratgruppe des Serunglobulins, des Serunalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. jahvsiol, Chem., Strassburg, **42**, 1994, 171–174). [4010].

Langworthy, Charles] F[ord] and Austen, Peter T. The occurrence of aluminium in vegetable products, animal products, and natural waters. A contribution to the bibliography of the subject. New York (Wiley), London Chapman & Hall, 1901, (V + 168), 23.5 cm. [0120-8000].

**Lapworth**, Arthur r. Bowack, Douglas Anderson.

Laqueur, August. Zum Quecksilbernachweis im Urin. Charité Ann., Berlin, 26, 1902, 501-508. [6100]. 31006

Larguier des Bancels. Influence des electrolytes sur la précipitation mutuelle des collodes de signe électrique opposé. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1617-1649). 7100).

Activation du sue pancréatique sons l'influence combinée des colloides et des électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sei , **141**, 1905, (bH-bH6), 8010 . Larisch, Paul. Über die Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Kobalt-, Chrom-, Rhodium-, Iridium- und Platin-Ahmoniaken. Zürich, Phil. Diss. H. S. 1904–1905. Zürich, 1904, 1034. Svo. [7150-7250-0260-0270-0640-0410-0610]. 31009

Lassar-Cohn r. Cohn, Lassar.

Lattey, Robert Tabor. On the mutual solubilities of diethylamine and water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, 1397–398. [1610 7150].

**Latzko**, Wilhelm. Ueber βγ-Diphenylvinylessigsäure und ihre Verwandten. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (39). Svo. [1330]. 31011

Launay, L. de. La distribution des éléments chimiques dans l'écorce terreste (Introduction à la géologie chimiques Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, 386-404). [0100].

Sur la toxicité du chlorhydrate d'anyléine [αβ]. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (650-652). [8050]. 31013

Lauterbach, Fritz. Geschichte der in Deutschland bei der Färberei angewandten Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung des mittelalterlichen Waidbaues. Leipzig (Veit and Co), 1905, (V + 113). 23 cm. 3.20 M. [5020].

Lauterwald, Franz. Ein Vergleich der Storchschen Paraphenylendiaminnul der Utzschen Ursol-Reaktion. [Unterscheidung gekochter und ungekochter Milch.] Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., II. 4, 1905, 23-31). [6500].

Zur Erkennung von Kuhmilch-Mischungen mit Kälberrahm mittelst der Bandouin'schen Reaktion. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (72–77). [6500]. 31016

den Wert der Hydro-Reaktion zwecks Erkennung einer Verwässerung der Milch. Landw. Wochenbl., Kiel. **53**, 1903, (859-860). [6500. 31018 Lauterwald, Franz. Untersuchungen über das Verhalten der fettfreien Trokkensubstanz bei gebrochenem Melken. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (385–400). [6500].

Ueber die Brauchbarkeit des Milchfettbestimmungs - Apparats "Laktoskop". MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (607-609). [6000]. 31020

Lavaczeck, Paul v. Tafel, Julius.

Lavalle, F[ranzisco] P. Zuckerbestimmung mit Felling'scher Lösung, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2170); Chem. News, London, 91, 1905, (299). [6300].

Lavaux, James. Action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (976-978). [5500]. 31022

Séparation de trois diméthylanthracèues obtenus dans l'action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (41-45). [1130].

Action du tétrabromure d'acétylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (204-206). [1130]. 31024

du diparaditolyléthane dissymétrique, du dihydrure de 2, 7, 9, 10-tétraméthylanthracène et du 2, 7-diméthylanthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (354–356). [1130 1140]. 31025

Laveran, A. Traitement mixte par l'acide arsénieux et le trypanroth des infections dues au *Tripanosoma gambiense*. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1081-1084). [8050].

[Lavrov, V.]. Лавровъ, В. Біографическій очеркъ Егора Егоровича Вагнера. [Notice biographique sur E. E. Wagner.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1337–1388, av. 2 portr.). [0010]. 31627

— Обзоръ научной дѣлтельности проф. Е. Е. Вагнера. [Revue de l'activité scientifique du prof. E. Wagner.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obše., **36**, 1904, (1388-1486). [0010].

Law, Herbert Drake. Electrolytic oxidation of aliphatic aldehydes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1198-206);

[abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (7-8). [1410 7250]. 31029

Law, Herbert Drake and Perkin, F. Mollwo. Electrolytic oxidation of hydrocarbons of the benzene series. Part 1. Hydrocarbons containing the methyl group. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (31-41, with discussion); Part II. Ethyl benzene, cumene and cymene. Lc., (251-261, with discussion). [1130-7250].

Electrolytic analysis of antimony. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (262–263, with discussion). [6200–7250]. 31031

v. Chapman, Alfred C.

La Wall, Charles H. v. Leffman, Henry.

Lawrow, D. Zur Kenntnis des Chemismus der peptischen und tryptischen Verdauung der Eiweiskörper (2 Mitt.). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (447–463). [8010].

Laxa, O[takar]. O mléčných čokoládách. [Ueber die Milchehokoladen.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (97– 101); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (471–477). [6500]. 31033

— O působení kyseliny mléčné v kasein a parakasein. [Ueber die Einwirkung der Milchsäure auf Kasein und Parakasein.] Prag, Rozpr. ceské Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (10); Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (538–547). [1310–4010]. 31034

Lay, Wilhelm. Tabelle zur direkten Bestimmung des Prozentgehaltes an SO<sub>3</sub> aus der Niederschlagsmenge von Ba SO<sub>4</sub>. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1098–1099). [6300]. 31035

Leach, Frederick Peacock. Linnonene nitrosocyanides and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (413-427); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117-118). [1140].

Leather, J. W. The determination of small quantities of iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (385–387). [6200].

Lebach, Gustav r. Freund, Martin.

Lebbin. Ueber die Bestandteile von Polygonum ariculare (Vogelknöterich), zugleich eine vergleichende Untersuchung über die russische und die deutsche Pflanze. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, 235-236), [6500], 31038

Zwei Analysen der Wurzeln von Polygonum ariculare. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (384-385). [6500]31039

Lebeau, Paul. Recherches sur la dissociation des carbonates alealins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (122, 432), [0210, 7200],

—— Sur la décomposition sons l'action de la chaleur et du vide d'un mélange de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, 433–141). [0210 7200 0220].

— Sur l'emploi des métauxammoniums en chimie organique; préparation des carbures forméniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1042-1014). [5500 1110].

—— Sur l'emploi des métauxammoniums en chimie organique, formation des amines primaires. Paris. C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1264-1266). [0490 - 5500].31043

— Sur quelques propriétés physiques du propane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1454–1456). 「Er-31041 ratum [1572]. [1110].

 Sur les constituants siliciés définis des produits de l'électrométallurgie, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (176-494). [0710]. 31045

v. Moissan, Henri.

[Lebedev, S.]. Лебедевъ. С. Владимиръ Аидреевичъ Мокіевскій (пекрологъ). [Vladimir Andrejevič Mokievskij, notice nécrologique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, [1155=1161, av. 1 portr.). [0010]. 31016

[Lebedinskij, V. K.] Дебединскій, В.К. Элементарное учение объ энерrin. [Étude élémentaire de l'énergie. St. Peterburg, 1901, (IV + 120 + 2). 23 cm. [7000]. 31017

Le Bel, J. A. Sur la constitution de l'ammonium. Journ. Chim. Phys., Geneve, 2, 1901. (310-316). 1049031018 7000].

Le Blanc, Max]. 1. Elektrolyse mit Wechselstrom. 2. Passivität der Metalle. Bemerkung zu den Abhandlungen der Herren [André] Brochet und Joseph] Petit und [O.] Sackur. Zs. Electroch., Halle, **11**, 1905, (8–10). [7250]. 31049

Le Blanc, M[ax]. Das Queeksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. Carlo Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (609-612). -02500420 0500 6500]. 31050

Elektrolyse mit Wechselstrom. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (705-708). [7250].

Kann ein Element sowohl positive wie negative Jonen bilden? Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (813-818). [7250].31052

Elektrolyse mit Wechsel-[Nach Versuchen von K[arl] strom. Schick]. In: 5. Intern. Kongress für Chemie. Bd 4.] Berlin (D. angew. Verlag), 1904, (466-476). [0930-7250]. 31053

— The production of chromium and its compounds by the aid of the electric current. (Monographs on applied electrochemistry, vol. Authorized English translation by Joseph W. Richards . . . Easton, Pa. (Chemical Pub. Co.), 1904, (3l. + 122 p.). 23 cm. [0270]. 31054

——— und Levi, Mario G. Ueber die Passivität des Nickels. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet. Leipzig J. A. Barth), 1904, (183-195). [7250 05101. 31055

Lecarme, Jean v. Bertrand, Gabriel.

Le Chatelier, Henri. Sur l'emploi de l'air sec dans les hauts fourneaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (925–927). [0320].31056

De la classification en chimie. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (481-500, av. 6 fig.). [7000].

31057Die chemische Zersetzung der Cemente im Meerwasser. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (105, 108). [0220]. 31058

— Uber die Durchlässigkeit der Mörtel für diffundierende Salze. (Sur la perméabilité par diffusion des mortiers). [Deutsch. u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **9**, 1904, (225–229, 211–211). [0220 7150]. 31059

Lecher, E[rnst]. Ueber Thermoelektrizität. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (781-785). [7250]. -31060 Le Clerc, J. Arthur. Untersuchungen über Gehalt und Zunahme der Futterrüben an Trockensubstanz, Zucker und Stickstoffverbindungen in verschiedenen Wachstumsperioden. Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1903, (27–81). [8030-6500].

Leclerc du Sablon. Sur les changements de composition du fruit des Cucurbitacées. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (320-321). [8030]. 31062

**Lecoq de Boisbaudran.** Sur l'élément **Zô.** Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1015-1016). [0750]. 31063

Le Count, E. R. v. Abderhalden, Emil.

**Ledebur,** A. Betrachtungen über das Bertrand - Thiel - Verfahren. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (36–41). [0320].

Lehrbuch der mechanischmetallurgischen Technologie (Verarbeitung der Metalle auf mechanischem Wege). 3. neu bearb. Aufl. Abt. 1. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (400). 23 cm. 12 M. . . Abt. 2. (Schluss des Werkes). ib. (401-805+XVI, mit 1 Taf.). 23 cm. 12 M. [0100]. 31065

**Ledru** v. Freundler, P.

Leduc, A[natole]. Sur quelques densités de gaz et la précision qu'elles comportent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (642-644). [7100]. 31066

Sur les poids atomiques de l'hydrogène et de l'azote et la précision atteinte dans leur détermination Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, †717-718). [7190 0490].

Leduc, E. Unterscheidung von fettem und hydraulischem Kalk. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (1381). [6500].

31068

Sur un procédé simple et rapide permettant de différencier une chaux grasse d'une chaux hydraulique.

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (703-706). [6500]. 31069

Die Diffusion der Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, **6,** 1905, (793–795). [7150]. 31070

Leeden, Rudolf van der. Ueber die Umwandlung von Isonitrosoketonen in Ox-diazine. Diss. Berlin (Druck v. G. Schadet, 1905, (55). 22 cm. [1500 1540].

Leeden, Rudolf van der r. Diels, Otto.

Leenhardt, Ch. Sur la vitesse de cristallisation des solutions sursaturées. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (188-189). [7050].

Leent, F. H. van. Die bei Bestimmung der Jodzahl in Betracht kommenden Reaktionen. (Uebers). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (661-670). [6300]. 31073

Leersum, E. C. van. Die Verwendbarkeit der Oreinprobe von Bial zum Nachweis der Glykuronsäure. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1901, (510-512. [6150].

Leersum, P. van. Mikrochemisch onderzoek van kinabast. [Die mikrochemische Untersuchung der Chinarinde.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905. (432–435). [6500]. 31075

**Lees,** Frederick Herbert v. Power, Frederick Belding.

Lefeldt, M. Erfahrungen über Urtitersubstanzen und Normalflüssigkeiten. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904. 4116–147. [6000].

Lefeuvre, Et. Etude chimique sur les huiles de bois, Indo-Chine française. Ann. Inst. eolon., Marseille, (sér. 2-3), 13, 1905, (27-39). [6500]. 31077

Lefèvre, Jules. Sur le développement des plantes vertes à la lumière, en l'absence complète de gaz carbonique, dans un sol artificiel contenant des amides. l'aris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (211–213). [8030]. 31078

Leffman, Henry and La Wall, Charles H. Text-book of organic chemistry. Philadelphia (Blakiston), 1904, (231, with illus, and diagrs.), 19 cm. [0030].

Legahn, A. Physiologische Chemie. Tl 1: Assimilation. Tl 2: Dissimilation. (Sammlung Göschen. 240; 241.) Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (131, mit 2 Taf.; 138, mit 1 Taf.) 15 cm. Je 0,80 M. [8000].

**Léger**, A. Sur la méthylnataloémodine et la nataloémodine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1461–1466). [1510–1539]. 31081 **Léger**, E. Sur le sucre des aloïnes. J. pharm, chim., Paris, sér. 6, **20**, 1904, 115-148. [1860]. 31082

Legler, L. Einige auf die Bestimmung der salpetrigen Saure bezügliche, insonderheit die Trommsdorfische Methode berührende Studien. Pharm. Centralhalle, Dresden. 46, 1905, (181–183). [6300].

chemisch-analytischen Praxis. 1. Zur jodometrischen Bestimmung der schwefligen Säure. — 2. Bestimmung des in Wasser gelösten Sauerstoffs durch Natriumsulfit. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 271–273). [6300-6200].

Lehenbauer, Ludwig. Ueber den Arsengehalt unterfränkischer Wässer und Gesteine. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz , 1903, 17), 22 cm. 50140 5500 (31085

Leher, Ernst. Die Zucker-Industrie. Sannalung Göschen. 253. Leipzig G. J. Göschen, 1905, 197). 15 cm. 0,80 M. [6500]. 31086

Verwen lung in Industrie und Gewerbe. Sammlung Goschen 261.) Leipzig (G. J. Göschen, 1905, 424. 15 cm. 0.80 M. [0360 6500].

Ueber die quantitative Bestimmung des Arsens und Antimons als Schwefel-Verbindungen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Augsburg Druck v. Ph. I. Pfeiffer, 1904. III + 98. 22 cm. [6200]. 31088

Lehmann, Hans. Grosser Quarzspektrograph. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1901, (230-236). [0910]. 31089

Zum Problem der Mischfarbenphotographie nittels stehender Lichtwellen, Vorl. Mitt. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (165-172), [7350].

Lehmann, Max und Tobata, S. Chemische Analyse zweier japanischer Tabaksorten. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904. 113–121. [6500] 31091

Lehmann, Otto: Flüssige Mischund Schichtkristalle, Ann. Physik, Leipzig, +L. Folge: **66**, 1905, (160-165), [7100]. Lehmann, O[tto]. Die Gleichgewichtsform fester und flüssiger Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (728-734). [7000-7100]. 31093

Näherungsweise Bestimmung der Doppelbrechung fester und flüssiger Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 18, 1905, (796-807). [7100-7300]. 31094

Drehung der Polarisationsebene und der Absorptionsrichtung bei flüssigen Kristallen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (808-810). [7100-7300]. 31095

Bericht über die Demonstration der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 955–957). [7000-7100]. 31096

Flüssige Kristalle sowie Plastizität von Kristallen im allgemeinen, molekulare Umlagerungen und Aggregatzustandsänderungen. Leipzig (W. Engelmann), 1904. (VI+267, mit 39 Taf.). 27 cm. 20 M. [7100] 31097

Lehmann, Paul und Stadlinger, Hermann. Hilfstabellen zur raschen Berechnung des ursprünglichen Extraktgehaltes der Bierwürze nach der Formel  $e = \frac{100(E+2.0665A)}{100+1.0665A}$ . Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (679–687). [6000-6500]. 31098

— r. Krafft, Friedrich.

Lehne, Adf. Tabellarische Übersicht über die künstlichen organischen Farbstoffe und ihre Anwendung in Färberei und Zeugdruck. Mit Ausfärbungen jedes einzelnen Farbstoffes und Zeugdruckmustern. Erg. Bd 2. Lfg 1, 2. Berlin J. Springer), 1905, (XVIII+1-32). 8vo. 6 M. [5020]. 31099

Lehner, Alfred. Nouvelles synthèses de la benzophénonesulfone et de ses dérivés. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, 770). 8vo. [1530].

- v. Ullmann, Fritz.

Lehnkering. Titerstellung von Permanganatlösungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 63-64). [6000]. 31101

Leighton, Marshall O[ra]. Field assay of water. Washington, D. C., Dept. Int. U.S. Geol. Surv., Water Suppl. lrrig. Paprs., No. **151**, 1905, (77+1, with pl., text fig.). 23.5 cm. [6500].

[Leimkuhler, Ferdinand Edward]. Qualitative chemical analysis. Dayton, O. (St. Mary's Institute), [1904], (2l. +63), 15 × 22.5 cm. [6000].

Leinen, Jos. Die "Theorie Thieles über die Struktur der Banden," geprüft an der dritten Kohlebande. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (137–154). [7300].

Leiner, Karl v. Landsteiner, Karl.

Leiningen - Westerburg, W[ilhelm] Graf zu. Die quantitative Bestimmung des Fluors in Böden und Gesteinen, in Pflanzenaschen, insbesondere auch bei Rauchschäden. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 2, 1904, (273–287, 320–330, 357–366). [6200].

v. Ramann, Emil.

Leipprand, Fritz v. Schmidt, Julius.

**Leiss,** C. Präzisions-Polarisations-Spektrometer. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, (340–342). [0910].

31106
Leisse. Das Wannersche Pyroneter und dessen Anwendung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (862–863). [0910].

Leith, Charles Kenneth. Rock cleavage. [With bibliography]. . . . Thesis . . . Ph D . . University of Wisconsin 1901. Washington, D. C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 239, 1905, (216+111, with pl. diagr.). 23.5 cm., [reprint, with extra tide page]. Washington, D. C., 1905, (11.+216+111, with pl. diagr.). 23.5 cm. [7150].

Lejbin, S. P. v. Ipatjev, V. N.

Lemaire, L. Méthode unitaire de dosage du soufre dans les pyrites. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1]. Berlin (D. Verlag), 1904, (381–385). [6200]. 31109

Lemaitre, H. Dosage du perchlorate de sodium dans un nitrate de sodium commercial. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (253-254), [6500].

**Lemberger**, Ignacy. O rozkładzie chloroformu podczas stosowania go przy narkozie. [Sur la décomposition du chloroforme pendant son usage pour la narcose.] Nowiny lek., Poznań, **17**, 1905, (181-184, 238-243). [1110].

Lemberger, Ignacy. Kreseptol, septasol i lithantrol, środki przeciwgnilne wyrobu krajowego. [Le erśseptol, le septasol et le lithantrol, antiseptiques produits industriellement en Galicie.] Przegł. lek., Kraków, 44, 1905, (749–750). [1230].

Lemcke, N. r. Pissarjewsky, L.

Lemeland, P. Sur la gomme du Mangifera indica L. J. pharm. chim, Paris, (sér. 6), 19, 1901, (584-592). [1840]. 31113

[Lemke, N.]. Лемке, Н. Электропроводность и внутрениее треніе. [Eléktroconductibilité et frottement intérieur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fizehim. Obšć., **37**, 1905, (1134–1138). [7150—7250].

Lemmermann, O[tto]. Entgegnung auf die Bemerkungen des Herrn Fingerling zu meinen in Gemeinschaft mit G. Linkh augestellten Fütterungsversuchen über den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch. J. Landw., Berlin, 52, 1904, (395-400). [6500]. 31115

Doppelsuperphosphates. Landbote, Prenzlau, **25**, 1904, (451-452). [6590].

 $311\bar{1}6$ — Untersuchungen über den Einfluss einiger sogenannter spezifischer Milchfuttermittel auf die Milchsekretion, die Zusammensetzung der Milch und die Eigenschaften des Milchfettes. In Gemeinschaft mit [G]. Linkh und [F]. Moszeik. I. Lemmermann, O[tto] und Linkh, G. Ueber den Einfluss der Futtermittel auf die Milehsekretion und die Zusammensetzung der Mileh. II. Lemmermann, O[tto] und Moszeik, F. Ueber den Einfluss der Futtermittel auf die Beschaffenheit des Milehfettes. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (559-31117634). [8040].

Lemoine, Georges. Programme de recherches sur les diverses propriétés physiques d'une même solution saline. Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, 20, 1903, (389-392). [7450]. 31118

Lemoine, Paul r. Lemoine, Georges.

Lemoult, Paul. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur constitution. Calcul des chaleurs de combustion. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (203-244. [7200-1000]. 31120

Sur la chaleur de combustion des composés organiques sulfurés. Remarques relatives aux composés halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1905, (131-134). [7200]

Sur l'anilide orthophosphorique et ses homologues; de la nonexistence du compose  $C_6H_5AzH-P$   $\equiv Az C_7H_5/2$ . Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, 206-208; [1630-2000]

Sur quelques dérivés de l'acide phosphorique pentabasique, l'aris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (409-411). [0570-1630] 31123

Sur une combinai-on cristallisée d'acétate et de thiosulfate de plomb. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 422-424). [0580]. 31124

Sur un réactif des phosphure, arséniure et antimoniure d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 478-4801. 0380]. 31125

Remarques sur une série récente de déterminations calorimétriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 6633-625 \, [7200]. 31126

Sur la rétrogradation de quelques amines secondaires cycliques Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, 1978–980). [1630]. 31127

Action du pentachlorure de phosphore sur les amines cycliques tertiaires Synthèse de matières colorantes et formation de phosphore. Paris, t'.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (248-250). [1630-0570].

- r. Curtis.

Lemus, Woldemar]. Ueber die chemische Beschaffenheit des in den grossen und in den kleinen Milchkügelehen enthaltenen Fettes. Diss. Leipzig. Liebertwolkwitz (Druck v. F. Zeugner), 1902. VII+81, mit 1 Tab., 22 cm. 1300-6500.

Lenard, Philipp]. Ueber die Licht emissionen der Alkadimetalldämpfe und Salze, und über die Zentren dieser Emissionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (197-247). [7300].

Lenard, P[hilipp] r. Klatt, Virgil.

Lendle, Ludwig. 1. Über Isomerieerscheinungen bei Phosphiten. 1I. Über das Verhalten von Natriumsulfat in wässriger Lösung. Diss. Würzburg Druck v. C. J. Becker), 1902, (63). 22 cm. [0570-7000-6300-0500-7150].

Leneček, Ottokar. Illustrierte gewerbliche Materialienkunde. Zum Gebrauche in gewerblichen Fortbildungsund Fachschalen, in Meisterkursen und zur Selbstbelehrung bearb. (Bruno Volgers Bücherei für den Gewerbe- und Handwerkerstand. Bd 5. Berlin (A. Gold-chmidt), 1905, (VIII+578). 48 cm. Geb. 4 M. [0030]. 31132

Lengyel, Béla. A chemia mint a kulturalis fejlődés egyik tényezője. [Die Chemie als Faktor der Kulturentwickelung]. Termt. Közl., Budapest, 37, 1905, (593-601). [0040]. 31133

Lengyel, Loránd. A pep-szinemésztés reakcztohóje. [Über die Reaktionswärme der peptischen Verdauung.] Magy. Chem. F., Budapest. 11, 1905, 115-151. [7200 8010 8040]. 31134

Adat a pepsinemésztés thermodynamikájához. [Beitrag zur Thermodynamik der Pepsinverdauung]. Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, 255–262 [7200 8010]. 31135

Veber die Bestimmung der Schwefelsäure im Harn uittels alkoholischer Strontiumchloridlösung. Arch. ges. Physiol., Bonn. **104**, 1904, 514 518). [6300].

**Lenton**, Walter Henry. The assay of opium and its preparations. Pharm. J., London, Ser 4), **20**, 1905, (652-653). [6500].

Lenz, Wilhelm. Zwei kleine Arbeitsgerate. 1. Ein Schmelzröhrchenhalter. 2. Saugrichter mit gespanntem Filter. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905. (358-361). [0910].

Lenze, F. Ueber Perchlorat im Schwarzpulver und über Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1904, (394-115). [7200-0420-6500]. 31140

Leo, H[ans]. Ueber die Beeinflussung der Sonnenlichtwirkung durch Meerwasser. D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, (1924-1925). [7350]. 31111

Ueber die Wirkungsweise von Salzsäure und Pepsin bei der Eiweissverdauung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (286–292). [8010]. 31142

Leonardi, Giovanni e De Franchis, M. Sugli eteri metil- ed etilacetolico ed alcani loro derivati. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (316-322). [1510—1930].

**Leonhardt,** Richard v. Michaelis, A[ug].

[Leontovič, A. V.] Леонтовичь, А. В. О шестивольфрамовомъ натріп. [Sur le hexawolframate de natrium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1555–1556); **37**, 1905, (130–141). [0840]. 31144

[Leontovič, Vs.]. Пеонтовичъ, Вс. Матеріалы къ изученію явленія катализа. Подъ редакціей проф. Вл. Ппатьева. [Matériaux pour la recherche de la catalyse. Sons la rédaction du prof. Ipatiev.] St. Peterburg, 1904, (2+169). 24 см. [7050]. 31145

Leopold, Andor. Kaolin-meghatározás agyagban. [Kaolinbestimmung im Thone.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (177–183). [6500]. 31116

Leopold, Richard. Ueber Isophtalaldehyd und einige seiner Condensationsprodukte. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1905, (53), 23 cm. [1430].

Lepel, F. von. Zur Oxydation des Luftstickstoffes mit Hülfe des elektrischen Flammenbogens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2524-2533). [0490 7250]. 31148

Neuere Versuche zur Nutzbarmachung des atmosphärischen Stickstoffs durch elektrische Flammenbogen. Berlin, Jahrb. D. LandwGes., 19, 1904, (40–44). [0490]. 31149

Lepel, Victor Freiherr von. Empfiehlt es sich allgemein, ein Verbot des Stärkemehlzusatzes zur Presshefe herbeizuführen? [In: 5. lutern. Kongress für

angew. Chemie, Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (599-605). [6500]. 31150

Lepère, E. Ueber Aschengehalt und Alkalitätsgrad der Asche von Himbeersirupen des Handels. Zs. off. Chem., Plauen, 10, 1901, (406-110). [6500]. 31151

der Eierteigwaren. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (250–259). [6500].

31152

Lepetit, Robert. Procédé de préparation de nouveaux dérivés d'amines primaires avec l'aldéhyde formique et les bisulfites et de dérivés de l'indigo. Plicacheté No. 1170, déposé le 6 Mars, 1900. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (379-382). [1600-5020].

31153

**Lépine**, R. et **Boulud**. Sur la production du sucre dans le rein chez le chien phloridziné. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (497-199). [8030]. 31151

Sur les modifications de la glycolyse dans les capillaires, causées par des modifications de la température locale. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (622-625). [8040]. 31155

- Sur la réduction de l'oxyhémoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1995, (993-995, 1128). [8040]. 31156

Sur l'acide glyeuronique du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (153-456). [8040-1310]. 31158

Le Play r. Charrin.

Leppla, [A.]. Die Bildsamkeit (Plastizität) des Thones. Baumaterialienk., Stuttgart, **9**, 1901, (124–125). [0120].

Lequis, Kurt. Ueber einige neue Methoden zur Erkennung und quantitativen Bestimmung von stickstoffhaltigen Körpern. Diss. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1905, (37), 21 cm. [6300].

31160 Lerch, F. v[on]. Ueber das ThX und die induzierte Thoraktivität. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha. (553-583, mit 4 Taf). [0770]. 31161

Leroux, A. v. Friedrich, K.

Le Roux, F. P. De l'action des très basses températures sur la phosphorescence de certains sulfures. Rappel d'un Mémoire de MM A. et L. Lumière. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 184-85, 230-241. [7200].

Leroux, Henri, Tétrahydrure et décallydrure de naphtaline, Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (672-674). [1130-1140-1240]. 31163

## Lesage, L. v. Fosse, R.

Leschik, Georg. Beiträge zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. Chr. Lehmann's Nachf.), 1904, (32, 22 cm. [1430].

**Lespiau**, R. Sur l'acide β-bromobutyrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (738-739). [1310]. 31167

Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436-437). [1310].

Nur l'acide oxéthylcrotonique, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 723-724. [1310 1320]. 31169

Etudes cryoscopiques faites dans l'acide eyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (855-857). [7200]. 31170

31171

et Chavanne. Liquéfaction de l'allène et de l'allylène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, 1035-1036; 11201.

Lessing, J[ul]. Ueber Lichtechtheit. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2. Berlin D. Verlag , 1901, 894.895. [5020]. 31173

Lester, J. H. Moisture tests of wood pulp. Part H. London, J. Soc. Chem. Indust.. 24, 1905, 171-175). [6500].

Lester, O. C. On the oxygen absorption bands of the solar spectrum. Astroph, J., Chicago, Ill., **20**, 1901, (81–104, with text fig., pl.). [7300]. 31175

Le Sueur, Henry Rondel. The action of heat on a-hydroxycarboxylic acids. Part II. a-Hydroxymargaric acid, a-hydroxypalmitic acid, a-hydroxypenta-decylic acid, and a-hydroxymyristic acid. London, J. Chem. Soc. 87, 1905, 1888–1906); [ab-tract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 1285). [1310, 1410].

Letsche, Eugen. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. [Triazolderivate]. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1903. 102 . 23 cm. [1930 1740 1300]. 51177

Letterhos. Versuche mit dem Sichlerschen Kapillar-Ventilbutyrometer. Molk-Ztg. Hildesheim, 19, 1905, 926-927). [6300]. 31178

Leuba, Auguste. Sur l'action des acides nitrique et acétique sur les chromates alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (303-304). [0270].

Action de l'acide oxalique sur le ferrocyanure de plomb. Ann. chim, analyt., Paris. 10, 1905, (143-145). [1310]. 31180

Sur le dosage du ferrocyanure cuivrique. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, 218-219. [6300].

31181
Leuchs, Hermann. Synthese von Oxypyrrolidin-carbonsäuren (Oxy-prolinen).
Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1937-1943, [1930].

Leuner, Karl v. Stobbe, Hans.

Levaditi, C. Antitoxische Prozesse. Jena (G. Fischer), 1905, (V+96), 26 cm. 2,80 M. [8050]. 31183

Levene, P[hoebus] A. Peber die Spaltung der Gelatine. (2. u. 3. Mitteilung.: Hoppe-Seylers Zs. physiol Chem., Strassburg, 41, 1904, (8-11, 99-100). [4010].

Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren, 47. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, 199-201); . . . 8. Mitt. Ueber die Milznucleinsäure. Lc., 45, 1905, 4370-380). [1350-4010-6500].

und **Stookey**, L. B. Notiz über das Pankreasnucleoproteid. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1901. 101–106. [4010]. 31186 **Levene,** P[hoebus] A. v. Mandel, John A.

Levi, Mario Giacomo. Contributo allo studio della preparazione elettrolitica dei persolfati. Gazz. chim. ital.. Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (81-89). 7250 0660].

e Spelta, Egidio. Sopra l'acido fosfomolibdico. Gazz. chim ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (207-226). [0480].

- r. Le Blanc, Max.

[Levin, J.] Левинъ, П. Примъненіе злектрическаго тока для синтетическихъ цѣлей въ органической химін. [Application du courant électrique à la synthèse dans la chimie organique.] Št. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1-25, П). [1000—7250].

Пцерпены и ихъ производныя. [Les terpènes et leurs dérivés.] St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1-24, II; 25-63, II). [1140].

**Levin**, M[ax]. Über Gold-Thalliumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (31–38). [0150 0790 7000].

Tungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (238–242). [0510 0540 7000].

und **Tammann**, Gustav. Über Mangan- Eisenlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (136–144, mit 1 Taf.). [0320 0470 7000] 31193

v. Ruer, Rudolf.

Levin, Wilhelm. Methodisches Lehrbuch der Chemie und Mineralogie für Realgymnasien und Ober-Realschulen. Tl 2: Oberstufe (Pensum der Ober-Sekunda und Prima). Berlin (O. Salle), 1905, (V+195). 23 cm. 2,40 M. [0030].

[Levites, S. Ja.]. Левитесъ, С. Я. Матеріалы для изученія процесса застудивванія. ПІ. О внутреннемъ тренін коллондальныхъ растворовъ. [Contribution à l'étude du proces de gélatination. III. Sur le frottement intérieur des dissolutions colloïdales.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (101-117). [7000 7100].

Levites, S. [Ja.]. Ueber Desamidoalbumine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, 202-206). [4010].

Levy, Arthur Garfield. A rapid method for the determination of tin in copper-tin alloys. London, Anal., 30, 1905, (361–367). [6200]. 31197

Water from the Simpler tunnel. London, Anal., **30**, 1905, (367–369). [6500]. 31198

The estimation of chloroform vapour in air. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (iii-iv). [6300].

Lévy, Henri Michel v. Perot, A.

**Levy**, Paul. Zur Kenntnis des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1739–1741). [1350–1860]. 31200

Levy, Walter v. Rosenheim, Arthur.

Levyckyj, Vołodymyr. Načerk terminologii chemičnoi. [Grundriss d. chemischen Terminologie.] Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, (1-12). [0070]. 31201

Lewes, Vivian B. The theory of the incandescent mantle. Chem. News, London, 91, 1905, (62-66). [0100 6500].

Die Theorie des Gasglühlichtes, Vortrag. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, **11**, 1905, (61-62, 71-74). [7200]. 31263

**Lewin**, L[ouis]. Der Einfluss der Chemie auf die Medizin. Vortrag . . . Natw. Wochenschr., Jena, **20**, 1905, (225–229). [6500]. 31204

Lewis, Gilbert N. Autocatalytic decomposition of silver oxide. Department of the interior. Bureau of government laboratories. Chemical Laboratory. [Publication] No. 30, Manila, 1905, (5–19, with pl.); (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (310–326). [0110–0910–7050]. 31205

——— Hydration in Solution. Bureau of government laboratories. Chemical Laboratory. [Publication] No. 30, Manila, 1905, (21-27); (Ubers.). Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1995, (224-230). [7050 7150].

Lewis, Percival. The afterglow of metallic vapors in nitrogen—a new band

spectrum. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1904, (49-57, with pl.). [0490-7300]. 31207

Lewis, Percival. Notes on the spectra of nitrogen and its oxides. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1901, 58-62, with ph.). [0190-73001. 31208]

The spectrum of the electrodeless discharge in nitrogen. [Abstract. Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, 124-125. 0490 7300]. 31209

The spectrum of the afterglow of the spark discharge in nitrogen at low pressures. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y.. 18, 1901, (125-128). [0490-73001].

Lewis, Reginald J. r. Hake, C. Napier.

**Lewis,** William Henry r. Chattaway, Frederick Daniel.

**Lewkowitsch**, J. Evaporation in vacuo of solutions containing solids. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1149–1187). [7200–6500]. 312H

30, 1905, 394 395; [6500]. 31212

Technologie der Fette und Erdöle. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (128–418). [1300–6500].

Ueber Fettspaltung durch Enzyme, [In: 5, lutern, Köngress für angew, Chemie, Bd 2,] Berlin (D. Verlag), 1901, (511–517). [8010–1300].

Oele, Fette und Wachse, In: Chemisch-technische Untersnehungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.1 Berlin (J. Springer), 1905, (151-203). [6500-1300]. 31215

Spezielle Methoden der Oelund Fettindustrie. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (201-261). [6700].

**Lewkowitz**, H. r. Weinland, R[udolf]. **Lewy**, Martin r. Herz, Walter.

Ley, H[einrich]. Ueber Quecksilbernitroform; ein Beitrag zur Constitution von Salzlösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (973-978). [2000 7000].

 Ueber colloidales Kupferoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2199-2203). [0290-7100]. 31219

und Wiegner, G. Uber metastabile Zustände bei Reaktionen zwischen gasförmigen und festen Stoffen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (585– 593). [7050].

Ley, Herm. Eine neue Weinsäure-Bestimmungsmethode. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (149). [6300—1310].

und Dichgans, Herm. Eine neue Methode zur Bestimmung von Zucker. Pharm. Zig, Berlin, **48**, 1903, (689-690). [6300].

Leyde, [Oskar]. Prüfung von Gusseisen. Vortrag . . . Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (169-172). [6500].

31224

Festigkeit und Struktur
des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (94–103, mit 1 Taf.),
[0320].

L'Hote. Acide sulfureux pur comme réactif; sa préparation. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (305). [0060].

31226

Sur l'emploi des vases en nickel dans les laboratoires. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (253–254). [0540]

Lichowitzer, H. Die Frage der Bewertung und Einteilung der Abflusswässer der Rübenzuckerfabriken nach ihrer chemischen Zusammensetzung [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (173–188).

der Rüben nach dem Verfahren Krause und nach dem kombinierten System Krause-Pellet-Löwenberg. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 3,1 Berlin (D. Verlag), 1901, (216–226), [6500].

Lichtenfelt, H. Ueber die chemische Zusammensetzung einiger Fischarten, warum und wie sie periodisch wechselt. Arch. ges. Physiol., Bonn, **103**, 1904, (353-402). [6500].

Lichtenstein, L. r. Hoff, J[acob] H[einrich] van't.

Lidholm, Hj. Om acetylen och karbid. [On acetylene and carbide.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (73-76). [7200]. 31231

Zur Trennung des Silbers von Blei. Berlin, Ber. D. chen. Ges., **38**, 1905, (566–568). [6200]. 31232

Phosphorbestimmung in Calciumcarbid. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1452–1453). [6200]. 31233

[Lidov, Aleksandr Pavlovič.]. Лидовъ, А. II. О разложении диціана накаленнымъ желъзомъ. [Décomposition du dieyane par le fer chauffé.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 448–150). [0210].

Новый способъ получения окиси углерода. [Nouvelle méthode de préparation de l'oxyde de carbone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 450). [0210—1930].

Объ азотимидѣ, пли діпмидѣ, пнертиомъ азотоводородистомъ газѣ. [Sur l'azotimide, ou diimide.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1298-1299). [1600].

Jodacetylen zu fetten Ölen. Acetylen, Halle, **8**, 1905, (163). [1120 7350]. 31237

[— et Kuznecov, М.1.] — п Кузпецовъ, М. П. Отпошеніе газообразныхъ углеводородовъ къ накаленному магнію. [Action du magnésium chaufié au rouge sur les hydrocarbures gazeux.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 1940—943); Acetylen, Halle, 8, 1905, 128—129). [1100—6400].

Liebenow, C. Zur Frage der Dissociation der Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (301–306). [7250]. **Lieber,** Hugo. Improved methods of applying radium. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (230-231). 31241

**Liebermann**, C[arl]. Ueber Beizenfarbstoffe. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (881–893); FarberZtg, Berlin, **14**, 1903, (197–199). [5020].

31242 und **Häse**, G. Ueber die Gruppe des Pyrrolblaus. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2817-2853). [1930-5020]. 31243

und Lindenbaum, S. Ueber einige mesophenylitte Perivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799–1805). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (3802–3801). [1130–1230–1530].

und Mamlock, L. Ueber die Jod-Jodwasserstoff - Verbindungen stickstofffreier Anthrachinonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1784–1796). [1530–1230]. 31245

Wirkung von Brom auf die Anthranole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1797–1798). [1230]. 31246

Liebermann, Leo. Ueber die Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch eolfofdale Platinlösungen. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen I.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1901, (119-154). [7050-7100-0360-0610].

Ueber die Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch die Fermente des Malzauszuges. (Beiträge zur Kennnis der Fermentwirkungen III.) Arch, ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (176–200). [7050–8010].

Ueber die Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse einiger Pflanzenextracte. (Beiträge zur Kenutnis der Fermentwirkungen IV.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, 4201–202. [7050 8010].

Versuche über Wasserstoffsuperoxyd - Katalyse mit einigen Extracten thierischen Ursprungs. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen V.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (203–206). [7050 8010].

31250

——— Ueber die Guajakreaction, nebst Bemerkungen über die Wirkung der thierischen Schutzstoffe und Im-

munkörper und einem Anhang über das Terpentinöl. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen VI.) Arch. ges. Physiol., Bonn. 104, 1901. (207-226). 7050 8010 8050]. 31251

Liebermann, Leo. Ucher die Guajakreaction des Blutes. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen VII.) [Blutenzyme.] Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1961. (227–232). [6500]. 31252

Ueber die Guajakreaction des colloidalen Platins. (Beiträge zur Kenntuiss der Fermentwirkungen VIII.) Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (233-234). [7050-7150-0610]. 31253

Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (181–488). [6500] 31254

und Genersich, Wilhelm von. Ueber einige Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. (Beiträge zur Kenntniss der Fermentwirkungen 11.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (155–175), 17550 7100 0360 0610]. 31255

und Lieberman, Paul. 1st zur Guajakreaction die Gegenwart einer Katalase notwendig? Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (189–198). [7650-8010]. 31256

Liebermann, Paul v. Liebermann, Leo. Liebig, Hans von. Über die Vereinigung von Benzil mit Resorein Tl 1: Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 72, 1905, (105-172) [1230 1530 1910]. 31257

Liebig, Max jun. Ueber chemische und physikalische Eigenschaften einiger Bleifarben und der zu ihrer Parstellung verwendeten Rohstoffe und Hilfsrohstoffe nebst ihrer Analyse und Betriebskontrolle. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1671–1675); Bayr. IndBl., München, 91, 1905, (52–53, 60–61), [0580–6500].

Liebl, Fritz. Weitere Untersuchungen photodynamischer Stoffe auf Diastase. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1905, (18). 22 cm. [7350 8010]. 31259

Lieblein, Victor. Beiträge zur Kenntnis der chemischen Zusammentsellung des aseptischen Wundsekretes. Beitr. klin. Chir., Tübingen, **35**, 1902, 13–93), [65001.

Liebreich, O[scar]. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte in chemischer und pharmakologischer Hinsicht. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (61–65). [6500]. 31261

Lieck, Albert. Einwirkung von Hydrazin auf m-Tolyl-isocumarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3853–3856). [1330–1910–1930]. 31262

Ucber einige Phtalazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3918-3924); Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (47). 22 cm. [1930]. 31263

**Lienau**, Hermann. Feber Friedelit. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (361). [0170]. 31264

Eine Methode zur Untersuchung des Bauxits. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (581–585). [6500]. 31265

———— Eine praktische Form des Tiegeldreiecks. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (991). [0910]. 31266

Fenchtigkeit und Konstitutionswasser im Bauxit. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1280-1281). [0120]. 31267

Liesche, Otto v. Lockemann, Georg.

Lilienfeld, Julius E. Ueber eine allgemeine und hervorragend empfindliche Methode zur spektralen qualitativen Elementar-Analyse von Gasgemischen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade,) 1905, (40). 22 cm.; Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (931-912). [7300-6400]. 31268

Lilienfeld, Maurice. Die Fabrikation der Soda und Pottasche in Britisch historischer Beleuchtung. Seifenfabr., Berlin, 22, 1902, (1293-1296); 23, 1903, (3-9, 30-31, 53-55, 77-79, 105-107, 153-157, 229-232, 277-279, 329-331, 401-103, 451-457, 525-527, 577-579, 652-651, 723-724, 749-750, 771-772), [0500-0420].

Linari, Adolfo. Sintesi di un benzometaxilenolo. Gazz, chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (60–65). [1530].

Lincoln, A[zariah] T[homas]. The ternary system: benzene, acetic acid, and water. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 8, 1901, (218-256, with text fig.). [7050]. 31271

Linde, C. Die Auswertung der Breunstoffe als Energieträger. Vortrag Bayr, IndBl., München, **91**, 1905, (11-14, 19-22, 27-29, 37-39). [7200].

Linde, O. Zum Nachweis von Kurkuma. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (657-658). [6500]. 31273

Zurdes Gewinnung Opiums. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (233-237). [3010]. 31274

 Ueber Drogen, welche mit Schwefelsäure Rotfärbung geben. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (159-461, 470-471). [6500]. 31275

Linde, Richard. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Tl 2: Theoretische Folgerungen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1904, (44), 27 cm. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. **21**, 1905, (57–92); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697–1705, 1743–1748). [7200].31276

--- v. Knoblauch, Osc.

Linden, von. Recherches morphologiques, physiologiques et chimiques sur la matière colorante des Vanesses. Ann. sci. nat. zool., Paris, (sér. 8), 20, 1905, (295–363, av. pl.). [8040]. 31277

Lindenbaum, S. r. Liebermann, C[arl]. **Lindenberg.** Willy v. Willgerodt, C[onrad].

Linder, Ernest and Picton, Harold. Solution and pseudo-solution. Part IV. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1906-1936); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (240–241). [0140 0320 31278 5000 71501.

**Linder**, S. E. v. Carpenter, R. Forbes.

Linders, Olof. Die Formelzeichen. Ein Beitrag zur Lösung der Frage der algebraischen Bezeichnung der physikalischen, technischen und chemischen Grössen. Leipzig (Jäh & Schunke), 1905, (III + 96). 27 cm. 5 M. [0070]31279

Lindet, L[éon]. Influences activantes et paralysantes de certains corps dans la production de la rouille. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (859-862); Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (370-31280 373). [0320].

----- Rapport présenté au nom de la section des dénaturants à la 2. sous-commission de l'alcool au Ministère (D-7195)

des Finances. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (459–174). [1210].

Lindet, L[éon]. Les procédés permettant de reconnaître l'aldéhyde formique dans les alcools dénaturés an formol. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (175) 477). [6150]. 31282

Un pain de sucre de betteraves raffiné en 1813. Bul. ass. chimistes, Paris, 1904, (477). [0010] 31283 6500].

--- Sur le dosage simultané du saccharose, du dextrose et du lévulose. Bull. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (574-577). [6300].

 Analyse du sucre d'érable. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (578). [6.500].

— Les hydrates de carbone de l'orge et leurs transformations au cours de la germination.  $\lceil In:5$ , Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (498-505). [8030 1800].

Sur le choix d'un antiseptique destiné à conserver les échantillons de lait pour l'analyse. [In: 5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 47 Berlin (D. Verlag), 1904, (1025-1027).

- et Ammann, L. Influence des éléments de la farine bise sur l'extraction du gluten et sur la pani fication. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (56-58); Ann. chim. analyt. Paris, **10**, 1905, (454–456). [4020].

31288 – et Marsais, P. Sur la production comparée de l'alcool et de l'acide carbonique au cours de la fermentation. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1223–1225); Bul. ass. chimistes. Paris, **22**, 1905, (571–573). [8020].

Lindner, Felix. Beiträge zur Kenntnis der Phenmorpholinderivate. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (31). 21 cm. [1940 3010]. 31290

Lindner, Pfaull. Die biologische Analyse der untergärigen Bierhefe mit Hilfe eines Vortrocknungsverfahrens. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (369-370), [6500]. 31291

– Der Nachweis von Bierhefe in Presshefe mittels der biologischen Analyse und die Einführung eines bestimmten Hefentypus in der Presshefenfabrikation. Wochenschr. Brau., Berlin. **21**, 1904, (237–239); Zs. Spiritlad., Berlin, **27**, 1904, (156–157). [6500]

Lindner, P[aul]. Die Bedeutung der Feststellung des Infektionsquotienten gärender Flüssigkeiten unmittelbar nach der Probeentnahme. Wochenschr. Brau., Berlin. 21, 1901, 368-369. [6500].

31293

— Eine einfache, leicht ausführbare Methode zur Orientierung über den Eiweissgehalt der Gerste mit Hilfe der Pappenheimschen Triacidlösung. Wochensehr. Brau., Berlin, 21, 1904, 397-398. [6500]. 31294

die orientierende farbenanalytische Eiweissbestimmung in Gerste mittelst Triacidlösung. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, 802-803 . [6300]. 31295

— Ceber die biologische Analyse gürender Flüssigkeiten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd.3.] Berlin (b. Verlag), 1904, (551– 554. [6500].

Mikroskopische Betriebskontrolle in den Gärungsgewerben nit einer Einführung in die technische Biologie, Hefenreinkultur und Infektionszehre. Für Studierende und Praktiker bearb. 4. neubearb. Aufl. Berlin (P. Parey, 1905, (VIII + 521, mit 2 Tab. u. 4 Taf.). 25 cm. Geb. 19 M. [8020]. 31297

v. Bergsten, Carl.

Ling, Arthur R. and Rendle, Theodore. The volumetric determination of reducing sugars. London, Anal., **30**, 1905, (182-190). (6360).

Linhardt, Adolf. Praktische Winke über Papierpräfung für den Papierhandel und die Druckindustrie. Centralbl. Papierverarblind., Berlin, 4, 1905, (415-146, 157-158, 170-171, 181-182, 194. (6500).

Linke, Georg-Linus. Cher die Einwirkung von Phosphortrichlorid, Phosphoroxylehlorid und Phosphorsulfochlorid auf Thiophenol. Phosphine. Diss. Rostock Druck v. C. Hinstoff), 1902, (15). 22 cm. 2000'. 34300

Linker, A. Die hauptsächlichsten elektrischen Messinstrumente. Das Studium der Elektrotechnik. Hrsg. von A. Kraetzer. Berlin-Steglitz Buchhandlung d. litter. Monatsber.), 1905, (V + 73). 22 cm. Geb. 2 M. [0910]. 31301

Linkh, G. r. Lemmermann, Otto.

Linne, Br. v. Pfyl, B.

Linroth, Klas. August Almén†. Hygiea, Stockholm, **66**, 1904, (1-17, with portr.). [0010]. 31302

Lintner, C[arl] I. Bier. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden. hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin J. Springer), 1905, (668-697). 65007.

Liouville, R. Sur les pressions développées, à chaque instant, en vase clos par des pondres colloïdales de diverses formes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (708-710). [7200]. 31304

31305 [Lipin, Viač.]. Липпить, Вяч. Металиургія чугуна, желізза и стали Томъ І. [La métallurgie de la fonte, du fer et de l'acier. Tome I.] St. Peterburg, 1904, (IV + 8 + 760 + 2, av. pl.). 24 ст. [0320].

Lipp, A[ndreas]. Lehrbuch der Chemie und Mineralogie für den Unterricht an höheren Lehranstalten. 3., verb. Aull. Stuttgart (F. Grub), 1905, (VIII + 362, mit 1 Taf.). 23 cm. Geb. 3,80 M. [0030].

und Widnmann, E. Ueber die Einwirkung des Formaldehyds auf N-Methyl- Δ<sub>2</sub>-tetrahydropikolin. (1. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2276-2283); H. Mitt. N-Methyl-β-Acetopiperidin (N-Methyl-β-Piperyl-Methylketon). I.c., (2171-2482). [1930].

Lippert, Walther, Ueber Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (147-149, 164-167); . . . im Jahre 1904, l.c., 12, 1905, (158-160, 185-187, 205-207).

Zum qualitativen Nachweis von Harz und Tran in Leinölfirnis. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (4-5). [6500]. 31310

Luftleuchtigkeit auf die Sauerstoflab-

sorption der Öle. III. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (94-95). [1300].

Lippmann, Edmund O. von. Carbostyril als Absatz in einem Schlempeofen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3829-3830). [1930]. 31312

Einige Worte zum Andenken Achards. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (858– 865); D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (901-905), [0010].

 Die Zuckerfabrikation in den Kolonien. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (131-147). [6500].

Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation i. J. 1904. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (239-242). [6500].31315

Alchemistische Poesie aus dem 13. Jahrhundert. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (323-321). [0010].

Zur Geschichte des Wismuts. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (719). [0190].31317

 Wer hat die Verbremung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (849, 1185). [0010].

Bericht (Nr. 39-42) über die wichtigsten im 2. Halbjahre 1902. im 1. und 2. Halbjahre 1903, und 1. Halbjahre 1904, erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (361-363, 409-413, 469-472, 1201-1202,1209-1210, 1223-1235); **29**, 1904, (497-501, 534-538, 577-580, 621-624, 1332 -1336, 1363–1367). [1800–6500].

31319 Fünfzigjähriges Doktorjubiläum des Geheimrats Prof. Dr. H[ans] Landolt. D. Zuckerind., Berlin, **28**, 1903, (1873–1874). [0010]. -31320

Ueber Fermente und Enzyme. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1937-1940); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1309-1315). [8010 8020]. 31321

Bericht (Nr. 43 und 44) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1904, und im 1. Halbjahre 1905, erschienenen Arbeiten auf dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (261–264, 311–316,

348-354, 1181-1183, 1219-1226, 1252 1255, 1293-1294). [1800]. 31322

Lippmann, Edmund O. von. chemischen Kenntnisse des Dioskorides. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1209-1220). [0010].

Die Zuckerverluste im Raffinationsbetriebe.  $\lceil In : 5$ . Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (351-359). [6500]. 31324

 Rohstoffe, Erzeugnisse und Hilfsprodukte der Zuckerfabrikation. Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (387) 493). [6500]. 32325

Lippmann, Ed[uard]. Zur Darstellung von Phenylglycin. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1173–1174). [1310]. 31326

Ueber Dibenzylanthracen und seine Derivate. (Nach gemeinmit Herrn Untersnehungen Rodolfo Fritsch), Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H. 1, 1905, (61–62). [1130].

— und Fritsch, Rodolfo. Zur Kenntniss von Condensationen von Aldehyden mit Ketonen. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (1626-1630). [1530 1430 1540 1910]. 31328

**Lippmann,** Ludwig. Zur Kenntnis der Reaktion saurer Methylengruppen mit p-Nitrosodiałkylanilin. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (31). 23 cm. [1630]. 31329

**List**, Georg. Uber die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amido-gruppen substituirter Diamine. Diss. Tübingen. Leipzig (Druck v. Hesse & Becker), [1905], (59). 22 cm. [1630  $7000 - \hat{1}3\hat{3}0 - 1\hat{9}3\hat{0}].$ 31330

**Litter,** Hans. Beitrag zur Frage der Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden (Druck v. Gebr. Adolph & Co.), 1905, (90). 23 cm. [1930-5020-7000]. 31331

Little, A. D. The cellulose industries in the United States. [In: 5. Intern, Kongress für angew, Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (727–738). [6500].

Litzendorff, Jakob. Ueber die Spaltung des Dijodkohlenstoffs (Dijodacetylen) in Kohlenstoff und Tetrajodäthylen. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (35). 22 cm. [1120 7200 7350 7050]. 31333

Lĭuminarskaja, A. v. Celincev, V. V.

Livov, Victor, [Ljwoff, V.] v. Wagner, Dmitrij.

Lloyd, J[ohn] Alex[ander]. Nitraniline und Nitrosoaniline als Pseudobasen.
Diss. Wärzburg (Druck v. C. J. Becker),
1903, 68. 22 cm. [1630 - 7000].

Lloyd, L. L. v. Gardner, Walter M.

Lobry de Bruyn, C. A. und Tijmstra, Bz. S. Ueber den Mechanismus der Aetherbildung aus Halogenalkyt bezw Halogendinitrobenzol und Alkoholat. Zs. physik Chem., Leipzig, **50**, 1904, 136-112. [7050-1200]. 31335

Locatelli, Ugo. Ueber einige neue Purpursäuren. Diss. Göttingen Druck v. Dietericht, 1903, 600. 21 cm. [1330<sub>3</sub>. 31336

Lockemann, Georg. Über den Arsennachweis mit dem Marsh'schen Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (116–429, mit 2 Taf.). [6100]. 31337

——— Uber die katalytische Zersetzung von Arsenwasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 191–1915, [0]40, 7050]. 31338

und Liesche, Otto. Uber die Akrolemfarstellung nach dem Borsäureverfahren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (174–196). [1420].

Zur Kenntniss des Acthylenphenylhydrazins, Liebigs Ann Chem, Leipzig, **342**, 1905, (11–50). [1630-7000]. 31340

Lockhart, L. B. r. Baskerville, Charles.

Lockyer, Norman and Baxandall, F.E. The are spectrum of scambium and its relation to celestial spectra. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (538-545), [0690-7300].

Locquin, René r. Bouveault, L.

Lodin, A. La fonte pyriteuse (Pyritic smelting) et l'ancienne fonte crue pour mattes. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2, Berlin (D. Verlag), 1901. (251-264). [0030].

Löb, Albert. Elektrolytische Untersuchungen mit symmetrischem und unsymmetrischem Wechselstrom. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. Halle (Druck v. W. Knapp), 1905, (VIII+69), 21 cm. [7250]. 31343

Löb, Walther. Zur Kenntniss der Assimilation der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, 13593-35961; Zs. Elektroch., Hafle, **11**, 1905, 1745-7521; Umschau, Frankfurt a.M., **9**, 1905, (967-971). [7250-7350-8030].

Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. 4. Mitteilung: Das Verhalten des Perchloräthylens, Acetylchlorids, der Trichloressigsäure und des Bromoforms, Von Matthias Joist und Walther Löb. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 1938-944). [1110-1120-1310-5500-7200].

31345

Die Bedeutung des Kathodenmaterials bei der Reduktion des Nitrobenzols. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1] Berlin (D. Verlag), 1901, (666-673). [1130-5500-7250]. 31346

Die Elektrochemie der organischen Verbindungen. 3. erweit. und umgearb. Aufl. von: Unsere Kenntnisse in der Elektrolyse und Electrosynthese organischer Verbindungen. Halle a. S. (W. Knapp., 1905, (VII+320). 22 cm. 9 M. [7250 1000].

die Bedeutung des Kathodenmaterials für die Reduktion des m- und p-Nitrotoluols. Zs. Elektroch , Halle, **10**, 1901, (756-761). [1130-7250]. 31348

Loebell. Untersuchungen über die Konstitution des Portland-Cementes. ThonindZtg. Berlin, **26**, 1902, (1030– 1031), [0220].

**Löffler,** Karl, Ueber β-Coniceïn, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3326)-3329). [3010]. 31350

und Kirschner, M. Derivate des α-Picolyl- und α Picolylmethyl-Alkins. (Tl. 3.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3329–3343). [1930].

Loeffler, Paul. Einwirkung von Kalkhydrat auf Milchzucker, Konstitution von Parasaccharin, Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kuttruff), 1901, (11; 35). 22 cm. [1310-1820]. 31352

- v. Kiliani, H[einrich].

Löhnis, F. Zur Methodik der bakteriolagischen Bodenuntersuchung. H. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (1-9). [6500]. 31353

Löhr, Philipp. Die für die Kaligewinnung in Betracht kommenden Mineralien, deren analytische Bestimmungsverfahren und Feststellung des Charakters der Salze auf Grund der chemischen Analyse. Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, 169-171, 183-184, 193-195, 209-210, 221-222, 237-238, [0420-6500].

Loeser, Carl. Kritische Betrachtung einiger Untersuchungsmethoden der Kaoline und Tone. Halle a. S. J. Nebert), 1905, (29). I M. [6500].

Loevy, J. Geld im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (213). [9150]. 31356

Die Goldgewinnung in Transvaal, Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (947–953, 981–989). [0150]. 31357

Loew, Oscar. Zur Konstitutionsfrage der Eiweisskörper. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (604–605). [4000–7000].

Einige Bemerkungen zur Giftwirkung der Salze des Magnesiums, Strontiums und Barvums auf Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (509–515). [8050].

Veber das Kalkbedürfnis der Pflanzen. Landw. Jahrh., Berlin, **34,** 1905, (131-137). [6500]. 31360

and Asō, K[eijiro]. On different degrees of availability of plant nutrients. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (325-346). [8030]. 31361

Löw-Beer, Oscar. Uber die kontinuierliche Destillation des Teers. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (8-11). [1000 5500]. 31362

----- r. Goldschmidt, Heinrich.

**Löwe,** F. Methoden der Refraktometrie. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (829-831). [7300].

Ueber eine Neuerung am Butter-Refraktometer. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (15–16). [6000].

Löwenstein, Ernst. Die Wirkung des Formalins auf die Milch und das Labferment. Zs. Hyg., Leipzig, **48**, 1901, (239–248). [8010]. Loewi, Otto. Ueber den Diastasegehalt verschiedener Blutsera. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (100-102). [8010]. 31366

Loewy, A[dolf] und Neuberg, C[arl]. Zar Kenntnis der Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (255-357). [1600].

Loges v. Kellner.

Logothetis, Andreas, Zur Kenntnis der Azo- und Amidoazokörper. Diss, Halle a. S. Druck v. Wischan & Burkhardt), 1904, 88). 21 cm. [1720 5020]. 31368

**Lohmann,** [Alfred] r. Kutscher [Friedrich].

Lohmann, C. E. Julius. Extraktionsapparat für grössere Mengen von Pflanzenpulver und dergl. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (365). [0910]. 31369

Lohmann, Johann. Versuche zur Darstellung des Nitroxylchlorids. Beiträge zur Keuntnis des Selens. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1904, (84), 24 cm. [0190-0700]. 31370

-- -- r. Gutbier,  $\Lambda[\text{exander}]$ .

Lohmann, Paul. Selbsteutzündung von Benzin im pharmazeutischen Laboratorium. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (523). [1130]. 31371

Lohmann, W. Die Gase in der Wissenschaft und Technik. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **8**, 1904, (2–3, 21–22, 39–40, 51, 67–68, 79–80, 95–96, 141–112, 129–130, 149–150, 169–170, 191–192, 207–208, 223–224, 243–244, 265–266, 283–284, 303–304, 323–324, 313–344, 361–362, 381–382, 401–102, 421–422, 441–412, 461–462, 481–482, 501–502, 519–520, 537–538). [0100]. 31372

"Granhof". Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (753-755, 771-772, 796-798, 821-822, 813-845, 873-874, [6500].

Der angebliche Aepfelsauregehalt der Himbeere, Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (1113–1116), [6500].

Lohnstein, Theodor. Das Galakto-Lipometer, ein neuer Apparat zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch. Allz. ChemZig, Lübeck, 5, 1905, (121-122). [6500]. Lohnstein, Theodor. Demonstration eines neuen Apparates zur Milchfettbestimmung, nebst. Bemerkungen zur quantitativen Feststellung des Milchzuckers und des Milcheiweisses. Vortrag. Berlin, Ber. P. pharm. Ges., 15, 1995, 98-107. [6000-6300].

Ceber die Bestimmung kleiner Traubenzuckernengen im Harn durch Gährung. Erwiderung auf die Arbeit Malfattis. Centralbl. Krankh. Harnorg. Leipzig, **12**, 1901, 449-453 ( 6500).

Zur Bestimmung kleinster Zuckergehalte durch Hefegarung. Erwiderung auf Prof. Malfattis Arbeit im 10. H. d. Jahrg. 1902. [Nebst Schlusswort von Thans Malfatti.] Centralbl. Krankli. Harnorg., Leipzig, 14, 1903, 101–103. [6500].

Lohrisch, Hans r. Simon, Oscar.

Loiseau, D. Contribution à l'étude du mélibiose, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin D. Verlag, 1904, 386–397. [1820-7300], 31379

Lomax, E. L. r. Garrett, F. C.

Lombardo, Jan. Zużel wielkopiecowy w świetle teoryi Zulkowskiego. Les scories des hauts fourneaux d'après la théorie de M. Zulkowski.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, 937-944; Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, 10-11, 19-20. [0120 0710]. 31380

Kontrolowanie wypalania się cementu za pomocą ciężaru gatunkowego. [Sur le contrôle de la calcination des ciments, Iondé sur l'observation de leurs poids spécifique.] Miesięcznik techniczny, Krakow. 1, 1905, 22-3. [6500]. 31381

Lommel, [V.] Kautschuk-Analysen. Pflanzer, Tanga, 1905, (113-144). [6500]. 31382

London, British Association for the Advancement of Science. The study of hydro-aromatic substances. Report of the Committee, consisting of E. Divers, A. W. Crossley, W. H. Perkin, M. O. Forster and H. R. Le Sueur. Recent work on hydro-aromatic substances. By A. W. Crossley, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 60-65... 1110].

London, British Association for the Advancement of Science. Wave-length tables of the spectra of the elements and compounds. Report of the Committee. consisting of R. E. Roscoe, Marshall Watts, [J.] Norman Lockyer, J. Dewar, G. D. Liveing, A. Schuster, W. X. Hartley, Wolcott Gibbs, W. de W. Abney and W. E. Adeney. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 66-168). [7300]. 31385

of proteids. Second report of the Committee consisting of [W. D. Halliburton, [E.] Waymouth Reid and E. A. Schäfer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 341-342. [4000 7150].

The physiological effects of peptone and its precursors when introduced into the circulation. Interim report of the Committee consisting of E. A. Schäfer, W. H. Thompson, R. Boyce and C. S. Sherrington. The metabolism of arginin, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 312-343). [8040].

Metabolism of the tissues. Report of the Committee consisting of Prof. Gotch, J. Barcroft, Michael Foster and [E. H.] Starling, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (343-344). [8040].

The respiration of plants.
Report of the Committee consisting of H. Marshall Ward, H. Wager, F. Darwin and J. B. Farmer, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (314-345). [8030].

London, The Chemical Society.

Annual reports on the progress of chemistry for 1901. London Gurney and Jackson', 1905, xi+280 , 21.5 cm. 1s, 6d. [0020].

London, E. S. Zum Verdauungschemismus im tierischen Organismus unter physiologischen und pathologischen Verhaltnissen. I. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, 381–385; [8010].

nnd Sulima, A. Th. Zum Chemismus der Verdauung im tierischen Körper. 2. Mitt. Eiweissverdauung im Magendarmkanal. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, [269-235]. [8040]. 31392

Long, J. H. Recent advances in physiological chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, 129–137. [0010].

Longden, A. H. v. Ward, G. J.

Longinescu, G. G. Contribution à l'étude de la polymérisation des liquides organiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (289-295). [7000-1000].

Sur la polymérisation des corps organiques à l'état solide. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (296–301). [7000–1000].

Sur la polymérisation des corps anorganiques à l'état liquide et à l'état solide. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (391–399). [7000].

31396 Lorenz, H[ans]. Die spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, (698– 700, 1189). [7200].

——— v. Hoffmann, J. F.

**Lorenz**, N. v. Ueber die Unhaltbarkeit der Citratmethode zur Bestimmung der Phosphorsäure in Thomasschlacken. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **8**, 1903, (175–176). [6300]. 31398

Lorenz, Richard. Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Tl. 1: Verbindungen und Elemente. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 20.) Halle a. S. (W. Knapp., 1905, (VIII+217). 25 cm. 8 M. [7250].

Die Elektrolyse geschnolzener Salze, Tl 2: Das Gesetz von Faraday; die Überführung und Wanderung der Ionen; das Leitvernögen. (Monographien über angewandte Elektrochemie, Bd 21.) Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (XVI+257). 25 cm. [7250].

Lorenzen, J. Zur Bestimmung des Zuckers im Harn. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (316-317). [6300]. 31401

Lortet et Hugounenq. Analyse du natron contenu dans les urnes de Maherpra (Thèbes, xviiie dynastie). Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (115-118). [0010]. 31402

Losanitsch, M. S. v. Wold,  $\Lambda[\text{lfred}]$ .

Lossen, W. Beiträge zur Kenntniss halogenirter aliphatischer Säuren. 1. Ueber halogenirte Essigsäuren; von Robert Eichloff. 2. Ueber gebromte Propionsäuren; von Eugen Kowski. 3. Ueber α-Brombuttersäure und Butodiglycolsäure; von Hugo Smelkus. 4. α- und β- Bromisobuttersäure. Meth-

aerylsäure; von Oscar Gerlach.
5. Brommethaerylsäure und Isobrommethaerylsäure; von Fritz Morschöck und Carl Dorno. Anhang. Zur Kenntniss des Allens (Dorno). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 112–155, 157–190). [1120/1310/1320].

Lotmar, Fritz. Zur Kenntuis der Albumosen des krystallisierten Serumalbumins. Diss. Strassburg i. E. (I. Singer), 1904, (31). 22 cm. [1010].

Lotsy, J. P. Ueber die Auffindung eines neuen Alkaloids in Strychoos-Arten auf mierochemischem Wege. Rec. Trav. Bot. Neerl., Nijmegen, 2, 1905, (1-16), [3010].

Lotterhos. Versuche über die Brauchbarkeit der Sichlerschen Sinazidbutyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (145–146). [6300]. 31106

Ein Beitrag zur Beurteilung von Sichler's Sinacid-Butyrometrie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (596-599). [6300]. 31407

Lottermoser, A[Ifred]. Uber einige Adsorptionsverbindungen des colloidalen Silbers und anderer anorganischer Colloide mit organischen Colloiden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.). 71, 1905, (296-304). [0110 7109].

(Silbersalze). J. prakt. Chem., Leipzig, (X.F.), **72**, 1905, (39-56). [0110-7100].

Louguinine, W. r. Luginin, V. F.

Louis, Henry, v. Schnabel, Carl,

Louise, E. et Moutier, F. Toxicologie du mercure-phényle. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1703–1701). [8050]. 31110

Lovén, J[ohan] M[artin]. Beiträge zur Kenntnis der optisch aktiven Phenathylamine (α-Aminoäthylbenzole). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (307–314). [1630–7300].

Lovibond, Joseph W. On the fading of inks and pigments. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (262-265). [6500]. 31412

Lovisato, Domenico, Il crisocolla e la vanadimite nella miniera cuprifera di Bena e Padru presso Ozieri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (80-87). [0820]. 31113

31417

Lovisato, Domenico. La greenockite nelle miniere di Montevecchia. Roma, Rend. Acc. Lincei, serie 5<sup>3</sup>; **12**, 2<sup>9</sup> semestre, 1903, 612-646; [0230].

Low, Wilson H. Colouration of glass by radiation. Chem. News, London. **91**, 1905, 232-233; [7350]. 31115

Lowe, W. F. Note on the accuracy of the dry assay of galena in an iron crueible. London, J. Soc. Chem. Indust. 24, 1905, (6-7). [6200 6500].

Lowry, Thomas Martin. The design of gas-regulators for thermostats. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 4030 4031; [abstract] London, Proc. Chem.

Soc., **21**, 1905, 481). [0910].

An application to electrolytes of the hydrate theory of solution.
London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (197-211, with discussion). [7150-7250].

Robert, r. Bousfield, William

Luc, O. E. et Čižikov, A. Луцъ, О. Е. и Чижиковъ. А. О косвенность опредъленіи угольной кислоты въ соляхъ. [Détermination indirecte de l'acide carbonique dans les sels.] St. Peterburg, Žarn. russ. liz.-chim. Obšé., **36**, 1901, 1274-1281). 6300].

Lucas, Richard. Färbung von Glas durch Belichtung. a. M., 9, 1905, 388–390). [0710–7350].

Uher Sanerstoffentziehung dareh Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 182-185. [0550-0610-7050; 31122

Beiträge zum Schwefelsaure-Kontaktprozess, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 457-461), [0660-7050, 31123]

Untersuchungen über die Fenerschwindung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (327–312). [7150]. 31424

\_\_\_\_\_ r. Bodlander, G uido]. \_\_\_\_\_ r. Müller, Erich.

Lucchèse, Louis. Sur l'analyse des ferrosilieiums; emploi du peroxyde de sodium dans les crensets de platine. Ann. chim. analytt. Paris, 9, 1901. (150-151). 6500). Lucchèse, Louis. Sur l'analyse du ferrosilicium; dosage rapide du silicium par l'acide fluorlydrique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, (452-153). [6200].

Lucius, R. Neues aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie, Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (543-545, 868-870). [6500]. 31427

— Neues aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg. Apolda. 1904, (301–303); Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (364–366, 383–384, 623–624, 613–645). [0100].

31428

Ludwig, Alfred. Beiträge zur Kenntnis der δ- und β-Anisalkivulinsäure.

Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (41). 21 cm. [1310–1330].

Ludwig, F[riedrich]. Phosphorescircude Collembolen. Prometheus, Berlin, 16, 1901, (103–107). [7300]. 31439

Ludwig, Th. Zur Konstitution des Portland-Cements. (Zur Berichtung). ThomindZtg, Berlin, 27, 1903, (9-10). [0220]. 31131

Ueber Beziehungen zwischen der Schmelzbarkeit und der chemischen Zusammensetzung der Tone. ThonindZtg. Berlin, 28, 1904, (773-781. [0120-6500].

Lucke, Hermaun. Ueber das Nitril der α-Phenyl-p-oxyzimmtsäure. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (42). 21 cm. [1330]. 31433

**Lücker**, Ed. Acctonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (725-726, 739). [6150]. 31434

Zur Kenntnis des Benzaldehyds. ApothZtg, Berlin, **20,** 1905, (1014-1015). [1130]. 31135

Lüdecke, K. Rückfluss- und Destillationskühlermit Kugel-Innenkühlung. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (1282). [0910]. 31436

Lüdecke, Karl Robert. Zur Kenntnis der Glyzerinphosphorsäure und des Lecithins. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (82). 23 cm. [1300 2000].

Lüdin, E. Die Streuung der Stromlinien in Elektrolyten. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, **87**, 1905, (71–72); Arch. Sei. Phys., Geneve, ser. 1, **18**, 1904, (259–260). [7250]. **Lüdke**, H. Zur Spezifität der Antikörper. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **38**, Originale, 1905, (81–100, 209–219, 320–327, 451–455, 537–544). [8050].

Lührig, II. Ueber eine neue Form von Butyrometern zur Bestimmung des Fettgehaltes in der Butter nebst kritischen Bemerkungen in der Methodik der Butterprüfungen auf massanalytischen Wege. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (953-955). [6000]. 31140

Ueber das Verhalten und die Beurteilung von mit Zuckerkalklösung behandelter Milch. MolkZtg, Hildesheim, **19**, 1905, (547–548). [6500].

Zur Bestimmung des Fettgehaltes der Butter. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1217-1218). [6300]. 31442

Verwendung von Tierkohle beim Nachweis von Stärkesirup nach der steueramtlichen Vorschrift. Pharm. Centralhalle, Dresden, **76**, 1905, (951–957). [6500].

Zur Beurteilung von Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1904, (141–151); **10**, 1905, (153–159). [6500]. 31444

Die Zusammensetzung des Enteneies mit Rücksicht auf seine Verwendung bei der Herstellung von Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (181–188). [6500].

Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (657–668). [6500].

Zur Kenntnis der Kakaoschalen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (263–267). [6500]. 31447

Beiträge zur Kenntnis der Zusammensetzung diesjähriger Fruchtsätte. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (714-726). [6500]. 31448

und Segin, A. Zum Nachweis von Talkum in Müllereiprodukten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (782-783). [6500].

r. Froehner, A.

**Lüppo-Cramer.** Ueber die Reifung des Chlorsilbers, Jahrb. Phot., 11alle, **19**, 1905, (59-62). [0110 7350].

31450

Lüppo-Cramer. Weitere Untersuchungen zur Photochemie des Jodsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (62-65). [0110-7350]. 31451

**Lurmann**, Fritz jun. Die thermischen Vorgänge im Gaserzeuger. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (433-441, 515-528, 1154-1155). [6500-7200].

Ueber das Bedürfnis der Praxis. Methoden zu besitzen, welche nicht allein geeignet sind zur Bestimmung des gesamten Sauerstoffgehaltes sondern auch zur getrennten Bestimmung des Gehaltes an Sauerstoff in Flusseisen und Stahl, welcher an Silicium, Mangan and Almainium gebonden sein kann. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 2.] Berlin D. Verlag), 1901, 21–25). [6200.

Lütgens, Rudolf O. Petterssons Untersuchungen über den Einfluss der Eisschmelze auf die Meeresströmungen. Ann. Hydrogr., Berlin, **33**, 1905, +150-158). [7150].

Lüttringhaus, Arthur. Notiz zur Diagnose reinblauer Schwefelfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Soran. 4, 1905, (214– 215); Textilztg, Braunschweig. 3, 1905, 399-400). [6150]. 31455

Lüty, Fritz. Der neueste Fo. tschritt beim Bleikammerprozess und sein Einfluss auf die Okonomie der Schwefelsäuregewinnung. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1253-1261, [0660-6500].

Luft, Max. Ueber einige synthetische Basen aus 4-Aminoantipyrin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4041-4049). [1930–1940]. 31157

[Luginin, V. F.]. Лудининъ, В. Ф. НЕСКОЛЬКО СЛОВЪ ВЪ ОТВЕТЪ Г. Курбатову. [Réponse à Mr. Kurbatov.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (672–679). [0050-7200]. 31158

Étude thermique de l'aldéhyde-salicylique. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (1-6). [7200—1430]. 31459

et Schukareff, A. Étude thermique de quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pls.). [0290-0120-7200].

Luhmann, E. Die Zuckerarten der Pflanzensäfte. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, 209-212. [1800].

Die Zusammensetzung der aus deutschen Trauben gekelterten Moste. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1905, (234–235). [6500]. 31462

Die schweflige Säure und die für technische Zwecke wichtigen Sulfide. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (762-764, 783-785). [0660].

31463
gen Kohlensäure. Zum 25-jährigen Jubiläums der Kohlensäure-Industrie. Zs. KohlensäureIndustrie. Zs. KohlensäureInd., Berlin. 10, 1904, 475-77, 111 113, 147-149, 183-185, 219 -221, 255-257, 291-293, 329-332, 366-368, 403-406, 141-441, 480-482, 515-518, 551-557, 587-590, 625-629, [0210-7200].

Lumière, A[uguste] et Lumière, Ljouis Sur l'altération à l'air du sulfite de soude amhydre. Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (65-73). [7350-0500].

Note sur une nouvelle méthode d'obtention de la photographie des conleurs. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (225-229); Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (365-370). [7350].

31166

Mitteilung über ein neues Verfahren der Farbenphotographie. PhotZtg, Weimar, 28, 1904, 467,5-677; Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (225–227), 7350]. 31467

Haltbares Auskopirpapier. Ueber eine neue photographische Methode direktkopirende Präparationen berzustellen, die keine löslichen Silbersalze enthalten. Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (489–191). [7350]. 31168

et Chevrotier, J. Sur la préparation et les propriétés d'extraits protoplasmiques de globules du sang. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (142-143). [4010].

et Seyewetz, A. Sur la constitution des substances réductrices susceptibles de développer l'image latente sans être additionneés d'alcali. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (7-12, 103-108); Monit. sct. Quesn., Paris, 'sér. 4), 18, 1904, (341-343); Rev. Suisse. Phot., Genève, 16, 1904, (53-62). [7250-1230 1630].

Lumière, A[uguste], Lumière, L[ouis] et Seyewetz, A. Sur l'altération à l'air du sulfite de soude cristallisé. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (129-136); Rev. Suisse l'hot., Genève, 16, 1904, (184-187, 232-234); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (81-84, 89-91). [0500 7350].

Sur l'altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (161-166); Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (271-275); D. PhotZtg, Weimar, **29**, 1905, (190-191); Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1904, (161-164). [0120-0500-7350].

causes de production et sur la composition du voile photographique dit "voile dichroïque," Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (257-274). [7350]. 31174

Ueber die Herstellung und die entwickelnden Eigenschaften des Metochinons, einer Verbindung des Methylparamidophenols (Metol) mit dem Hydrochinon. D. PhotZtg, Weimar, 27, 1903, (377–381). [7350–1630].

31476

Ucber die Zerstörung des photographischen Farbschleiers. D. PhotZig, Weimar, **27**, 1903, (116–150). [7350]. 31477

graphischen Entwickelungsprozess, der feinkörnige Bilder gibt. D. PhotZtg, Weimar, **28**, 1901, (719–750). [7350]

3140 - Über die Veranierung des Diami

derung und Konservierung des Diamidophenol-Entwicklers. D. PhotZtg, Weimar, **29**, 4905, (314–316). [7350].

31479

Lumière, A[uguste], Lumière, L[onis] et Seyewetz, A. Ersatz der Alkalien durch Ketone und Aldehyde in den photographischen Entwicklern. Antwort und den in diesem Johannest für 1901.
photographischen Entwicklern. Antwort auf den in diesem "Jahrbuch" für 1904 von Leopold Löbel erschienenen Artikel. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (32–34). [7350]. 31180
wickelnden Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischen Hydrosulfite. Journ. Suisse Phot., Lausanne, 6, 1904, (203–206); Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (28–32); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (57–60), [0500–7350].
——————————————————————————————————————
Recherches photographiques. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), <b>18</b> , 1904, (831-833). [7350]. 31483
— Cber die Konstitution der Entwicklersubstanzen, welche das latente Bild ohne Alkali entwickeln. Phot. Mitt., Berlin, <b>41</b> , 1904, (51–54). [7350].
oxydation der Lösungen von Natriumsulfit und über die Antioxydationsmittel. Phot. Wochenbl., Berlin, <b>31</b> , 1905, (241–243, 249–252, 261–263). [0500–7050–7350].
sammensetzung der mit Kaliumbichromat getränkten und durch Licht unlöslich gemachten Gelatine und die Theorie dieser Gerbung. Phot. Wochenbl., Berlin, <b>31</b> , 1905, (349–352, 361–363); Zs. wiss. Phot., Leipzig, <b>3</b> , 1905, (297–305). [7350].
sammensetzung der Gelatine, die durch
Licht in Gegenwart von Chromsäure und den hauptsächlichsten metallischen Bichromaten unlöslich gemacht ist. Phot. Wochenbl., Berlin, <b>31</b> , 1905, (369–270); Zs. wiss. Phot., Leipzig, <b>3</b> , 1905, (305–307). [7350]. 31487
derung und Konservirung des wasser- freien Natriumhydrosulfits in fester Form und wässriger Lösung. Phot. Wochenbl., Berlin, <b>31</b> , 1905, G89-394, 403-405, 409-4101, [0500]. 31188

Lumière, A[uguste], Lumière, L[ouis] Sur l'altération Seyewetz, A. à l'air du sulfite de soude anhydre. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (135-112); Phot. Mitt., Berlin, 41, (101–104, 117 – 120); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1901, (11-14, 49 5h. [0500 7350]. Influence de la nature des révélateurs sur la grosseur du grain de l'argent réduit. Saisse Phot., Genève, 16, 1901, (328) 336); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 29, 1905, (97-101); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (147-150, 165-168); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (185) 188, 193-195); Phot. Mitt., Berlin, 41, 1904, (265-267, 277-279). [7350-7100 31490 0110]. Sur les propriétés révélatrices de l'hydrosulfite de soude pur et de quelques hydrosulfites organiques. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (542-548); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (289-291); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (377-379).

31491 [7359 0500]. --- Ueber die Veränderlichkeit der Diamidophenolentwickler und ihre Konservierung. (Ueber:)

Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (371-375). [1630]. 31492Ther eine neue Tonung mit Blei und Kobalt. (Übers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (203-206); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905.

(275-277). [7350].

Lumière, Louis v. Lumière, Auguste. Lummer, Otto. Die Ziele der Leucht-Experimentalvortrag . . technik. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (281-284, 307-312, 325-330, 345-348, 370-375, 385-391, 406-111). [7200].

Wissenschaftliche Grundlagen zur ökonomischen Lichterzeugung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (1-3, 13-15, 27-29, 41-13, 55-56, 69-71, 83-87, 97-100, 107-109). [7200]. 31495

Lumsden, John Scott. The reduction products of anisic acid. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (87–90); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14), [1330 1340]. 31196

— The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (90–98)); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (41). [1310–1330–1340–7050 7100–7150–7200–7300]. 31197

Lundell, Gustaf. Om glödstrumpfabrikationen. [The manufacture of incandescent mantles.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (76-79). 7200. 31498

Lundén, Harald. Über Katalyse von Aethylacetat durch Salpetersäure bei Gegenwart von Alkalinitraten. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1901, (265–276). [7050].

Lunge et Bebi]. Hymre it Beón, Kr Bonpocy'o importruaret Hepeb. A. C. [Sur le coton-poudre, Traduction de A. S.' Artiller, Zurn., St. Peterburg, 1904, 11, (1201-1233). [6500]. 31500

Lunge, G[corg]. Beiträge zur Kenntnis hydraulischer Bindemittel. Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (137–142). [6500]. 31501

— Ueber die Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (933-934). [6500 7100].

Gewichte von konzentrierter Saltpetersänre. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1072). [0190-7100]. 31503

fber Büretten mit selbsttätiger Füllung u. Einstellung. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1185). [6000]. 31504

Zur Theorie des Bleikammerprozesses, Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1659-1663); Berlin, **18**, 1905, (60–71). [0660–7050]. 31505

Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure nach den Methoden von Lunge und von Silberberger. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (119–160). [6300]. 31506

Der jetzige Stand der Schwefelgewinnung in Louisiana nach dem Verfahren von Hermann Frasch. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1009-1011); Berichtigung. Ebenda, **18**, 1905, (1106). [0660]. 31507

Zur Frage der Einstellung von Normalsäuren für Massanalyse. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1520– 1528). [6000]. 31508 Lunge, G[corg]. Zur Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1656). [6200]. 31509

Entstehung und die Arbeiten der internationalen Analysen-Kommission. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (210–214). [6000].

Ueber den allgemeinen Stand der Schwefelsäarefabrikation. [In: 5. latern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (603–613). [0660-7050]. 31511

Allgemeiner Bericht, I. Indikatoren.—2. Verhalten des Glases gegen heisse Sodalösungen.—3. Ablesung der Büretten.—4. Einwirkung von Jodlösung und Chamäleonlösung auf Kautschuk und Vaselin.—5. Einwirkung kleiner Mengen von Kohlensäure beim Arbeiten mit Phenolphtalein.—6. Ursubstanzen für Alkalimetrie und Acidimetrie.—7. Jodometrie.—8. Die Titerstellung von Chamäleonlösungen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (957–986). [6000].

Nachtrag zur Untersuchung des Gaswassers. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (702-705). [6500].

Caleiumkarbid und Acetylen. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (706-721). [0220-1120]. 31514

Transl. by Alfred 1. Colm. New York (Wiley); London (Chapman & Hall), 1905, (VII + 136, with illus.). 19 cm. [6000].

und Berl, E. Zur Kenntnis der Reaktionen zwischen Stickoxyd und Sauerstolf oder atmosphärischer Luft. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1243-4245). [0550]. 31516

Zur Untersuchung von Mischsäuren aus Schwefelsäure und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1681–1687). [0190–6506].

und Grossmann, H. Weiteres über das Parrsche Verfahren zur Bestimmung der Verbrennungswärme. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1219-1253). [7200].

Lunge, G[eorg] und Stierlin, R. Zur Bestimmung der Schwefelsäure durch die Chlorbaryumfällung bei Gegenwart störender Substanzen. Zs. angew. Chem. Berlin, **18**, 1905, (1921-1930). [6300].

Lunini, C. v. Purgotti, A.

[Lunjak, A. I.]. Луньякъ, А. II. О продуктахъ конденсаціи альдегидовъ кпрнаго ряда съ феноломъ. [Sur les produits de condensation des aldélydes avec le phénol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (301—311). [1230—1410]. 31520

**Lunn**, Gustav. Ueber Aktinautographie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (305–306). F0100].

**Lunt,** Joseph. On the spectrum of silicon; with a note on the spectrum of fluorine. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (118–126, with pl.). [0310-0710-7300].

Lusk, Graham. Theories of metabolism. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (6-12). [8040].

Luther, R[ob]. Die Einheit der Verbindungsgewichte. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (273). [7100]. 31524

— Uber die Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle. **11**, 1905, (777-780, 947-948). [7250]. 31525

Zur Kenntnis des Ozons. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (832–835). [0550 7050]. 31526

Bemerkung zu F[rau] Fischers Arbeit: Die chemische Ubertragbarkeit der Metallpotentiale. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (626– 628). [7250]. 31527

Die Aufgaben der Photochemie. Antrittsvorlesung. Leipzig (J. A. Barth), 1905. (18), 0,80 M.; Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (257-272), [7350].

und Brislee, F. J. bie anodische Zersetzungsspannungskurve von Salzsäure an Platinelektroden. Erwiderung auf die Bemerkung von Herrn E. Bose. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (595-601). [7250-0250].

31529 und Krsnjavi, B. Über komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (170–173). [0210]. 31530

Luther, R[ob.] and Sammet, G. V. Die Gleichgewichte  $IIIO_3 + 5III \xrightarrow{\gg} 3I_2 +$ 

 $3\mathrm{H}_2\mathrm{O}$  und  $11\mathrm{Br}\mathrm{O}_3$  +  $511\mathrm{Br} \xrightarrow{\gg \to} 3\mathrm{Br}_2 +$ 

3H<sub>2</sub>O, chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (293–295). [0200-0390-7050]. 31531

und Weigert, Fritz. Ueber umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Anthracen und Dianthracen. I. H. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (297–328); **53**, 1905, (385–427). [1130-7350]. 31532

\_\_\_\_\_ v. Ostwald, W.

Luther, W. O. Thomas-Ammoniak-phosphatkalk, ein neuer Mineraldünger. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (892–895). [6500]. 31533

Luttringer, A. r. Blaise, E. E.

**Lutz**, L. Sur l'emploi de la leucine et de la tyrosine comme sources d'azote dans les végétaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (380–382). [8030].

Sur l'assimilabilité comparée des sels ammoniacaux des amiles et des nitriles. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (665-667). [8030].

**Lutz**, O. Veber die Benzylmalimide von Giustiniani. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (34–38). [1660 1310]. 31536

Lyman, Theodore. Preliminary measurements of short wave-lengths discovered by Schumann. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (263–267, with text fig.). [0360-7300].

Maass, Emil. Ueber die Reduction des Metanicotins mit Natrium und absolutem Alkohol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1831– 1832). [3010–1930]. 31538

Maassen, Albert. Ueber Gallertbildungen in den Säften der Zuckerfabriken. Ein Beitrag zur Kenntnis der gallertbildenden Bodenbakterien. Berlin, Arbbiol. Abt. Gesundhtsannt, 5, 1905, (1–30, mit 3 Taf.). [8030].

Mabery, Charles F[rederic], Palm, O. R. and Sieplein, Otto J. On the com-

position of petroleum. Contributions from the chemical laboratory of the Case school of applied science. No. 45, in Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, 326-362. Separate 24.5 cm. 1400-6500. 31540

Macallum, A. B. On the nature of the silver reaction in animal and vegetable tissues. London, Proc. R. Soc., Ser. B., 76, 1905, 217–229). [8000].

31511

On the distribution of potassium in animal and vegetable cells.

J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, 95–128, with 2 pls.). [6100-8000]. 31542

MacArthur, John S. Gold extraction by cyanide: a retrospect. London, J. Soc. Chem. Indust, 24, 1905, 1311-3154, 0150.

McBain, James W. Die Dissociation des Kadmiumjodids, Zs. Elektroch. Halle, **11**, 1905, (215-223), [0230 7250].

derungsgeschwindigkeiten komplexer Jonen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 961–963; Berichtigung, Ebenda, **12**, 1906, 23., [7250].

McCandlish, Douglas v. Cohen, Julius Berend,

McClelland, J. A. On secondary radiation. Publin, Sci. Trans. R. Soc., Ser. 2, 8, 1905, 162-182+; Phil. Mag., London, Ser. 6, 9, 1905, 230-213, 0620-7300].

On secondary radiation and atomic structure. Publin, Sci. Trans, R. Soc., Ser. 24, 9, 1905, 1186, 70004.

McCombie, Hamilton, Addition von Halogenwasserstolf an ungesättigten para-disubstituierten Benzolderivaten, Diss. Strassburg (Druck v. J. H. Ed. Heitz, 1905, 631, 23 cm. [1430].

MacConkey, Alfred, Lactose-lermeating bacteria, J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, 333–370. [8020].

McCoy, Il[erbert] N[ewby]. The relation between radioactivity and composition of uranium compounds. [Abstract]. Proc. Amer. Physic. Soc., in Physic, Rev., New York, X.Y., 20, 1905, 1331–332. 0810 [7300].

McDowell, M. F. Circular dichroism on natural rotary solutions. Physic.

Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, 463-471, with text fig. and three pages of errata.) [7300]. 31551

McElfresh, W. E. Influence of occluded hydrogen on the electrical resistance of palladium. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **39**, 1904, ([3217-335, with text fig.). Separate. 23 cm. [7250].

McGowan, George and Floris, R. B. Estimation of arsenic in fuels—a shortened method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (265–266). [6500].

Mach, F. Vierteljahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Allg. ChenZtg, Apolda. 1904, 521-523; Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (13-14). [6500].

Titers der für Stickstoffbestimmungen dienenden Lauge. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (71–80). [6000].

Einige Beobachtungen bei der Destimmung der zitronensäurelöslichen und der Gesamtphosphorsäure in Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (81-91). [6300].

- v. Dietrich, Th. (Ref.).

r. Haselhoff, E.

Mache, Heinrich. Zur Definition der spezifischen Jonengeschwindigkeit. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig J. A. Barth), 1904, (137-140), [7250].

McIntosh, Douglas. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (781-791); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61, 120). [0550-1210-1310-1110-1510]. 31559

—— - r. >teele, B. D.

Mack, W. R. Ueber das Verkommen von Pepton in Pflanzensamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1504, 259–273 (1020). 31560 McKenzie, Alexander. Studies in asymmetric synthesis. III. The asymmetric synthesis of *l*-lactic acid. The optical activity of fermentation lactic acid. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1373–1383); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (221). [1310 7000 8020].

and Thompson, Herbert Bryan. Racemisation phenomena during the hydrolysis of optically active menthyl and bornyl esters by alkali. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, (1001–1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (184). [1240 1310 7000].

Mackenzie, A. Stanley. The deflexion of α rays from radium and polonium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (538-548, with pl.). [7300].

Mackie, William. A handy method of determining the amount of carbonic acid in air. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (201-222). [6400]. 31564

**MacLaurin,** R. D. v. Jackson, C[harles] Loring.

McLeod, Herbert, Edward Frankland, Obituary notice, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (574-590). [0010]

McMurtrie, W. Review of the condition of the chemical industries of organic products in the United States. [In: 5 Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (711–760). [1000].

McNeil, Hiram Colver. The constitution of certain natural silicates. [Abstract of thesis, Ph.D., George Washington University, 1905]. The George Washington University Bulletin, Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([77]–79). [0170]. 31567

McPherson, William and Henderson, William Edwards. An introduction to the study of inorganic chemistry. 2 pts. Columbus, O., 1904, ([pt. 1] 227, [pt. 2] VI + 229-363, with illus.). 19.5 cm. [0030].

Madella, Carlo. Considerazioni sulla determinazione dei perclorati nel nitrato del concime. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (86–87). [6500]. 31569

Madelung, Walter. Ueber Tetraphenyl-p-xylylen. Beiträge zur Kenntnis des Dimethylenchinons. Diss. (p-7195) Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1905, (63). 23 cm. [1130-1530].

**Mäckler**, [H.]. Untersuchungen über die Ausblühungen von Ziegeln. Vortrag. Baumaterialienk., Stuttgart, **9**, 1904, (251–255, 269–272, 283–286). [0120].

Bericht über die Untersuchungen einer Reihe von Ziegeln auf ihren Gehalt an löslichen Salzen. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, **39**, 1903, (77–100). [6500].

Bericht über weitere Untersuchungen über die Ausblühungen von Ziegeln. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, **41**, 1905, (18–58); ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (436–143); **29**, 1905, (437–440). [0120].

Ueber die Natur der Salzglasur. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin,
 41, 1905, (59-79). [0500]. 31571

Einfluss der Magnesia auf das Verhalten der Thone. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (705-709). [0120].

Maercker, [Max]. Zur Bewertung der Thomasphosphatnichle nach der neuen Untersuchungsmethode. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 7, 1902, (117-118, 126-127). [6500]. 31576

Die Kalisalze. Anleitung für den praktischen Landwirt. Im Auftrage der deutschen Landwirtschafts-Gesellschaft Dünger-(Kainit) Abteilung zusammengest. Neu bearb. von M. Hoffmann. 3. Aufl. (Anleitungen für den prakt. Landwirt, Nr. 3.) Berlin (D. Landw.-Ges.), 1905, (VII + 61). 18 cm. 1 M. [6500].

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalliegierungen. H. Auf Grund neuer Beobachtungen der Dichte einiger Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, (200–218). [7100-0100]. 31578

Maffezzoli, Francesco. Beiträge zur Kemtnis des Anthrachinon-ortho-dicarbonsäureauhydrids. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (18). 21 cm. [1330 1910 1930 5020].

Maggi, G. r. Francesconi, Luigi.

Magie, William Francis. The volumes of solutions [Abstract.] Proc.

Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., **18**, 1904, (449-452). [7100].

Magini, R. Spettri ultravioletti di assorbimento degli isomeri orto, meta e para. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (87-95, 260-267). [7300].

Tisomeria stereochimica. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (297–304). [7300]. 31582

Relazione fra il doppio legame e l'assorbimento dello spettro (stroit) del la coma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5°, 12, 2° semestre, 1903, (356–362). [7300].

Influence de la configuration et des liaisons moléculaires sur les spectres ultra-violets d'absorption. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (403-137, with 5 fig.). [7300 7000].

Magnanini, Gaetano. L'incandescenza elettrocatalitica nell'acceusore Bernardi pei motori a scoppio di benzina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (186-188). [7200].

Ceber die Inversionsgeschwindigkeit des in gegipsten Weinen aufgelösten Zuckers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. I.] Berlin (D. Verlag), 1904, 661-662). [1820-7050].

e Venturi, Antonio. Voltametro scolastico per la elettrolisi del l'acido cloridrico, Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1°, 1903, (519-520). [0920].

L'inversione dello zucchero nei vini gessati. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (177-187). [7050].

Magnier de la Source r. Villiers,

Magnus, Alfred Wilhelm. Ueber die durch elektrische Entladungen hervorgerufene Gasabsorption in Geisslerschen Röhren. Diss. München. Leipzig (Druck v. I. A. Barth), 1905, (37). 23 cm. [7450]. 31589

Magnus, R[udolf]. Zur Wirkungsweise des esterspaltenden Fermentos (Lipase) der Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (149-151). [8010]. Mahler, Adalbert. Ueber die Einwirkung von Butyrylchlorid auf Toluol und m-Xylol in Gegenwart von Chloraluminium. Propyltolylketon und Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (32). 22 cm. [1530] 1130].

Mahler, E. von. Eine neue Methode zur qualitativen Bestimmung des Saccharins. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (32). [6150]. 31592

Mahler, P. The value of the flame of combustibles. [Transl. from the French by B. F. Isherwood.] Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 159, 1905, (31-43).

Mai, C. Nachweis von Arsen in der Asche feuerbestatteter Leichen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (617– 619). [6100].

stimmung Kursenberger Verlager von Schrift von Schrift

und Hurt, H. Die Wasserstoffentwickelung beim Arsennachweis nach Marsh. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (557-559). [6100].

31596 --- Der forensisch-chemische Nachweis von Giften in den Rückständen verbrannter Leichen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1601– 1605). [6500].

Elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (193–199). [6200]. 31598

und Rath, C. Ueber Bestandteile der Früchte von Copaifera Mopane. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (126-130). [6500]. 31599

---- v. Vaney, C.

Mailhe, A[lphonse]. Sur Phydrogénation des aldoximes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1691-1693). [1610-5500].

31605

Mailhe, A[lphonse]. Sur Phydrogénation des cétoximes. Synthèse d'amines nouvelles. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (113-115). [1310-5500-1610].

Revue annuelle de clumie minérale. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (172–178). [0040]. 31601 — Ueber die synthetischen Naphthene und deren Derivate. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (437–139).

[1140].

Die Persäuren und ihre Salze. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1105–1107). [0100–1300]. 31607

— v. Sabatier, Paul.

Maillard, Louis C. Ueber die Entstehung der Indoxylfarbstoffe und die Bestimmung des Harnindoxyls. (Eine Entgegnung gegen A. Ellinger und J. Bouma.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (437–454). [6300].

Ueber das Chromogen des sogenannten Skatolrotes. (Berichtigung.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (515–517). [5010]. 31609

Majima, Rikō. Arabia Gum ni tsuite. [On gum arabic.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (126-134). [1810].

Majstorović, R. S. Die Bestimmung der Petroleumverluste in geschlossenen Reservoiren vermittels des Entflammungspunktes. ChemZtg, ("öthen, 29, 1905, (309). [6500-1100]. 31611

**Makower,** Walter. On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (526-532); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (915-918). [0620 7300]. 31612

The molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (56-77). [0620 0770 7100 7300]. 31613

[Maksimovič, S.]. Максимовичъ, С. Одно изъ бѣлковыхъ тѣлъ кровяной сыворотки коровы. [Une des albumines du sérpin du sang de vache.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšé., 37, 1905, (931-940). [4010] 31614 (р. 7195)

Malcolm, John. On the inter-relationship of calcium and magnesium excretion.
J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (183–190). [8040]. 31615

Malenković, Basilius. Einige Daten über die Vergärbarkeit des Xylans, Natw. Zs. Landw., Stuttgart, **3**, 1905, (515– 516). [8020]. 31616

Malfatti, Hans. Ueber die Brauchbarkeit der Hefegärung zum Nachweise des Traubenzuckers im Harn. Centralbl. Krankh. Harnorg., Leipzig, 12, 1901, (285–296); 13, 1902, (557–566). [6500].

--- v. Lohnstein, Theodor.

Malitano, G. E. Sur l'état de la matière colloidale. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (920-922). [7100].

Sur les colloides chloroferriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1245-1247). [0320]. 31620

Sur les unités physiques de la matière albuminaïde et sur le role de la chaux dans leur coagulation Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (503–504). [4000].

Malkomesius, Philipp. Ueber die Einwirkung von cone. Salpetersäure auf 2.5-Toluidinsulfosäure. Diss. Marburg (Druck v. Friedrich), 1902, (56), 21 cm [1330—1930]. 31622

und Albert, R[obert]. Studien über Humussäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (509– 515). [1350–6500]. 31623

— r. Zineke, Th[eodor].

Mallet, Ed. v. Friderich, L.

**Mallmann**, F. Formaldehyd im Wein. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (165-166). [6500]. 31624

Malmström, R. Versuch einer Theorie der elektrolytischen Dissoziation unter Berücksichtigung der elektrischen Energie. Ann. Physik, Leipzig. (1. Folge), 18, 1905, (413–499); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (797–809); Berichtigung. Ebenda, 12, 1906, (22), [7250].

Maltese, Raffaele r. Errera, Giorgio.

Malvézin, Philippe. Les diastases dans les maladies des vins. Bul. ass. chimistes. Paris, 22, 1905, 1011-1068). 8010.

Małyszczycki, Edward. Przyczynek do znajomości torfów krajowcyh. "Contribution a la connaissance des tourbes polonaises.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905. 897-905. [4020]. 31627

Mameli, Efisio. Comportamento ebullioscopico dei fenoli, alcooli, ossime e acidi in soluzione benzenica. Gazz. chim. ital. Roma, 33, parte 1°, 1903, (461-494). [7200]. 31628

---- v. Oddo, Giuseppe.

Mamlock, L. v. Liebermann, C[arl].

Manasse, A. r. Neuberg, Carll.

Manchot, Wilhelm] und Kieser, A. Ueber Constitutionsbestimmung von Siliciden. 12. Mitt. über Aluminium doppel-ilicide.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1965, (356-363. 70120-0710-7000].

Mandel, John A. und Levene, Pyhoebus A. Darstellung und Analyse einiger Kucleinsäuren. H. Mitt. Ueber die Nucleinsäure der Kulmulchdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (155-158). [1350] 4010—65009.

Manea, André. Sur les acides gallotannique et digallique. Méthode permettant le dosage de l'acide digallique en présence de l'acide gallotannique. Crutique des dosages de l'acide gallotannique. La fermentation gallique. Genève, These sc. 1903-1904. Genève, 1904, 47. 8vo. [1330]. 31632

Manevskij, N. v. Konovalov, M. I.

Manley, J. J. r. Veley, V. H.

Mann, E. A. Natural gas in Western Australia. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1995, 1283–1284). [1110].

Mann, Guido. Die Brauchbarkeit der Oreinreaktion nach Neumann für die Zuckeruntersuchung des Urins. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (231–232). [6150]. 31635

Mannheim, Emil. Ueber tetraulkylirte Arsoniumbisen, I. Abh.) Abkömmlinge des Tetramethylarsoniumhydroxyds.- Derivate des Tetraäthylarsoniumhydroxyds.- Derivate des Tetra-n-propylarsoniumhydroxyds.— Derivate des Tetraisopropylarsoniumhydroxyds.- Derivate des Tetra-n-butylarsoniumhydroxyds.- Derivate des Tetrabenzylarsoniumhydroxyds.- Einwirkung von Arsenquecksilber auf Jodalkyle. - Derivate des Aethyljodids. - Derivate des Methyljodids.- Derivate des n-Propyljodids - Derivate des Isopropyljodids.— Derivate des n-Butyljodids.— Derivate des Allyljodids.- Derivate des Benzyljodids. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (182-233). [2000]. 31636

Mannich, C[a1]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Phloroglucintrimethyläther. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (501-512); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (16-56). [1230-5020].

Ueberführung des Nonylmethylketons in das isomere Octyläthylketon. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (81-86). [1510]. 31638

Ueber das ätherische Oel einer Andropogon-Art aus Kamerun. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (207-210). [6500-1140]. 31639

Kohlehydrat aus der Wurzel von Heteropteris pauciflora. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (137–143); Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1901, (302– 308). [1810].

Untersuchung eines Wassers aus der heissen Quelle Mojimoto bei Hegwe, Bezirk Schirati, Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm, Inst., **2**, 1905, 340-342, mit 1 Kartel. [6500].

und Brandt, W. Ueber die Wurzel von Heteropteris pauciflora Juss., eine neue Verfälsehung der Ipecacuanha. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (297–302, mit 1–Taf.); Berlin, Arb. pharm. lust., 2, 1905, (132– 136). [6500].

------ v. Fendler, G.

r. Thoms, H<sub>i</sub>ermann].

Manns, Jacob. Zur Kenntnis der Kondensation aromatischer o-Amidoketone. Ueber Normal-Propyl- u. Isopropylanthranil. Diss. Teehn. Hoehschule, Karlsruhe. Strassburg i. E. (Druck v. C. & I. Goeller), 1905, (88). 23 cm. [1630 1940].

Manseau. Réaktion caractéristique de l'acide phénique. J. pharm., Strassburg, 28, 1901, (127-129). [6150].

Mansfeld, Géza. A trimethylamin-aethylenjodid physiologiai hatása. [Die physiologische Wirkung des Trimethylamin-Aethylenjodids.] M. Orv. Arch., Budapest, **6**, 1905, (531–542). [8000-8050].

**Manté**, II. Ueber die Untersuchung der Feuergase. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (170–171). [6400]. 31646

Manuelli, A. v. Bruni, G[iuseppe].

**Maquenne**, L. Sur la dessiccation absolue des matières végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (609-612). [8030].

Les synthèses végétales des corps hydroearbonés. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (928-934). [8030]. 31648

et Phillippe, L. Sur la constitution de la ricinine. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (840-843). [1930 3010].

et **Roux**, Eugène. Sur la constitution, la saccharification et la rétrogradation des empois de fécule. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1303–1308). [1840].

---- v. Bullier, L. M.

Marben, E. v. Simonis, 11.

Marcello, F. r. Comanducci, Ezio.

March, F. v. Haller, A.

Marchadier, L. r. Bourquelot, Em.

Marchand, E. La radioactivité des eaux minérales pyrénéennes. Bagnèresde-Bigorre, Bul. soc. Ramond, (sér. 2), 9, 1904, (245-248). [0620]. 31652

Marchetti, Carlo. Sui fenomeni luminosi prodotti dall'azione degli algeni su aleuni idrocarburi. Atti del 1º congr. naz. di chim. appl., Torino, 1903, (457-158). [7350]. 31653 Marchlewski, L[eon]. Identyczność cholehematyny, bilipurpuryny i filoerytryny. [Die Identität des Cholehamatins, Bilipurpurins und Phylloerythrins. Kraków, Rozpr. Akad., A, 44, 1904 (1905), (263–266); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (464–468). [4010–5010]. 31651

O pochodzeniu cholehematyny. (The origin of cholehaematin.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (743-745); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (166-167). [1010-5010]. 31655

Z postępów badań nad barwnikiem krwi i chlorofilem. [Les progrès récents de la comaissance de la natière colorante du sang et de la chlorophylle.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (797-806). [5010]. 31656

Z filozofii nauk przyrodniczych. Poglądy chemiczne na budowę materyi. [Essais sur la philosophie des sciences. Sur la constitution de la matière au point de vue chimique.] Przegląd polski, Kraków, **148**, 1903, (25–40). [7000].

Ueher die Wahrscheinlichkeit der Identität des Phylloerythrins und Cholehämatius. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (207-210). [4010 5010]. 31658

----- Notizen zur Chlorophyllchemie. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (122–126). [5010].

Teorye i metody badania współczesucj chemii organicznej. [Theories and research methods of modern organic chemistry.] Lwów (Towarzystwo wydawnicze), 1905, (573). 24 cm. 16 kor. [0030].

i Matejko, Władysław]. Studya nad biksyna Część I. (Studies on bixin, the colouring matter of *Bixa orleana*, 1 part.) Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (715–753). [5010].

v. Buraczewski. Józef.

---- v. Goldmann, II.

- r. Hetper, J.

Marcille, R. Essai commercial des soufres sublimés. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (101–102). [6500]. 31662 31661

Marekwald, [Eduard] und Frank, Fr[itz]. Leche de Marima und Leche de Pendare, zwei als Kautschukmilch bezeichnete Pflanzensäfte aus Venezuela. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (850–851). [1860-6500].

## - v. Frank, Fritz.

Marckwald, W[illy]. Ueber das Radiotellur. IV. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (591-591). [0760-7300].

——— Ueber Actinium und Emanium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2264–2266). [0100 7300].

Ueber radioaktive Stoffe.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag),
1904, (580). [0100 7300]. 31667

Contributions to our know-ledge of radium. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23671). [0620].

und Meth, R. Ueber Amidbildung zwischen optischactiven Säuren und Basen und die optischactiven α-Amido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801– 810:, [1300-1600-7300]. 31669

und Paul, David M. Ueber die Umwandelung von Racemkörpern in die optisch-activen Verbindungen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (810-812). [7300-7000]. 31670

## ---- r. Börnstein, Richard.

Marcusson, J. Nachweis von geblasenen letten Ölen, in Mischungen mit Mineralöl. Berlin, Mitt. Material-prüfgsannt, 23, 1905, (15-47); Chemkev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (290-293). [6500].

Die Bestimmung des Wassergehaltes von Olen, Fetten, Seifen, Harzen, usw. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, 58-630 [6300].

Das Verhalten der Oelsäure unter verschiedenartigen Oxydationsbedlingungen, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (221-223, 247-248), 1320. Marcusson, J. Zur Frage der Entstehung des Erdöls. Chem. Rev. Fettind, Hamburg, 12, 1905, (1-4). [1100-7300].

v. Holde, D.

**Marek**, J. Ein einfacher Gasdruckregulator. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (431-432). [0910].

31675
Margosches, B. M. Die neuesten
Fortschritte auf dem Gebiete des Celluloids. Celluloid Ind., Dresden, 17,
1903, (25-27, 31-33, 39-41, 51-52); 18,
1903, (1); 19, 1905, (41-42). [1840].
31676

Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der natürlichen und künstlichen Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. 11, 1904, (277–279). [1100–7200].

Holzteerpech gegen einige gebräuchliche organische Lösungsmittel. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (5-9). [1000-7150].

Zur Anwendung des gereinigten und wasserfreien Wollfettes als Dichtungsmittel für Laboratoriums-Gerätschaften. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (77–78). [0910].

Zur Bestimmung der Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (385). [6300].

Der Tetrachlorkohlenstoff unter besonderer Berücksichtigung seiner Verwendung als Lösungs-bezw. Extraktionsmittel in der Industrie der Fette und verwandter Gebiete. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **10**, 1905, (243– 358). [1110-7150].

Zur Verwendung des Benzols, beziehungsweise Toluols als Indikator in der Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (392-395). [6000-1130].

Ueber die Viscose mit bes. Berücksichtigung ihrer Verwertung in der Textil-Industrie. Zs. Textiliad. Leipzig, 4, 1901, (210–212, 227–228, 242–211, 259–260, 275–276, 290–292, 307–308). [1840–1310]. 31683

— Die Viskose, ihre Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Mit besonderer Berücksichtigung ihrer Verwertung für textil-industrielle Zwecke. Zs. Textilind., Leipzig, **7**, 1904, (601-603, 615-616, 643-645, 657-659, 671-672, 685-686, 699-701, 713-715); **8**, 1904-05, (57-59, 71-72, 85-86, 537-338, 519-522, 533-534, 561-562, 575-577, 589-591, 617-619); **9**, 1905-06, (61-62, 75-77, 89-90, 173-175). [1840].

Margosches, B. M. r. Donath, Edfuard].

Maria, (De), G. Sull' esistenza del laurolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (407-412). [1130].

Marie, C[harles]. Recherches ébullioscopiques sur les mélanges de liquides volatils. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (595–597). [7100].

Réduction électrolytique des acides nitrocinnamiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1248-1250). [1330 5500]. 31687

Contribution à l'étude des acides phosphorés dérivés des acétones et des aldéhydes, Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (335–432). [1400–1500–2000].

Sur la réduction électrolytique des composés incomplets. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (442– 444). [5500-7250-1300]. 31689

Rapport préliminaire présenté à la commission nonunée au IV congrès de chimie appliquée de 1900 pour étudier les désignations unitaires fondamentales en électrochimie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (547–554). [7250].

Marienhagen, G. r. Schulze, I. H. Mark, H. v. Siegfried, M.

[Marko, Dmitrij]. Марко, Д. Объ вляняметилизобутилкарбиноль. [Sur l'allylméthylisobutylcarbinol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (544-549); J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 71, 1905, (258 263). [1210 1220 1310].

Markovits, Th. t. Auwers, Karl.

[Markovnikov, V. V.]. Марковниковъ, В. В. О гептанафтиленахъ, или металциклогексенахъ. [Sur les heptanaphtylènes ou méthylcyclohexènes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (39-62). [1140].

Markovnikov, V. V. Aus dem Gebiete der cyklischen Verbindungen. Ueber Heptanaphten (Methylcyklohexan) und einige seiner Derivate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (118-150). [1140].

[— et Smirnov, V. A.].

и Смирновъ, В. А. О итькоторыхъ
производныхъ
нона. [Quedques dériés du β-méthylcyclohexanone.] St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 624). [1540].

et Stadnikov, G.].

и Стадниковъ, Г. О нѣкоторыхъ
производныхъ гентанафтилена. [Sur
quelques dérivés de la heptanaphtylène.]

St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 348-349).
[1140 1540].

Marneffe, Henry de. Vergleich zwischen der Gerbung durch hydrodynamischen Druck und den jetzigen Gerbesystemen. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 6-8). [6500]. 31696

Welche Schlüsse lassen sich aus dem Artikel von Dr. Ed. Nihoul "Ueber die Gerbung mittels hydrodynamischen Druckes" ziehen? D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 23–24). [6500].

Marpmann, [G.]. Ueber die Bestimmung des Milchfettes. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (78-80). [6300].

Marquardt, A. Bestimmung des metallischen Eisens im Ferrum hydrogenio reductum. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (154–157). [6200].

Marquart, P. v. Muir, W.

Marquis, R. Sur les acides benzhydroxamique et dibenzhydroxamique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1398-1400). [1630]. 31701

Recherches dans la série du furfurane. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **4**, 1905, (196-288). [1910].

Marsais, P. v. Lindet.

Marsh, James Ernest and Struthers, Robert de Jersey Fleming. Condensation of ketones with mercury eyanide. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1878–1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (248). [1510 1530 2000].

Marsh, James Ernest r. Struthers, Robert de Jersey Fleming.

Marshall, Charles E. Extended studies of the associative action of bacteria in the souring of milk. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (100-419), [8020].

Marshall, Hugh. Crystallographical notes. Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (383–388). [7100]. 31705

Martens, A[dolf]. Flaschen zur Aufnahme verflüssigter und verdichteter Gase und einige Materialfragen. [Druckproben.] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (604-609). [0910].

und Guth, M. Das königliche Materialprüfungsamt der technischen Hochschule Berlin auf dem Gelände der Domäne Dahlem beim Bahuhof Gross-Lichterfelde West. Denkschrift zur Eröffnung. Berlin (J. Springer), 1904, (IV + 380, mit 6 Taf.). 33 cm. 10 M. 0060]. 31707

Martin, A. W. A chemical study of *Rhus glabra*. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., **11**, (1903), 1904, (171-177). [6500].

Martin, Ed[uard]. Isoagglutination beim Menschen, nebst einer Bemerkung zur Marx-Ehrenroothschen Blutdifferenzierungsmethode. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (701– 712). [6500]. 31709

Martin, Geoffrey. A contribution to the theory of solution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (149-155, with text fig.). [7150]. 31710

On the condition which determines the chemical similarity of elements and radicles, J. Physic. Chem., thaca, N.Y., **9**, 1905, (562–572, with text fig.). 7000].

Note on the causes why an element often passes from one grade of combination to another without giving rise to intermediate compounds. Chem. News, London, **92**, 1905, (185-187), [7050].

Martin, George C. r. Clark, Willia]m Bullock. Martine, C. Contributions à l'étude des menthones. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (49-144). [1540]. 31713

- r. Haller, A.

Martinet, A. Pharmacologie de l'acide phosphorique. 1re partie: action digestive; 2° partie: action nerveuse et humorale. Rev. gén. sei., Paris, 16, 1905, (568-575, 611-616). [8040].

31714

Martini, C. Die Lagerung leicht entzündlicher und explosibler Flüssigkeiten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (389–394). [7200]. 31745

Martinsen v. Moissan, II.

Martinsen, Haavard. Bidrag til nitreringsprocessens reaktionskinetik. [Contribution to the kinetics of the reaction between acid and aromaticorganic compounds.] Arch. Math. Natury., Kristiania, 26, No. 6, 1901, (77). [7050].

Beiträge zur Reaktionskinetik der Nitrierung, Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (385–435). [7050-5500].

Martius, Leo. Ein neues Verfahren zur quantitativen Bestimmung von Staub in Gasen [beim Hochofen]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903. (735–738). [6400].

Martz, Ernst r. Graebe, C[harles].

Marx, Hugo. Praktische Ergebnisse aus dem Gebiete der gerichtlichen Medizin. Der Iorensische Blutnachweis. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (266–269). [6500].

Marx, Wilhelm v. Willstätter, Richard.

Mascarelli, Luigi. Azione dell'acido nitrico sopra l'acetilene. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (319-321). [1120]. 31720

e **Testoni**, Giuseppe. Sull'a-metilpirrolina e sull'a-N-dimetilpirrolina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2a, 1903, (312-318). [1930]. 31721

- v. Bruni, Ginseppe.

v. Testoni, Giuseppe.

Maselli, Concetto. Sulla determinazione di alcune idrazidi. [Nota preliminare.] Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (111-112). [6300]. 31722

Mason, Frank II. The reduction of copper ores by the "German process". Univ. Market, Berlin, Ed. A., 18, 1904, (151-153); Ed. B., (135-137). [0290].

31723 Mason, H. P. A new filter tube. Chem. News, London, 91, 1905, (180-181). [0910]. 31724

Mason, John Ernest and Wilson, John Note on the incandescent mantle as a catalyst and its application to gas analysis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (206). [0920-6400]. 31725

## Massol, L. v. Boullanger, E.

 Massot,
 Wilhelm.
 Mikroskopische

 Betrachtungen
 und
 Reactionen
 zur

 Unterscheidung
 von
 Textilfasern
 mt

 Seidenglanz.
 Leipziger Monatschr.
 Textilfind.,
 17, 1902, (759-761, 832-834);

 18, 1903, (4-6, 81-85, 155-157, 227-229, 299-301, 375-377, 446-448, 518-519, 590-591).
 [6500].
 31726

Die Ursache der Fleckenbildung auf Seidenstoffen in Lichte der neuesten Untersuchungsergebnisse. Leipziger Monatschr. Textilind., **18**, 1903, (23–24, 98–99). [5020]. 31727

Seidenwaaren im Lichte der neueren Untersuchungsergebnisse. Leipziger Monatschr. Textilind., **19**, 1901, (216– 247, 314–315). [5020].

Beiträge zur mikroskopischen Kenntnis neuer Textilfaserstoffe. Leipziger Monatschr. Textilind., **20**, 1905, (100-101, 131-135). [6500].

Analytische Methoden zur Bestimmung der wichtigsten Seidenerschwerungsmittel. Zs. Textilind., Leipzig, **4**, 1901, (369-370, 385-387, 401-402, 418-420, 434-436, 449-450, 466-467, 482-483, 721-722, 737-738, 753-754, 769-770); **5**, 1901-02, (65-66, 97-99, 225-227, 241-242, 353-354, 369-370, 419-420, 489-491, 504-505, 519-520, 578-579, 592-593). [6500].

Massoulier, Pierre. Contribution à Pétude de l'ionisation dans les flammes. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (231-236). [7200]. 31731

Mastbaum, H[ugo]. Ueber das Vorkommen von Salicylsäure in Weinen, sowie in Trauben und anderen Früchten. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (624-635). [1330-6500]. 31732

Mastbaum, II[ugo]. Ist eine Begrenzung der sogen. Vernnreinigungen in natürlichen Branntweinenempfehlernwert? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (666-673). [6500]. 31733

Matejko, Władysławy v. Marchlewski, Lfeou].

Mathes, Rudolf. Ueber die elektrolytische Reduktion von Halogensubstitutionsprodukten der Benzofreihe. Diss. k. techn. Hochschule, München (Druck d. "Allg. Zeitung"), 1901, (55), 23 cm. [1130-7250]. 31734

Mathésius, W. La formation des scories dans les opérations métallurgiques, leur constitution et leur emploi industriel. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (889-895). [0570-0710]. 31735

Herstellung von poren- und hunkerfreiem Grauguss, Stahlguss und Schmiedestücken durch Anwendung von Thermit. Vortrag. . Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (925–930). [0320] 31736

Mathews, Joseph Howard. On the relation between electrolytic conduction, specific inductive capacity and chemical activity of certain liquids (with a bibliography of dielectric constants). J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (641-681, with text fig.). [7250-0030].

Mathewson, C. H. Uber die Verbindungen von Natrium mit Zinn. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, 91-1124, [0500-0720-7000]. 31738

Mathias, E. Sur la chaleur de vaporisation des gaz liquéfiés. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1171-1176). [7200].

Mathieu, L. Nouveau procédé de dosage de l'acide sulfureux combiné dans les boissons fermentées. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (192-196). [6300]. 31740

Nouveau procédé de dosage des aldéliydes dans les boissons fermentées et dans les spiritueux. In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemis Bd 1. Berlin (D. Verlag), 1901, (196 -199). [6300]. Mathieu L. Vou relatif à la substitution au mot impuretés des expressions non alcool ou corps du bouquet dans les bulletins d'analyse des spiritueux de consommation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (253-256), 76500].

de l'alcool éthylique. Bul. ass. chim., Paris. 22, 1905, (1283-1293). [1210].

Matignon, Camille. Prévision d'une reaction clumique formant un système monovariant. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (512-515). [7200]. 31744

anhydres des métaux rares. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181-1183). [0250-0410-0520-0600-0670-0860]. 31745

Propriétés de quelques chlorures anhydres de métaux rares. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1339-1341). [0250]. 31746

Thermochimie du néodyme. Paris, C. R. Acad. sci., **141**, 1905, (53–55). [7200]. 31748

gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1075-1092). [0120].

Ueber einige Verbindungen des Vanadins. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (986-987). [0820]. 31750

et **Bourion**, F. Transformation des oxydes et des sels métalliques oxygénés en chlorures anhydres, Application à l'analyse. Ann. chim. phys., Paris, sér. 8, **5**, 1905, 127–1371, [0250].

— Methode zur Gewinnung wasserfreier Metallchloride, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (780-782). [0250]. 31752

et **Desplantes**, G. Oxydation des métaux à froid en présence de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 853-855, [0100]. 31753

et Trannoy, R. Combinaisons du chlorure de samarium avec le gaz ammoniac. Paris, C.R. Acad. sci., **140**, 1905, (141-143); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (235-236). [0670].

Matignon, Camille et Trannoy, R. Sur la préparation des composés binaires des métaux par l'aluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (190). [0120].

Matolesy, Miklós. A china-vas és a borokról. [Über China-Eisen und chinin-eisenhaltige Weine.] Magy. orv. termv. nagygy. evk., Budapest, 32, (1903), 1905, 1144–146). [3010-6500]. 31756

Matsubara, Kōichi v. Perkin, William Henry jun.

Matter, Otto. Zur Kenntnis der Azlactone und ihrer Umwandlungsprodukte. Diss. Strassburg (Druck v. C. Müh & Ciev. 1903, (III+38). 24 cm. [1930-1300].

Matthes, H[ermann]. Beiträge zur Kenntnis der Fruchtsäfte. Ueber den Aschengehalt und den Alkalitätsgehalt der Asche von Himbeer-, Kirsch-, Johannisbeer-, Erdbeer- und Heidelbeer-Sirup. Unter Mitwirkung von Fritz Müller und Otto Rammstedt. Zs. öff. (Chem., Plauen, 10, 1904, 480–487). [6500].

Die Beurteilung mehlhaltiger Marzipanwaren. Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, 726-729. [6500].

Matthies, W. Ueber die Glimmentladung in den Dämpfen der Queck-ilberhaloidverbindungen HgCl., HgBr<sub>2</sub>, Hgla-Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **17**, 1905, (675-693). [0380]. 31761

Mattisson, Max. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaminophenol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon). Ueber ein Nitrat des Phenanthrenchinons. Beitrag zur Kenntnis der Oxydationsprodukte des Orthoaminophenols. Ueber die Einwirkung von Chlor- und Bromkenigswasser auf α- und β-Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Lausanne, Thèse sc. 1903–1904. Genf, 1904, (78). 8vo. [1700–1230–1530–1530]. 31762

- r. Pictet, Amé.

Mattsson, Gustaf. Pyrenets konstitution och genesis. [Konstitution und Genesis des Pyrens.] Helsingfors, 1905, (1–162). [1140]. 31763

Mattucci, G. r. Montemartini, Clemente.

Matuschek, J[oh.]. Ueber eine Methode zur Darstellung von Stickoxyd neben Stickstoffdioxyd. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (31). [0490]. 31764

Herstellung von Nitroprodukten organischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (115). [5500]. 31765

Chlorammonium auf Ferrievankaliumevanid. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905. 439-440). [1310 0320 0490]. 31766

Ueber die Einwirkung von Salpeter auf Schwefelerze. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (510-511). [0660]. 31767

Matwin, J. Bemerkung zur Schwefelbestimmung in flüssigen Brennstoffen (Petroleum, Ölusw.). Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1766–1767). [6500-6200].

Maué, A. v. Zincke, T[heodor].

Mauermayer, Theodor. Ueber Methylol-monochloracetamid, Methyloltrichloracetamid und Methylendiamin. Diss. München (Druek v. V. Höfling), 1905, 48). 23 em. [1310 1610].

v. Einhorn, Alfred.

Maurenbrecher, A. D. v. Tollens, Bernhard.

Maurizio, A. Botanisch landwirtschaftliche Mitteilungen. 4. Zur quantitativen botanischen Analyse der Futtermittel. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (359–370). [6500]. 31770

Mauthner, Nándor [Ferdinand]. A phenoxthinek ismeretéhez. [Zur Kenntniss der Phenoxthine.] Magy. Chen. F., Budapest, 11, 1905, (119-122); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1411-1415). [3010-1940].

Maximowitsch, Sergius. Ein neues Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (52-53). [0320 0930 7250].

31772 May, Otto. Chemisch-pharmakognostische Untersuchung der Früchte von Sapindus Karak DC. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (72 mit 2 Taf.). 23 cm. [6500 1850]. 31773

Mayer v. Petit,  $\Gamma$ .

Mayer, Adolf. Bleisand und Ortstein. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (161-192). [6500]. 31774

Ueber die Humussäuren des Bleisandes und des Ortsteins. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, [475-180]. [1350-6500]. 31775

Lehrbuch der Agrikulturehemie in Vorlesungen. Bd I. 2. Abt. I. 2. 6. neubearb. Aufl. Heidelberg (C. Winter, 1905., (XVI+447; VI+167; VI+265), 24 cm. Geb. 12 M; 4.80 M; 6,60 M. [0030]. 31776

Mayer, André r. Henri, Victor.

Mayer, Carl. Einwirkung von anorganischen Säurechloriden auf 3- und 5-Pyrazolone, sowie auf Isoxazolone, Phil. Preisschr. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (111+103). 22 cm. [1930-1940].

v. Michaelis, Λ[ug.].

Mayer, Fritz v. Freund, Martin.

Mayer, Karl. Das Dreifarbensystem. Zs. Farbenchem. Berlin, **4**, 1905, (561-571). [6500-7350]. 31778

Mayer, Otto. Nachweis von Indikan im Harn. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (792). [6150]. 31779

Nachweis von Acetessigsäure im Harn. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905. 1001-1002 [6150]. 31780

Ueber ein Urometer. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (432). [6000]. 31781

Mayer, O. von r. Jannasch, P[aul].

21783 —— Experimentelle Untersuchungen über den Abbau des Zuekers im Thierkörper, Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, 393-107). 2010.

drei stereoisomeren Mannosen im Thier-

körper. [Glykogenbildung.] Verh. Congr. iun. Med., Wiesbaden, **20**, 1902, (486-492). [8010]. 31785

Mayer, Paul. Experimentelle Untersuchungen über Kohlenhydratsäuren. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, 68–108. [1310-8040]. 31786

Zur Frage der unvollkommenen Zuckeroxydation im Organismus. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.] Berlin, 1902, 340-355. [8040].

r. Neuberg, Carl.

Mayer, W. and Tollens, B[eruhard]. Ueber das Fucose-Plienylosazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (3021– 3022. [1630] 1810]. 31788

Mayr, Christian. Ueber die Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. kgl. techn. Hochs hule, München. Fürth (Druck v. A. Schröder, 1904, 51, 22 cm. [1300-1500-7250].

Mazé, P. Sur l'Oïdium lactis et la maturation de la crème et des fromages. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1612–1613). [8020]. 31790

Recherches sur le mode d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes. Ann. Inst. Pasteur. Paris, 18, 1904, 277-363). [8030].

Les microbes dans l'industrie fromagere: I. Les moisissures; II. Les ferments lactiques; III. Les ferments de la caséine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, 378-103, 481-191. [8020-8010]. 31792

L'humus et l'alimentation carbonce de la cellule végétale. Pe partie: la théorie de Liebig; 2º partie: l'assimilation des substances termires. Rev. gén. sci., Paris. 16, 1905, 152-157, 205-217. [8030].

et **Pacottet**, P. Recherches sur les ferments de maladies des vins. Ann. Inst. Pasteur. Paris, **18**, 1904, 245-263. [8020]. 31791

et Perrier, A. Recherches sur le mécanisme de la combustion respiratoire. Production d'acide citrique par les citromyces. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901. (311-313). (1110-8020). 31795

Recherches sur l'assimilation de quelques substances

ternaires par les végétaux supérieurs. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (470–473). [8030]. 31796

Mazé, P. et Perrier, A. Production de l'acide citrique par les citromyces. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (553-575). [8020-1310].

similation de quelques substances ternaires. Ann Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, [721–747]. [8030]. 31798

Mazzucchelli, Arrigo v. Paternó, Emanuele.

Mecklenburg, Werner. Die Sabatierschen Reaktionen. Sammelreferat.) Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, 609-611). [5500]. 31799

Medicus, L[udwig]. Bericht über die Fortschritte der analytischen Chemie. II. Halbjahr 1902, L. u. II. Halbjahr 1903, L. u. II. Halbjahr 1904, L. Halbjahr 1905. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1903-01, 8-11, 193-196, 424-126, 445-117, 732-735; 4, 1905, 7245-249, 532-5341, 19000].

Medwedew, An. [K.]. Ueber ein Derivat der Glukuronsäure und des p Nitrophenylhydrazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1646-1650. Berichtigung. Ebenda, **38**, 1905, 2283. [1310-1630]. 31801

Meerburg, Pieter] A'driaan. De Stelsels NalO [HlO<sub>3</sub> en NH<sub>4</sub>IO<sub>5</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub>3</sub>-HlO<sub></sub>

De Menie-reactie op Mangaan. Die Menie-Reaktion auf Mangau.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, 639-641. [6100]. 31801

Sur la transformation de la 1.4'.4''.1'''. tétrachlorobenzopinacone en 1.1'.4''.4''. tétrachlorobenzopinacoline et sa vitesse. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 431-439). [1230-1530, 7050].

Einige Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (1–10). [0290—7050]. 31806 Meerburg, P[ieter] A[driaan]. Einige Bestimmungen in den Systemen:

und Filippo, Jzn II endrik, Een mikrochemische reactie op koper bij aanwezigheid van lood en bismuth. Eine mikrochemische Reaktion auf Kupfer bei Anwesenheit von Blei und Wismut.] Amsterdam. Chem. Weekbl.. 2, 1905, 641-643. [6100]. 31808

Meerum Terwogt, P. C. E. Untersuchungen über das System: Brom und Jod. [Auszug aus des Diss. des Verf., Amsterdam 1904.] Zs. anorg. Chem. Hamburg. 47, 1905, [203-243]. [50200 0390 7050].

Mees, Charles E[dward] Klenneth and Sheppard, S. E. Ueber Apparate zu sensitonetrischen Untersuchungen, mit einer geschichtlichen Zusammenfassung. [Uebers.] Zs. wiss. Phot., Leipzig. 2, 1904, (303-336). [7350-0910].

photographischer Platten. (Ubers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig. 3, 1905, (97-121). [7350].

ward. v. Sheppard, Samuel Ed-

Mehler, Hans. Ueber das Atomgewicht des Wismuts. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1905, 41, mit 1 Taf.). 23 cm. [0190 7100]. 31812

Mehmke, R[ndolf]. Ueber die darstellende Geometrie der Räume von vier und mehr Dimensionen, mit Anwendungen auf die graphische Mechanik, die graphische Lösung von Systemen numerischer Gleichungen und auf Chemie. Vortrag. Math. natw. Mitt., Stuttgart, (ser. 2), 6, 1904, (41-54. [7000].

Mehner, Hermann. Über Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (75-94). F0320 7050]. 31814

Ueber Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Eine Einführung in die neuere Physiko-Chemie für praktische Techniker. Verb. Sonderabdr. aus den Verhandlungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbefleisses. Berlin (L. Simion Nf., 1995, (36), 24 cm. 1,50 M. [0320]. 31815

Mehring, Heinrich. Die Glubverlustbestimmung bei der Bodenanalyse. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, 229-237. [6500]. 31816

Mehrtens, Gust. v. Busch, Max.

Meigen, Wilhelm. Die Unterscheidung von Kalkspat und Aragonit auf chemischem Wege. Ber. Vers. oberrheim. geol. Ver., Stuttgart, **35**, 1902, 31–33). 31817

Meinertz, J[osel]. Zur Kenntnis des Jecorius. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905. (376-382). [8000].

· v. Neumann, Albert.

Meinhard v. Grossmann.

Meisel, Julius. Ueber die sogenannten Vanadylvanadimphosphate und -arsenate. Bern, Phil. Inss. 1903–1904. Berlin, 1904, 409, 8vo. [0820] 34819

**Meisenheimer**, Jakob. Salzbildung beim Benzoin, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 874-878). [1530]. 31820

Die Chemie der Garüngserscheinungen. D. Essigind., Berlin. **9**, 1905, (329-332); Wochenschr. Brau. Berlin, **22**, 1905, 419-422); Zs. Spirit. Ind., Berlin, **28**, 1905, 433-435. [8010-8020].

und Heim, Friedrich. Ueber das Verhalten des Phenyl-nitroäthylens gegen Alkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (466-473... (1130-1230].

Zur Bestimmung der Salpeter- und salpetrigen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3854– 3837, 4136). [6300]. 31823

---- v. Buchner, Eduard.

Meissner, [Richard]. Der "Säuremesser" von Desaga. Weinbau, Mainz, 23, 1905, (62. [6000]. 31824

Meister, ('. v. Werner, A.

Méker, G. Nouveaux brûleurs de laboratoire et leur adaptation à l'obtention des températures élevées. Ann. chim. analyt. Paris, 10, 1905, (262-267). [0010]. 31825

Melander, G[ustaf]. Ueber eine vielette und ultraviolette Strahlung der Metalle bei gewöhnlichen Temperaturen. Ann. Physik. Leipzig, 4. Folget, 17, 1905, 765-716. [7300].

Meldola, Raphael and Eynon, Lewis. A method for the direct production of certain aminoazo-compounds. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1–5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, 1250–251). [1720–1740].

Meldola, Raphael and Lane, Joseph Henry. Note on β-NH-ethenyldiaminonapthalene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (24). [1930]. 31828

George C. Dinitroanisidines and their products of diazotisation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1199-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218-219). [1230-1740]. 31829

Melikov, Petr Grigorjevič. Sur les perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (502). [0160]. 31830

et Kazaneckij, P.J. и Казанецкій, П. Строеніе фторованадіевых с соединеній. [Constitution des combinaisons fluorovanadiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **36**, 1901, (77–82). [0310 0820].

**Mellanby**, J. Globulin, J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (338–373). [4010]. 31833

Mellet, Rodolphe. Action de l'eau régale et de l'eau régale bromhydrique sur les acides para- et meta-oxybenzoiques. Lausanne, Thèse sc. 1901-1905. Lausanne, 1904, (93 av. 1 tab.). [1330].

Mellor, J. W. The crystallization of iron and steel. An introduction to the study of metallography. London (Longmans, Green & Co.), 1905, (X + 1441, 20 cm. 5s. [0100 0320]. 31835

Memminger, Allard. Qualitative analysis brief. 2d ed., rev. and rewritten. Philadelphia (Blakiston), 1901, (121, with illus.). 19 cm. [6000]. 31836

Memmler, K. Das neue Königliche Material - Prüfungsamt zu Gross-Lichterfelde. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, (115-152, 161-167, 177-181). [6500]. 31837 [Mendelějev, Dmitrij Ivanovič]. Менделбевъ, Д. И. Элементы. [Les éléments.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, St. Peterburg, 40, 1904, (632-636). [0100].

Mendelsohn, Maurice. De l'action du radium sur la Torpille (Torpedo marmorata). Paris, C.R. Acad. sei., 140, 1905, (463-465). [8000]. 31839

Menge, George A. v. Johnson, Treat B.

Menger, Adolf. Nachweis von Gallusgerbsäure auf der Faser. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (435–436). [6500]. 31840

Mennicke, II[ans]. Ueber die Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (495, 574). [6200].

Gebiete der Entzinnung von Weissblechabfällen und ähnlichen Materialien, sowie der dabei entstehenden Ab- und Nebenprodukte seit dem Jahre 1902, besonders in elektrochemischer Hinsieht. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1905, (223–227, 245–249); 12, 1905, (1-6, 27–33). [0720].

Elektrische Zinngewinnung und Zinmaffination mit Flussund Kieselflusssäure. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (112–114, 136–140, I61–164, 180–186). [0720 7250].

Menozzi, Angelo. Identità della colesterina del latte con quella della bile.
Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5\*), 12,
1° semestre, 1903, (126–131). [1250].
31844

[Menšutkin, B. N.]. Меншуткинть, В. Н. Ломоносовъ, какъ физико-химикъ. Къ исторіи химін въ Россіи. [L'œuvre physico-chimique de M. V. Lomonosov. Contribution à l'histoire de la chimie en Russie.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (77-111, II, av. pl. I-IV; 113-158, II, av. pl. V; 159-219, II, av. pl. VI; 221-304, II, av. pl. VII). [0010]. 31845

— Намяти Алексвя Алексевича Волкова. [A la mémoire de A. A. Volkov.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (350–359, av. 1 portr. et 1 groupe). [0010]. 31846

— Объ эопратахъ галондныхъ соединеній магнія. Дъсйтвіе одноосновныхъ предельныхъ кислотъ; соединенія бромистаго и іодистаго магнія съ кислотами. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des acides monobasiques saturés; sur les combinaisons du bromure et de l'iodure de magnésium avec les acides.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (procverb. 1291–1292). [1200—1300—13103—13147]

[Mensutkin, B. N.]. Меншуткинъ, В. Н. Объ зепратахъ галондиыхъ соединеній магнія. П. Дъйствіе на зепратъ бромистаго магнія безводныхъ спиртовъ: кристаллалкоголяты бромистаго магнія. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. II. Action des alcools anhydres sur l'éthérate du bromure de magnésium: cristallalcoolates du bromure de magnésium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1063-1089, av. pl. XXV et XXVI). [1200—1210].

—— Объ эвиратахъ галондныхъ соединеній магнія. III. Дъйствіе на эвиратъ іодистаго магнія безводныхъ спиртовъ: кристаллалкоголяты іодистаго магнія. [Sur les éthérates des combinaisons halogéuées du magnésium. III. Action des alcools anhydres sur l'éthérate de l'iodure de magnésium: cristallalcoolates de l'iodure de magnésium.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1090-1100, av. pl. XXVII et XXVIII). [1200—1210]. 31849

Объ эвиратахъ галоидныхъ соединеній магнія. Дѣйствіе па эвираты воды; растворимость въ водѣ гидратовъ бромистаго и іодпстаго магнія. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bromure et de l'iodure de magnésium. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1161–1185). [1200—1300—7050].

Объ зепратахъ галоидныхъ соединеній магнія. Дѣйствіе сложныхъ зепровъ: соединенія іодистаго и бромистаго магнія со сложными зепрами. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les éthers-sels.] St. Petarburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1186–1216, av. pl. XXIX-XXXII). [1200–1300–7050]. 31851

[Menšutkin, B. N.]. Ueber den Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2465–2466). [5500 7150 1600].

M. V. Lomonossow, der erste russiche Chemiker und Physiker. Ann. Natphilos., Leipzig, **4**, 1905, (204– 225, mit 1 Portr.). [0010]. 31853

Mentzel, Curt v. Arnold, Carl.

Mentzel, Edgar, Ueber die Einwirkung von Phosphortrichlorid, Phosphoroxychlorid und Phosphorsulfochlorid auf primäre aliphatische Amine. [Phosphine.] Diss. Rostock (Druck v. C. Hiustorff), 1903, (61). 21 cm. [2000].

Menzen, Theodor. Die Naphtoylbenzoylmethane und ihre Isomeren. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (43). 22 cm. [1530]. 31855

Merck, E. Prüfung der chemischen Reagenzien auf Reinheit. Berlin (J. Springer), 1905, (1V + 281). Geb. 2,50 M. [6000]. 31856

Reagentien-Verzeichnis, enth. die gebräuchl. Reagentien und Reactionen, geordnet nach Autornamen. Berlin (J. Springer), 1903, (III + 174). 8vo. Geb. 4 M. [6000]. 31857

Merckens, A. und Kufferath, W. Neue Strahlen in Harzen? Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (95-96). [1860]. 31858

Merckens, Otto v. Kahlbaum, Georg W. A.

Merckens, W. Ueber strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bromsilbergelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (667-683). [7300-0360]. 31859

Oie Natur der Einwirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf Bromsilbergelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (189–491). [0110 0360]. 31860

**Merk**, Bernh. Nachweis von Zitronensäure. Pharm. Ztg, Berlin, **48**, 1903, (891). [6150]. 31861

Merk, Bernh. Nachweis von Anästhesin in Cocain. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (211). [6500]. 31863

Die qualitative und quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Pharm. Ztg., Berlin, **50**, 1905, 791-792. [6300].

Zur quantitativen Acetonbestimmung im Harn. Pharm Ztg, Berlin, **50**, 1905, (879-880). [6300]. 31865

— Die Wechselwirkung zwischen Jod- und Bromkalium und Kaliumpersulfat in wässeriger Lösung und ihre Anwendung auf dem Gebiete der Medizin. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (1022–1023). [0420].

Merk, Franz Hubert. Ueber die Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, 432. 21 cm. [1500].

Merkel, Heinrich. Ueber Bromprodukte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben. Diss. techn. Hochschule, München. Nürnberg (Druck v. W. Tummel), 1902, (51, mit 1 Taf.). 23 cm. [1930–1940–5020].

Merkwitz, Conrad. Ucber eine neue Reaktion der Semicarbazone. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. Δ. Lax', 1904, (52). 21 cm. [1310]. 31870

Mering, G. Ueber die Constitution der Cyclohexenenmonocarbousäurcester. [Mitbearb, v. R. Welde und A. Skita.] (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (979-985). [1340]. 31871

Mermod, E. r. Simonis, II.

Merriam, E. S. r. Nernst, W[alter].

Merriman, Richard William r. Ruhemann, Siegfried.

Merritt, Ernest r. Nichols, Edward Leamington].

Merz, G. Der Wert planmässig beuntzter Gerstenextraktbestimmungen beim Einkauf von Brangersten, Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, 401–105). 65(0) 31872 Merz, G. Weiterer Beitrag über den Wert der direkten Extraktbestimmungen in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (791–793). [6500].

Weitere Beiträge bezüglich Beziehungen von Eiweiss zu Extraktgehalt in Gerste und Malz und einige Beeinflussungen desselben. Zs. Brauw., München, (N.F.), **27**, 1901, (63–65), [6500].

Meslin, Georges. Sur les coefficients d'aimantation des liquides. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (237-239). [7250].

Sur le coefficient d'aimantation spécifique et la susceptibilité magnétique des sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (782–784). [7250].

Messner, J. Organische Präparate.
[In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (794–861). [6500–1000]. 31878

 Meszlényi,
 Emil.
 A nikotin egy molibdénvegyületéről.
 [Über eine Molybdánverbindung des Nikotins.]

 Magy. Chen. F., Budapest, 11, 1905, (171-173, 185-188);
 Landw. Versuchstat. Berlin, 61, 1905, (321-349).
 [2000 3010].

Metcalf, W. V. Über feste Peptonhäutelen auf einer Wasserfläche und die Ursache ihrer Entstehung, (Übers.) Zs. physik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, (1–54), [7150].

Metge, Gustav. Ueber die Einwirkung von Essigsäureanhydrid und konzentrierter Schwefelsäure auf Dibenzalaceton. Diss. Halle a. S. (Druck v. Eurras), 1901, (HI + 48), 22 cm. [1530-1540].

Meth, R. r. Marckwald, Willy.

Mettegang. Messung der Detonationsgeschwindigkeit von Spreugstoffen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (322–328). [7200]. 31882

Mettler, Carl. Die elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1745–1753). [1330 1230 1630 5500].

Mettler, Carl. Ueber m-Halogeu-benzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2809-2812). [1430]. 31884

Mettler, E. Experimentelles über die bakterizide Wirkung des Lichtes auf mit Eosin, Erythrosin und Fluoreszein gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, 53, 1905, (79-172). [7350].

31885 Metz, G. de. L'inversion thermoélectrique et le point neutre. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (447-450). [7200].

Metzenbaum, M. Induced radioactivity and aluminium. Sci. Amer., New York, N.Y., 90, 1904, (383). [0120]. 31887

Metzener, W. v. Hofmann, K[arl] A.

Metzger, Franz. I. Zur Kenntnis der Reduktion der Ketone. II. Über ein Einwirkungsprodukt von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Dibenzylketon. Diss. Erlangen. München (Druck v. E. Wolf & S.), 1904, (42). 21 cm. [1500 5500]. 31888

**Metzger**, H. Yerba-Mate. Tropenpflanzer, Berlin, **8**, 1904, (24-27). [6500]. 31889

Metzl, A. v. Vortmann, G[eorg].

Meulen, H[enri] ter. Onderzoek naar den aard van den suiker van eenige plantaardige glucosieden. [Recherches expérimentales sur la nature des sucres de quelques glucosiedes.] Rotterdam, Verh. Bat. Gen., (ser. 2), 6, 1905, (1-34) (Hollandais); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (444-483) (Français). [1850]. 31890

Meunier, G. v. Pellet, Henri. Meunier, J. v. Reimen, Phil.

Meunier, L. v. Conturier, F.

Meurer. Welche Erfahrungen liegen über das Trocknen des Sandes vor, a. mit dem Abdampf der Maschinen, Härtekessel und Löschtrommel? b. durch Beheizung mit Feuergasen? ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (575–576). [0710].

Meusser, A. Zur Löslichkeit von Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (79-80). [0420 7150]. 31892

v. Mylius, F.

Mewes, Rudolf. Einige Bemerkungen über den zweiten Hauptsatz mit besonderer Berücksichtigung seiner Beziehungen zur Theorie der Elektrolyse. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (74– 78, 115–119). [7250]. 31893

Meyer, Albert. Triealeinmsilikat im Portland-Cement. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (1895-1899). [0220]. 31894

Meyer, Bruno. Zur Dreifarbenphotographie nach Professor Dr. Miethe. D. Photztg, Weimar, 29, 1905, (32–33, 46–49, 66–67, 118–124, 133–138, 145–147, 302–307). [7350]. 31895

Meyer, Eberhard v. Behrend, Robert. Meyer, Edgar. Ueber die Durchlässigkeit des Argons für ultraviolette Strahlung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (362–364). [7300 0130].

und Müller, Ernst. Ueber die Ursache der Jonisation der Phosphorluft. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (332-336). [0570 7250].

Meyer, Erich. Ueber das Verhalten des Nitrobenzols und einiger anderer aromatischer Nitrokörper im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (497-509). [8040].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntnis dimolekularer Nitrile. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (560-561). [1300 1930]. 31899

Ueber Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Nitrile. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **57**, 1905, (324–352). [1300–1930–7000]. 31900

Von den ältesten Zeiten bis zur Gegenwart. Zugleich Einführung in das Studium der Chemie. 3. verb. u. vern. Aufl. Leipzig (Veit & Comp.), 1905, (XVI+576). 23 cm. 11 M. [0010].

Meyer, Ferd. M. Eine Mörteluntersuchung. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (1521-1523). [6500]. 31902

——— Über die Prüfung des Zementes. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1178–1179). [6500].

Meyer, Ferd. M. Nochmals ,,Portlandzement". (Entgegnung auf Schreibers Ausführungen ) Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1975-1976). [0220 319056500]. Meyer, Fernand. Préparation de l'iodure aureux par action de l'iode sur l'or. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (733–736). [0150]. Meyer, G. Fr. Ueber Melasse. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (1191). [6500]. Zur Geschichte der Zukkerfabrikation (25 Jahre ohne Knochenkohle). Braunschweig (E. Appelhans & Co.), 1905, (VIII+116). 23 cm. 4 M. 31908 [6500].Meyer, G[eorg]. Das Radium. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (237-239). [0620 319097300]. - r. Himstedt, F[ranz]. v. Knorr, Ludwig. Hans. Ueber Chinaldin-Meyer, säurechlorid, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2488-2490). [1930]. 31910— Über isomere Ester von Ketonsäuren. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), 11.1, 1905, (92-93). 31911[1300].Meyer, Heinrich L. r. Heller, Gustav. Meyer, Hermann. Ueber Glycerin. SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (765-31912 766). [1210]. Meyer, Julius. Zur Theorie der Autoxydation. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (278–296). [0550 31913 7050]. — Die Phasentheorie und ihre Anwendung, Samul, chem, Vortr., [7050].Stuttgart, 10, 1905, (359-408).  $319\bar{1}4$ Zur Bereehnung  $_{
m der}$ Atomgewichte. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (242-250). [7100]. 31915 Das - Atomgewicht -des Siliciums II. Zs. anorg, Chem., Hamburg, **47**, 1905, (15-55). [0710] 7100131916 Über die Flüchtigkeit des Indiumoxyds. Zs. anorg Chem., Hamburg, 47, 1905, (281-286). [0100]. 31917 - Hber eine Modifikation des

Kalomels. Zs. anorg. Chem., Hamburg,

31918

**47.** 1905, (399–100). [0380].

Meyer, Julius v. Becker, W. v. Eggeling, Hans. v. Engler, P. Meyer, J. Frank. The thermo-electromotive force of nickel nitrate in organic solvents. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (156-165, with text fig.). [7250]. Meyer, Lothar. Ueber Methoden, im Holz den Zellulosegehalt zu ermitteln. Zs. Forstw., Berlin, **37**, 1905, (427-31920429). [6500]. Meyer, Ludwig F. Beiträge zur Kenntnis des Phosphorstoffwechsels. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (1-10). [8010].  $31\bar{9}21$ Meyer, Oswald. Über die Bestimmung des spezifischen Gewiehtes von Steinen. Baumaterialienk., Stuttgart, 31922**10**, 1905, (211–213). [7100]. Meyer, P. Das Junkers-Kalorimeter als Heizwertanzeiger [mit einem Zusatz von Jos. C. Breinl. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905,  $(9\overline{2}3-924, 1400-1401)$ . [7200]. 31923Meyer, Richard. Friedrich Knapp [†]. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 37, 1905, (4777-4811, mit 1 Portr.); Braunschweigisches Mag., 1905, (1-9, 31924 18-22). [0010]. — Notiz über Phenylxanthen. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, 31925 (450 - 453). [1910]. The constitution of phthalein salts. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (509 -512). [5020]. 31926 und Hartmann, Ernst. Ueber 1.3.6-Trioxy-naphtalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3945-3956). [1230 5020]. 31927Zur directen Bestimmung von Acetyl- und Benzoyl-Gruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3956-3958). [6300]. -31928—— und Pfotenhauer, Hermann. Ueber wechselseitigen Austausch aromatischer Complexe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3958-3963). [1230 / 1910 | 5500]. 31929 —— und Spengler, Oskar. Ueber die Einwirkung von alkoholischem Kali auf Phenanthrenchinon. Berliu, Ber. D.

chem. Ges., **38**, 1905, (140-450, 950-

31930

953). [1530 1910].

Meyer, Richard und Spengler, Oskar. Zur Constitution der Phtaleinsalze. (Mitgetheilt von R. Meyer.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1318-1333). [1910 5020 7000].

Meyer, R[ichard] J. Bibliographie der seltenen Erden. (Ceriterden, Yttererden und Thorium.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (416–192); Hamburg (L. Voss), 1905, (79). 2 M. [0030 0100].

und Gumperz, A. Zur Frage der Einheitlichkeit des Thoriums. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (817–825). [0770 7000].

Meyer, Stefan v. Mache, Heinrich.

Meyer, Theodor. Die Industrie der Phosphorsäureextraktion. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1382-1393). [0570]. 31934

Meyer, Th. G. Titrierautomat "Titerconstant" mit selbsttätiger Füllung, Nullpunkteinstellung und Überlaufverhinderung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1279). [6000].

Meyer, Victor T. Ueber den Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (59, mit 1 Taf.). 23 cm. [2000 1310 6300 7390 7350].

Meyer, Werner. Ueber den Nachweis von schwefliger Säure und schwefligsauren Salzen im Fleisch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 13, 1903, (388-389). [6500].

Meyer, Wilhelm. Ersatz der Spritzund Heberflasche. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (293). [0910]. 31938

Meyerhoffer, W[ilhelm] Ueber einige technische Anwendungen der Phasenlehre. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (Sitz-Ber. 159-176). [7050].

Ein altes Problem in neuer Beleuchtung. Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (154-157). [7050]. 31940

The breaks in the solubility curves. [Translation.] J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (571–575, with text fig.). [7150]. 31941

Uber reziproke Salzpaare.

1V. Ein Problem der Affinitätslehre.
(p-7195)

Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (513-603). [7050-7150]. 31942

Mezger, Otto. Zum qualitativen Nachweis der Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (213– 245). [6150]. 31943

Beiträge zur Kenntnis des Hämatins. Ueber die Reduction der Hämatinsäuren und einen Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hämatinsäure. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (HH+48). 23 cm. [1010-1910-1930]. 31944

Michael, Arthur. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (22-49). [7000-1310]. 31945

Zur Geschichte der Theorie über die Bildung und Constitution des Natracetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1922–1937). [1310–7000]. 31946

Zur Kenntniss der Synthesen mit Natracetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2083–2096). [5500–1310]. 31947

Ueber Formylessigester und α-Formyl-propionsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2096–2105). [1310–1320–1930].

Zur Frage über den Verlauf der Claisen'schen Zimmtsäureestersynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2523-2524). [1330]. 31949

Zur Kenntnis der Vorgänge bei den Synthesen mit Natrium-Malonester und verwandten Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3217–3234). [1310–5500]. 31950

Herren Störmer und Kippe zur Erwiderung. [Betr. Zimmtsäureestersynthese.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4137). [1330]. 31951

— Über die Darstellung reiner Alkylmalonester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (537-554). [1310].

die Bildung von C-Acylderivaten aus Cyanessigester durch Anwendung von Pyridin und Chinolin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (50-53). [1310].

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Nitrosound Azo-Verbindungen der 3-Pyrazolone. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (154-155). [1930 1720].

Ueber die Azoverbindungen der Phenylpyrazole, sowie deren Halogen- und Thioderivate. 1. Ueber das I-Phenyl-3-methylpyrazol-4-azobenzol, dessen Homologe und Derivate; bearb. von Richard Leonhardt und Karl Wahle. 2. Ueber die Azoverbindungen des I-Phenyl-3-chlorpyrazols und deren Thioderivate; bearb. von Heinrich Simon. 3. Ueber die Azoverbindungen der 3-Pyrazolone und deren Derivate; bearb. von Johann Behrens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (183-235). [1720—1920—1930]. 31955

31956 Ueber 5-Aminopyrazole und über Iminopyrine. 1. Ueber Phenylmethyl-5-aminopyrazole und de-Uberführung in Iminopyrine; bearb, von Eduard Brust, H. Ueber isomere 1-Phenyl-3-methylbenzylaminopyrazole und Benzyliminopyrine. 1. Das 1-Phenyl-3-methyl-4-benzyl-5aminopyrazol und das I-Benzyliminopyrin; von Wilhelm Preuner. 2. Das 1-Phenyl-3-methyl-5-benzylaminopyrazol und das 2, 5-Benzyliminopyrin; bearb. von Richard Blume. III. Ueber das Anilo- und 1- Naphtyliminopyrin; bearb. von Albert Hepner, IV. Veber 1-\beta-Naphtylanilopyrin und über 1−β~ Naphtyl-2, 5 naphtyliminopyrin; bearb. von Wilhelm Danzfuss. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (117–193). [1930].31957

Michaelis, Leonor, Weitere Untersuchungen über Eiweisspräzipitine. [Nebst Nachtrag.] D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1901, (1210-1211, 1392). [8050].

Ultramikroskopische Untersuchungen [von Eiweiss und Farbstoffen]. D med. Wochensehr., Leipzig,

**30**, 1904, (1534-1535); Arch. path. Anat., Berlin, **179**, 1905, (195-208, mit 1 Taf.). [6300]. 31959

Michaelis, Leonor. Zur Theorie des Färbe-processes. Med. Woche, Berlin, 1901, (69-70). [5020]. 31960

Toxin und Antitoxin. Berlin, (Gebr. Borntraeger), 1905, (III+62). 2 M. [8050].

Michaëlis, Wilhelm sen. Ueber Kieselsäure und Kalkhydrosilikat. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (256). [0710-0220]. 31962

[Michajlenko, Ja. 1.]. Михайленко, Я. И. Къ вопросу о выводъ стехіометрическихъ законовъ химіи безъ помощи атомистической гипотезы. [Démonstration des lois stoechiométriques de la chimie sans l'hypothèse atomique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć, 36, 1904, (proc.-verb. 1120-1123). [7000].

— Объ упругости пара растворовъ. Соотношение между упругостью нара раствора и его осмометрическимъ давлениемъ. [Elasticité des vapeurs des solutions. . ]. Kiev, 1904, (73). 24 cm. [7000 7100].

- v. Reformatskij, S. N.

Michel, Friedrich. Über Dithiocarbamate sekundärer aromatischer Basen und über eine Verbindung des Formaldehyds mit dem Indigo. Diss. Erlangen (Druck v. H. Vollrath). 1903, (26). 22 cm. [1310 1930 5020].

Michelet, E. J. Bidrag til kjendskaben om muldens sammensætning. [Contribution to the knowledge of the composition of mould.] Arch. Math. Naturv., Kristiania, 27, no. 7, 1905, (18). [6500].

Micheli, F. I. v. Sarasin, Ed.

Michnowitsch, Paul. Über die β-Äthylphenyläthylenmilchsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (427– 130). [1310]. 31967

Micklethwait, Frances Mary Gore v. Morgan, Gilbert Thomas.

Micko, Karl. Untersuchung von Fleisch-, Hefen-, und anderen Extrakten auf Xanthinkörper. 1. Die Xanthinkörper des Fleischextraktes. 11. Die Xanthinkörper der Hefenextrakte. 111. Die Xanthinkörper der Extrakte Bovos und Bios. IV. Zur Karnin-Frage. V. Zur Kenntnis der Krystallisation des Ilypoxanthins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (781-791); **7**, 1904, (257-269); **8**, 1904, (225-237). [6500 31968]

Micko, Karl. Hydrolyse des Fleischextraktes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (393-415). [4010].

31969

Middleton, Arthur Renwick. The determination of acetylene. . . Thesis . . . Cornell University . . . PhD . . . 1903. Ithaca, N.Y., [1903?], (41). 23.5 cm. [1120 6400]. 31970

Mie, Gustav. Ueber eine Methode, das spezifische Gewicht sehr verdünnter Lösungen zu bestimmen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (326-332). [7100].

Mielecke, Walter. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S. (Druck v. H. Jordan), 1901, (59). 22 cm. [1310 1930 5020].

Mielke, Georg. Die Unterrichtsräume für Chemie. [In: Beilage zum Bericht über das Schuljahr 1902 bis 1903 der Oberrealschule und Realschule auf der Uhlenhorst zu Hamburg.] Hamburg (Druck v. Lütcke & Wulff), 1903, (23–27). [0910].

Mierzinski, S. Die Industrie der Essigsäure und der essigsauren Salze. Leipzig (C. Scholtze), 1905, (1V+214). 24 cm. 4,50 M. [1310 6500]. 31974

Miethe, A[dolf]. Farbige Photographie durch additive Synthese. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berliu (D. Verlag), 1904, (347–351). [7350]. 31975

Miklaszewski, Sławomir. Przyczynek do oceny analiz chemicznych gleby. [Remarques sur la valeur des analyses chimiques du sol.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (861-865). [6500].

Milbauer, Jaroslav. Oxydace vodíku kyselinou sírovou. [Wasserstoffoxydation durch Schwefelsäure.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (42). [0360].

Dvé nové sloučeniny selenu: uranylselenid a selenochromit draselnatý. [Zwei neue Selenverbindungen: Uranylselenid und Selenchromsaures Kalium.] Prag, Veštn. České Spol. Náuk, **1904**, 6. Aufsatz, (3). [0700].

31978 Milbauer, Jaroslav. O železe ve svitiplynu. [Ueber Eisen in Leuchtgas.] Prag, Věstn. Cěské Spol. Náuk, **1904**, 23. Aufsatz, (4). [6500 0320]. 31979

Zur Frage des Eisengehaltes im Leuchtgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (91–92). [6500]. 31980

i Hac, Rudolf. Stanovení jodkyanu vedle jodu. [Bestimmung von Jodeyan neben Jod.] Prag, Věstu. Cěské Spol. Náuk, 1904, 24. Aufsatz, (6); Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (286–292). [6300 0390]. 31981

und staněk, VI. Ueber die quantitative Trennung der Pyridinbasen von Ammoniak und alifatischen Aminen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (559-565). [6300–1930].

--- v. Staněk, V.

Milchner, R[ichard] v. Neuberg, Carl

**Miller,** Edmund H[owd]. Notes on quantitative analysis for mining engineers. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **25**, 1903, (21-59, 119-182, 221-225). [6000].

Quantitative analysis for mining engineers. New York (Van Nostrand), 1904, (vii+137). 24 cm. [6000]. 31984

Miller, K. r. Konovalov, M. I.

[Miller, Osvalíd Karlović]. Миллеръ, О. К. Объ окисленіи индиготина. [Oxydation de l'indigotine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 190**4**, (proc.-verb. 20-21). [5020].

Miller, P. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur formule de constitution. Calcul des chaleurs de combustion, (2° Mémoire). Ann. chin. phys., Puris, (sér. 8), 5, 1905, (5-70). [7200]. 31986

Milliau, Ernest. Sur la recherche de l'huile de coton dans l'huile d'olive. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (807– 809); Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, 9-10). [6500]. Milliau, Ernest. Procédé pour déterminer la pureté du beurre de coco. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1702-1703). [6500]. 31988

Procédé pour déterminer la pureté de l'huile de coprah. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (298–302). [6500].

Millington, J. P. r. Fenton, H. J. H.

Mills, Edmund J. Wiadimir Wassiljewitsch Markownikoff. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (597–600, with portr.). [0010]. 31990

Mills, J. E. Molecular attraction. (Second and third papers). J. Physic. Chem., New York, N. Y., 8, 1904, ([383] -415, [593] 636, with text fig.). [7000].

Molecular attraction, 4. On Biot's formula for vapor pressure and some relations at the critical temperature. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (402–417). [7200]. 31992

Mills, W. H. v. Pechmann, Hans von.

Milner, R. D. Investigations on the nutrition of man conducted under supervision of the office of experiment stations, U. S. department of agriculture. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (261–277). [8040]. 31993

Milobędzki, Tadeusz. O tautomeryi niektórych zwiazków kwasu fosforowego. [Sur la tautomérie de certains composés de l'acide phosphoreux.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (884– 885). [7000 0570]. 31994

Milroy, Ina A. Ueber den Einfluss inaktiver Substanzen auf die optische Drehung der Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (443–464). [1810—7300]. 31995

Milroy, J. A. Reduced acid hæmatin and some of its derivatives. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (XII-XIV). [5010-8000].

Minajeff, W. v. Schaposchnikoff, W.

Minet, Adolphe. Le four électrique, son origine, ses transformations et ses applications. Monit. sci. Quesu., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (241-275, 331-353); London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (77-102, with discussion). [0910 7200].

Minguin, J. Dissociation des sels de strychnine décelée par leur pouvoir rotatoire. Pouvoir rotatoire dans les séries homologues. Influence de la double liaison. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (243-245). [3010 7300].

Minovici, St[ephan]. Ueber Blutdifferenzierung vom gerichtlichen Standpunkte. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (99-119). [6500]. 32000

Minssen, H. Ueber die Diffusion in sauren und neutralen Medien, insbeson dere in Humusböden. Landw. Versuchstat., Berlin, 62, 1905, (445-476). [7170].

Miolati, Arturo. Sull'acido fosfomolibdico giallo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (335-348). [0480]. 32002

Mioni, G. Contribution à l'étude des hémolysines naturelles. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (84-108). [8040]. 32003

Misteli, Wilhelm. Beitrag zur unvollständigen Verbrennung der Gase. Ueber das Wesen des Leuchtens der Flamme. Ueber Bestimmungen des Benzoldampfes im Leuchtgas. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904-1905. Herisau, 1904, (68). Svo. [7200].

Mitchell, Herbert Victor. Preparation of benzeueazocoumarin; its bearing on the constitution of p-hydroxyazo-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1229–1231); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220). [1720–1910].

v. Hewitt, John Theodore.

Mitscherlich, Alfred. Hygroskopizität, Benetzungswärme und die mechanische Bodenanalyse. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **54**, 1905, (673–675). [6500]. 32006

Mitscherlich, Eilh. Alfred. Bodenkunde für Land- und Forstwirte. Berlin, (P. Parey), 1905, (VIII+361). 23 em. Geb. 9 M. [6500]. 32007

Mitscherlich, Sigurd v. Buchner, Ednard

Mittasch, A. Bemerkung zu der Arbeit von C. L. Jungius: Theoretische

Betrachtung über Reaktionen, welche in zwei oder mehreren aufeinanderfolgenden Phasen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (613). [7050]. 32008

Mittler, Ilans und Neustadtl, Leo. Ein Apparat zur Entnahme von Proben aus Reservoiren und Vorlagen, sowie zur Ermittelung des Wasserstandes in denselben. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (1186). [0910 6000]. 32009

Mitulescu, J. Beiträge zum Studium der Hämatologie. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (161–166). [6300]. 32010

Mix, Conrad. Die Verwendbarkeit der Turbine im Verfahren zur gewerbsmässigen Verflüssigung von Luft und anderen Gasen mit tiefliegendem Siedepunkt. Turbine, Berlin, **2**, 1905, (2-5, 77-79). [0910].

Die Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der gewöhnlichen Luft mittels Verflüssigung der letzteren. Zs. Kältelnd., München, **12**, 1905, (181–185). [0490 0550].

Mixter, W[illiam] G[ilbert]. A new allotrope of carbon and its heat of combustion. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (434-414, with illus.). [0210 7200]. 32013

Mjöen, J. Alfred. Die Kontrolle von Arzneimitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (25–36). [6500]. 32014

Moedebeck, H. W. L. Kriegsmässige Wasserstofferzeugung beim ostsibirischen Feldluftschiffer-Bataillon. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (54-55). [0360]. 32015

Möhlau, R[ichard]. Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (836– 840). [6500-5020]. 32016

— Ueber kolloidalen Indigo. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (901–904). [5020 7100]. 32017

Moeller, Guido. Bestimmung von Verbrennungswärmen mit dem Hempelschen Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (760-764). [7200]. 32018

Möller, Joh. Ueber den heutigen Stand der anorganisch- und organischelektrochemischen Technik. Allg. Chem-Ztg. Lübeck, **5**, 1905, (142-114, 461-462, 482-483). [6930 6500]. 32019

**Möller**, Joh. Ueber einige neuere Apparate für Massenuntersuchungen von Zuckerrüben. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (766-767, 787-788, 807-808). [6000-6500]. 32020

Organisch-elektrochemische Reaktionen und deren Anwendung in der chemischen Technik. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (126-128, 155-157). [5500-7250]. 32021

— Über elektrochemische Reaktionen in der organischen Chemie. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1905, (227– 231, 249–253); 12, 1905, (6-11, 24–27, 51–57). [5500-7250]. 32022

Moller, W. Ueber die zur Zeit gebränchlichen Methoden zum quantitativen Nachweis der β-Oxybuttersäure. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 4, 1903, (161–165). [6300]. 32023

Möller, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Pyridin auf Dinitrochlorbenzol und Dinitrobromtoluol. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (80). 21 cm. [1930–1130]. 32024

Moeller, Willy. Ueber das 1-Phenyl-2, 3, 4- trimethyl-2, 5- thiopyrazol, oder Methylthiopyrin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (57). [1930 1940].

Monch, Willy. Ueber die elektrische Leitfähigkeit von Kupfersulfür, Silber-, Blei- und schwarzeun Quecksilbersulfid, N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 20, 1905, (365-435). [7250]. 32026

Mönkemeyer, K. Ueber Zink-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (182–196, mit 1 Taf.). [0880 0680 7000]. 32027

——— Über Tellur-Wismut. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (415–422). [0190 0760 7000]. 32028

Mörner, Carl Th[ore]. Några uppgifter om Burow'ska lösningens komposition. [Some information about the composition of Burow's solution.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (133–139). [6500]. 32029

Mörner, K. A. H. Bemerkungen zu dem Aufsatze Oswalds "Untersuchungen über das Harneiweiss". Beitr. chem. Physiol., Braumschweig, **5**, 1904, (524-533). [4010].

Mörner, K. A. H. Einige Worte über das "β-Hämin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (542–547). [4010]. 32031  ———————————————————————————————————	Berlin, <b>20</b> , 1903, (92-94); Berichtigung Ebenda, <b>20</b> , 1903, (112). [4000 6150] 32045 <b>Mohr</b> , O[tto]. Die Grundlage der Atomgewichtsberechnung. Wochenschur Brau., Berlin, <b>20</b> , 1903, (545-546) [7100].
stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (121–131). [4010–1310]. 32032  —————————————————————————————————	——————————————————————————————————————
List a-Thiomilchsäure ein unmittelbares Spaltungsprodukt der Proteinstoffe? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, <b>42</b> , 1904, (365–370). [4010].	kosität und Schaumhaltigkeit [des Bieres]. Wochenschr. Brau., Berlin, <b>21</b> , 1904, (363–368). [6500]. 32046 ————————————————————————————————————
Möslinger. Die Milehsäure im Wein, ihre Entstehung, Beurteilung und technische Bedeutung. Vortrag. D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, (833-834, 845-846, 856). [1310].	[8010 1300]. 32047  Empfiehlt sieh ein Beibehalten der zurzeit gültigen saccharometrischen Grundlagen? [Malzuntersuchung.] Wochenschr. Brau., Berlin, 22
Weinbehandlung u. Weinbeurteilung. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1086–1093). [6500]. 32036  Moest, M. v. Hofer, H.	1905, (297-299). [6500]. 32048  ———————————————————————————————————
Mohr, C. Feststellung von Schwefel im Weine. Hess. landw. Zs., Darmstadt, 71, 1901, (176). [6500]. 32037 Mohr, E[rnst]. Ueber ein Condensa-	Die spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, <b>22</b> , 1905, (533–536). [1800–6500–7100]. 32050
tionsproduct des Phenylmethylpyrazolons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., <b>38</b> , 1905, (2578–2579). [1930]. 32038  ———————————————————————————————————	Die Anwendung des Zeiss- schen Eintauchrefraktometers im Braue- reilaboratorium. Woehensehr. Brau. Berlin, <b>22</b> , 1905, (616–620). [6010– 6500].
direkte Spaltung und ohne Zuhilfenahme optisch aktiver Substanzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), <b>71</b> , 1905, (305–357). [7000]. 32039  Beitrag zur Kenntnis der	Fortschritte in der Chemie der Gärungsgewerbe in den letzten drei Jahren. Zs. angew. Chem., Berlin, <b>17</b> , 1904, (10-17, 49-51). [6500]. 32052
Hofmannschen Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), <b>72</b> , 1905, (297– 306). [1310–1330–5500]. 32040 <b>Mohr,</b> E. C. Julius. Gepflückter und	Fortschritte in der Chemie der Gärungsgewerbe im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (569–573, 609–615). [6500]. 32053
am Stamme getrockneter Tabak. Landw. Versuchstat., Berlin, <b>59</b> , 1903, (253–292). [6500]. 32041 <b>Mohr</b> , O[tto]. Beitrag zur Kenntnis	Die Ergebnisse der Haupt- prüfung der Spirituslampen im Preisbe- werb der deutschen Landwirtschafts- Gesellschaft. Zs. SpiritInd., Berlin, 28,
der Lossenschen Umlagerung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), <b>71</b> , 1905, (133– 149). [7050—1630—1330]. 32042	1905, (227-229, 235-236). [0910]. 32054 ————————————————————————————————————
Der gegenwärtige Stand der Eiweisschemie. Wochenschr. Brau.,	<b>22</b> , 1905, (501). [8010]. 32055

Moir, James. The solubility of zinc hydroxide in alkalis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (310-311). [0880 7150]. 32056

Moissan, Henri. Sur la préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (711-714). [0310 0160 0710]. 32057

Nouvelles recherches sur la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (773-780). [0210]. 32058

volume de la fonte liquide, saturée de carbone au four électrique, au moment de la solidification. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (185–192, av. fig.). [0210 0320].

Sur quelques expériences nouvelles relatives à la préparation du diamant. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (277-283). [0210]. 32060

Etude du siliciure de carbone de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (405-406). [0210 0710]. 32061

Sur une nouvelle synthèse de l'acide oxalique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1209-1211). [1310].

32062

Nouvelles recherches sur la reproduction du diamant. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (174-208). [0210].

Sur quelques réactions fournies par les hydrures alcaline et alcaline terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (289-323). [0360 0100].

- Action d'une trace d'eau sur la décomposition des hydrures alcalins par l'anhydride carbonique et l'acétylène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (323-334). [7050].

Uber eine neue Art der Darstellung von Calciumcarbid. Acetylen, Halle, 7, 1904, (153-154). [0220].

The second control of the control of

Die anorganische Chemie und ihre Beziehung zu den anderen Wissenschaften, Vortrag, Elektroch, Zs., Berlin, **11**, 1904–05, (179–182, 201–205, 231–234). [0100–0010]. 32068

Moissan, Henri. Les hydrures métalliques. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (78–86). [0100]. 32069

Expériences nouvelles sur les carbures alcalins et alcalino-terreux. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (491-500). [2000]. 32070

et Chavanne. Sur quelques constantes physiques du calcium et sur l'amalgame du calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (122-127). [0220]. 32071

Sur quelques constantes du méthane pur et sur l'action du méthane solide sur le fluor liquide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (407-110). [1110]. 32072

et **Lebeau**, Paul. Action du fluor sur les composés oxygénés de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, ±1573-1577). [0310 0490]. 32073

et Martinsen. Préparation et propriétés du chlorure et du bromure de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1510–1515). [0770]. 32075

et **Osmond**, F. Etude micrographique de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (71-75). [6500]. 32076

— v. Clarke, F. W.

[Mokijevskij, V. A.]. Мокіевскій, В. А. Объ пзопренъ. [Sur l'isoprène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb. 912). [1140].

32077

— О продуктахъ разложенія паровъ скипидара жаромъ. [Sur les produits de décomposition de la térébenthine par la chaleur.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 913-914). [1140]. 32078

дѣйствін пятихлористаго фосфора. [Sur la réaction du pentachlorure de phosphore.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 36, 1904, (proc.-verb. 914-918). [0570 1260]. 32079 Mol, D[irk]. Esteranhydriden van tweebasische zuren. [Ester-anhydrides of dibasie acids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (283-281), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (336-337), (English). [1310]. 32080

Moldenhauer, Wilhelm. Über Beziehungen zwischen elektrolytischen Vorgängen und der Elektrodentemperatur. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (307–330). [7250]. 32081

Moldenke, Richard. Notes on the physics of east iron. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1901, (357-364, with text fig.). [7000].

Molenda, Oskar. Sollen die durch Bleiessig in Zuckerlösungen erzeugten Niederschläge in Rechnung gezogen werden? D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (192-197). [6500]. 32083

Molisch, Hans. Ueber den braunen Farbstoff der Phaeophyceen und Diatomeen. Bot. Ztg, Leipzig, **63**, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen, (131– 144). [5010]. 32084

Ucber amorphes und kristallisiertes Anthokyan. Bot. Ztg. Leipzig, **63**, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen, (145–162, mit 1 Taf.). [5020]. 32085

Erwiderung auf die Kritik M. Tswett's über meine Arbeit, betreffend den braunen Farbstoff der Phaeophyeeen und Diatoineen. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 2, 1905, (369–371). [65.0].

Moll van Charante, Jaeob. Het sulfonisoboterzuur en eenige zijner derivaten. [Sur l'aeide sulfo-isobutyrique et quelques-uns de ses dérivés.] Leiden (A. Il. Adriani), 1901, (112). 24 cm.; [extrait] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (69-101), (Français). [1310].

Molle, Bruno. Ueber die Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles und zur Kemntnis seines Hauptbestandteiles des Cincols. Basel, Phil. Diss. 1903-1901. Berlin, 1901, (94 + 1). 8vo. [6500].

und Kleist, H. Veronal. Areh. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (401–406); Berlin, Arb. Pharm. Inst., **2**, 1905, (159–179). [1930]. 32089

---- r. Thoms, Hermann).

Molliard, M. Culture pure des plantes vertes dans une atmosphère confinée en présence de matières organiques. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (389-391). [8030].

Molnár, Nándor. A pontos fajsúlymeghatározásról. [Über die genaue Bestimmung des specifischen Gewichtes.] Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (4–6). [7100]. 32091

[Monastyrskij, D.]. Монастырскій, Д. Эопры простые. [Les éthers simples.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, St. Peterburg, 41, 1904, (235–238). [1000] 1200].

— Эенры сложные. [Les éthers composés.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Broekhaus et l. A. Efron, St. Peterburg, **41**, 1904, (238–243). [1000—1300]. 32093

Monhaupt, M. Einwirkung von Kohlensäure auf Magnesiumhydroxyd. ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (868). [0460 0210]. 32094

—— Nachweis und Bestimmung der Borsäure in Butter. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (363). [6300].

Monke, A. und Beyschlag, F[ranz]. Ueber das Vorkommen des Erdöls. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (I-5, 65-69, 421-426). [1100]. 32096

Montagne, P. J. Sur les transpositions intramoléculaires (Troisième Mémoire). Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (105–131). [1230–1530–7050]. 32097

Montanari, Carlo. Determinazione industriale del mercurio nei minerali cinabriferi poveri col metodo di I. Personne. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (155–160). [6500].

Montemartini, Clemente, Rettifica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (52). [7050]. 32099

e Mattucei, G. Sulla determinazione quantitativa del rubidio e del cesio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (189-201). [6200].

Monthulé, C. Dosage du phosphore et de l'arsenie dans leurs combinaisons organiques. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (308-309). [6200]. 32101

Monti, Eudo. Sur le dosage volumétrique du plomb séparé à l'état de chlorure de ses minéraux et alliages. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (565–568). [6200]. 32102

Ueber die gewerblichen Anwendungen der Konzentration der Lösungen durch Gefrieren und über Erzeugung von Kälte durch Einwirkung konzentrierter Lösungen auf Eis. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (687–691). [7200].

**Moodie,** Agnes Marion v. Irvine, James Colquhoun.

Moody, S. E. The iodometric determination of aluminium in aluminium chloride and aluminium sulphate. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 138, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (181–184); [Übers. von J. Koppel] Zs. anorg. Chem., (6200]. Hamburg, 46, 1905, (423–427).

Moog. Heinrich Buff. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (459). [0010].

Moore, B. E. Spectrophotometric study of solutions of copper and cobalt. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (456-457). [7300].

**Moore,** F. J[ewett]. Electro-chemical analysis. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (461–466). [6000].

Moore, J. H. v. Wood, R. W.

Moore, Richard B. and Schlundt, Herman. On the chemical separation of the radio-active components of thorium compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (259). [0770]. 32108

v. Schlundt, Herman.

Moore, Russell W. Analyses of senna. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (487). [6500]. 32109

Mooser, W. Zur Kenntnis der Arachis. Landw. Versnchstat., Berlin, 60, 1904, (321–346). [6500]. 32110

Moraczewski, W. von. Ueber den quantitativen Indolgehalt der Fäces. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (594-596). [6500]. Morawitz, P. Beiträge zur Kenntnis der Blutgerinnung. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (133–141). [8010].

Moreigne, H. Réaction colorée produite par le réactif phosphotungstique en présence de l'acide urique et observations sur les procédés généralement employés pour déféquer l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (15–17). [6150].

Morel,  $\Lambda[\text{Ibert}]$  r. Doyon, M.

r. Hugounemq.

Morgan, Gilbert T[homas]. Triboluminescence in the acridine series. Chem. News, London, **92**, 1905, (219). [7300]. 32114

and Clayton, Arthur. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aninoazo-compounds. Part IV. 5-Bromo-as-(4)-dimethyl-2: 4-diaminotoluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (941-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183), [1630-1720-1740]. 32115

and Micklethwait, Frances Mary Gore. The diazo-derivatives of the benzenesulphonylphenylenediamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73–87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9). [1340 1630 1720 1740].

The diazo-derivatives of the monoacylated aromatic para-diamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921–935); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179–180, [1330 1630 1740].

— — The arylsulphonyl-p-diazoimides. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1302–1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (222). [1330 1630 1720 1740]. 22118

and Wootton, William Ord. Influence of substitution on the formation of diazo-annines and amino-azo-compounds. Part III. Azo-derivatives of symmetrically disubstituted primary meta-diamines. London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (935-944); [ab-

stract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (179). [1630-1720-1740-7050]. 32120

Morgan, J[ohn] Livingston R[utgers]. The dissociation of lead nitrate. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 98; J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (416]-420). [7200].

Morgen, A[ugust], Beger, C. und Fingerling, G. Untersuchungen über den Einfluss des Nahrungsfettes und einiger anderer Futterbestandteile auf die Milchproduktion. Ausgeführt in den Jahren 1900 bis 1903 an der kgl. Württ. landw. Versuche Station Hohenheim. Unter Mitwirkung von P. Doll, E. Hancke, H. Sieglin u. W. Zielstorff. Landw. Versuchstat., Berlin, 61, 1901, (1-284, mit 4 Taf.). [8040].

Morgenroth, J. Untersuchungen über die Bindung von Diphtherietoxin und Antitoxin, zugleich ein Beitrag zur Kenntnis der Constitution des Diphtheriegiftes. Zs. Hyg., Leipzig, 41, 1904, (177-238). [8050].

--- v. Ehrlich, Paul.

Mori, Nello r. Ottolenghi, Donato.

Morrell, Robert Selby and Bellars, Albert Ernest. Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. Part V. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (280-293): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (79-80). [1810 1820].

Morres, Wilhelm. Untersuchungen über eine einfache und zuverlässige Methode zur Haltbarkeitsprüfung der Milch. Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, (573-575, 585-586). [6500]. 32126

Morsch, Hugo v. Rütten, Christian.

Morschöck, F[ritz]. Zur Bestimmung des Fettgehalts in der Butter. MolkZtg. Hildesheim, 18, 1904, (362–363). [6300]. 32127

Ueber der Nachweis von Kokosfett in Schweinefett. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berliu, **7**, 1904, (586-587). [6500]. 32128 Morschöck, F[ritz]. Beiträge zur Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (733-735). [6500]. 32129

v. Lossen, W.

Morse, H[armon] N[orthrup] and Frazer, J. C. W. A new electric furnace and various other electric heating appliances for laboratory use. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([93]-119, with text figs.). [0910].

Morse, Harry W. Speetra from the Wehnelt interrupter. 1. [Spectra under liquids.] Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 39, 1904, ([517]-544 +3 l, with 3 pl.). Separate 23 em.; Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (162-186, with pl.). [7300]. 32131

New phenomena of fluorescence. [Abstract] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (122). [7300]. 32132

Morton, D. A. v. Pennock, John D.

Moser, A. v. Haber, F[ritz].

Moser, L. Untersuchung über die Kupfertitration mit Jodkalium und die Anwendbarkeit derselben bei Gegenwart von Eisen und Arsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (597-616). [6200].

Berichtigung zur Abhandlung: Ueber die volumetrische Kupferbestimmung mit Jodkalium nach de Haën und Modifikation derselben bei Gegenwart von Eisen und Arsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44,1905, (196). [6200].

Mostinsky, Basil. Quantitative Untersuchungen über den Kali-Demarkationsstrom und dessen Beeinflussung durch Colloïde. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (320–324). [7150].

Moszeik, F. r. Lemmermann, Otto.

Motion, John v. Worden, E. C.

**Mott**, W[illiam] R[oy] v. Carveth, H[ector] R[ussell].

r. Patten, Harrison Eastman.

Mottek, Louis. Ueber die Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorür auf secundäre aliphatische Amine. Diss. Rostock (Druek v. C. Hinstorff), 1903, (51). 21 cm. [2000 1610 1930].

Motylewski, Zygmunt. O stałych włoskowatych soli stopionych i roztworów. [Sur les constantes de capilarité des sels fondus et des dissolutions.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (817–825, 837–843, 858–861). [7150]. 32137

Uber Pentanthrenderivate. Lwów (Gubrynowicz i Schmidt), 1904, (51). 8vo. 3 kor. [1140]. 32138

Mouilpied, Alfred Theophilus de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435-450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63-64), [1310

Mouline r. Vèzes.

Mourawiew-Winigradoff, Anna v. Ullmann, Fritz.

Moureaux, Th. Application of salts of radium to the study of atmospheric electricity. [Transl. by Miss R. A. Edwards.] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, 1904, (164–165, with text fig.). [0620]. 32140

Moureu, Ch. Sur la composition chimique des mélanges gazeux radio-actifs qui se dégagent de l'eau de quelques sources thermales. Présence de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (852-855). [0370].

Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (722-732). [1120 1220 1320]. 32142

et Brachin, M. Condensation des acétones acétyléniques avec les alcools et les phénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (208-210). [1520]. 32143

β-oxyalcoylées et β-oxyphénolées.
 Action de l'hydroxylamine et de l'hydrazine.
 Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (294-297). [1520 1930].

et **Valeur**, Amand. Sur la spartéine. Action de l'iodure de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1601–1603). [3010]. 32145

— — Sur la spartéine. Action de l'iodure d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (49-51). [3010]. 32147

Moureu, Ch. et Valeur, Amand. Sur la spartéine. Caractère symétrique de la molécule. Paris, [C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (117-119). [3010]. 32148

Sur la spartéine. Hydrates de méthyl, diméthyl et triméthylspartéinium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (261-262). [3010]. 32149

Sur la constitution de la spartéine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (328–330). [3010]. 32150

Mouson, Johann Georg. Ein Beitrag zur Kenntnis der Benzimidazole. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1904, (37). 21 cm. [1930]. 32151

Moutier, F. v. Louïse, É.

Mouton, H. v. Cotton, A.

Moycha, Stefan i Zienkowski, Franz. Przyczynek do poznania budowy kamfenu. [Contribution à la connaissance de la structure du camphène.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (357-363). [1140].

— — O metylokamfenilolu. [Ueber das Methylcamphenilol.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (497–499); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2461–2464). [1140–1240]. 32153

des Camphens. I. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsproducte. 2. Öyclen. 3. Camphenglycol. 4. Ueber die Verbindung  $C_{10}$   $\Pi_{16}$   $O_2$ . 5. Ueber eine neue Säure von der Zusammensetzung  $C_{10}$   $\Pi_{14}$   $O_3$ . 6. Camphenkamphersäure. 7. Ueber die Camphenilsäure. 8. Camphenilon. 9. Methylcamphenilol. (Alkohol  $C_{10}H_{16}$ 0 aus Camphenilon.) Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **340**, 1905, (17–63). [1140 1240 1340 1540 1910].

Much, H. v. Biltz, Wilhelm.

Mügge, Otto v. Johnsen, Arrien.

Mühlbach, Ernst. Ueber die Elektrolyse von Cerosalzen. Diss. kgl. techn. Hochschule. München (Druck v. C. A. Seyfried & Comp.), 1903, (71). 22 cm. [0240 7250]. 32155

Mühlhausen, Gottfried. Untersuchungen über p-Dioxydibenzalaceton und p-Oxybenzalaceton. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (69). 21 cm. [1530]. 32156

---- v. Zincke, Theodor.

Mühlhofer, Hans. Ueber die Einwirkung elektrolytisch erzeugter Halogene auf organische Verbindungen. Diss. kgl. techn. Hochschule. München (Druck d. "Allg. Ztg"), 1905, (36). 23 em. [5500 7250].

Müller, Vanadiumstahl, Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 1, (6). [0320 0820].

Müller, A. Zur Kohlenstoff- und Schwefelbestimmung in Stahl und Eisen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1153-1454); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (1014-1016). [6500].

v. Georgievies, von.

Müller, Alfred. Zur Kenntnis einiger Phentriazole. Diss. Giessen (Druck v. J. Weinert), 1905, (36), 22 cm. [1930]. 32160

**Müller**, Arthur. Bibliographie der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg. **39**, 1904, (121–151). [7000-7100-0030]. 32161

Versuche über die Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glyzerin. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (320–325). [7150-7050].

Müller, C. v. Braun, J[ulius].

Müller, Erich. Einfluss indifferenter Jonen auf die elektrolytische Bildung der Überjodsäure und ihrer Salze. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (753–756). [0390-7250]. 32163

Darstellung von Persulfaten. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (776–781). [0660 0930].

Kathodenzerstäubung [von Tellur]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (701-702). [0760-7250]. 32165

und Nowakowski, Romuald. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstäubung. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3779-3781). [0660 0700 7100].

Cher das kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. H. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (931–936). [0660-0700-0760-7250].

Müller, Erich und Scheller, Alfred. Ueber die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (112-128). [0250 7250].

und Soller, Max. Die Rolle des Bleisuperoxyds als Anode bei der elektrolytischen Oxydation des Chromsulfates zu Chromsäure. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1903, (863-872). [0270 7250].

und Spitzer, Fritz. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (778-782). [0490 0930 7250]. 32171

die elektrolytische Reduction der Nitrate zu Nitriten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1190–1194). [0490-0930-7250]. 32173

Darstellung von Nitrit aus Nitrat (besonders an Silberkathoden). Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (509-515). [0490 0930 7250].

Oxydation des Ammoniaks und ihre Abhängigkeit vom Anodenmaterial. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (917–931). [0490-7250]. 32175

v. Foerster, F[ritz].

Müller, Ernst v. Meyer, Edgar.

Müller, Franz. Ucber die "Ferricyanid-Methode" zur Bestimmung des Sauerstoffs im Blut ohne Blutgaspumpe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (511-580). [6200]. 32176

Ueber einen neuen Apparat zur Sauerstoffanalyse des Blutes. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **21**, 1901, (405–410). [6400]. 32177

Müller, Franz C. Jahresbericht über die Leistungen auf dem Gebiete der Bahneotherapie und Hydrotherapie. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 272, 1901, (6-24). [6500]. 32178

Müller, Friedrich Alois. Quantitative Untersuchungen über Absorption im Ultraviolett [bei Benzol und seinen Derivaten]. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1903, (34). 22 cm. [7300]. 32179

Müller, Fritz. Beiträge zur Kenntnis der Antipeptone. Diss. Leipzig (Druck v. B. G. Teubner), 1903, (32). 23 cm. [4010 6200]. 32180

Ueber das Methylstilben und das Isomethylstilben. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (55). 22 cm. [1130]. 32181

Müller, G. Ueber Thermometerglas und Thermometerkühlung, Vortrag, D. MechZtg, Berlin, 1904, (202–245). [0710]. 32182

Müller, Georg. Über die Bildung von Aminosäuren aus den Amiden ungesättigter Säuren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (32). 23 cm. [1300].

**Müller,** G. C. H. Nickelstahl als Ersatz für Platin. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3,** 1903, No. 12, (6). [0320 0540]. 32184

Nickelstahl. Kohle u. Erz, Kattowitz, **1**, 190**1**, (161–164). [0320 0540]. 32185

Müller, Hans. Ueber die Anlagerung von Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte organische Verbindungen. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1901, (76). 22 cm. [1230 5500]. 32186

Müller, H. C. Zum Gedächtnis Max Maerckers. Landw. Wochenschr., Halle, 7, 1905, (358). [0010]. 32187

Müller, Johannes. Ueber den Umfang der Stärkeverdauung im Mund und Magen des Menschen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (321–337). [8040].

Müller, J. A. Sur le dosage du plomb et de l'antimoine à l'état de sulfure. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (48-51). [6200].

Sur l'analyse complète des minerais de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (137–140). [6500].

Müller, Karl. Die chemische Zusammensetzung der Zellmembranen bei verschiedenen Kryptogamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (265–298). [6500]. 32191

Beitrag zur Kenntnis der ätherischen Oele bei Lebermoosen.

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (299-319). [6500]. 32192

Müller, Karl. Über die Aciditätsdifferenz mehrbasischer Carbonsäuren. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1903, (47). 23 em. [1300—1930]. 32193

Müller, Max. Ein weiterer Beitrag zur Methode der Fettbestimmung. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **52**, 1903, (767-771, 831-834). [6300]. 32194

Ueber die Wirkung der Milch von mit frischen Rübenblättern gefütterten Kuhen auf Säuglinge. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1904, (173–179). [6500].

Müller, O. v. Tschirch, A[lexander].

Müller, Paul. Ein Vorlesungsversuch über gegensätzliche Löslichkeits-Beeinflussung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (3). [0920]. 32196

und Völker, J. A. Mineralkunde und Chemie. Ein Wiederholungsbuch für die Iland der Schüler. 3., durchges. u. verb. Aufl. Giessen (E. Roth), [1905], (56). 23 cm. 0,20 M. [0030].

v. Rosenheim, Arthur.

Müller, Rudolf. Beiträge zur Kenntnis des Diphenyldiacetylens. Diss., Strassburg. München (Druck v. V. Höfling), 1901, (44). 23 cm. [1130].

- v. Straus, Fritz.

Müller, Wolf Johannes. C'ber das auodische Verhalten von Zink und Mangan. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (755-763, mit 2 Tab.). [0470 0880 7250].

Zur Theorie der Passivität der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (823–824). [7250]. 32200

Müller-Thurgau, H[ermann]. Beobachtungen und Versuche an einem geschwefelten Weine. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (346–318). [6500]. 32201

Oekonomierat H. W Dahlen, Generalsekretär des Deutschen Weinbau-Vereins. Weinbau, Mainz, **22**, 1901, (371–372). [0010]. 32202

Müllner, Karl. Zwei einfache Vor richtungen zum Auffangen von Gasen Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (146-147). [0910]. 32203

Münch, E[d]. v. Stollé, R[obert].

Münch, Siegmar. Untersuchung über p-Dioxystilben. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (58). 21 cm. [1230]. 32204

v. Küster, Fr. W.

Münch, W. v. Stolle, R[obert].

Münker, E. Über Gase in Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (23-27). [0320 6500]. 32205

Münter, Ferdinand. Ueber den Einfluss der Doppelbindung auf das Drehungsvermögen einiger optisch aktiver hydrocyklischer und Benzol-Derivate. Basel, Phil. Diss. 1903-1904. Basel, 1904, 172). 8vo. [1100-7309]. 32206

Müntz, Achille. Le moelleux des vins. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (346-349). [8020]. 32207

et Lainé, Edmond. Les matières pectiques dans le raisin et leur rôle dans la qualité des vins. Ann. Inst. agron., Paris, (sér. 2), 4, 1905, (227-247). [6500].

Münzhuber, Alphonse. Sur une nouvelle synthèse du tétraphénylméthane et de ses dérivés. Genève, Thèse sc. 1903–1901. Gèneve, 1901, (63). 8vo. [1130]

Müther, Aloys. I. Untersuchungen uber Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowiedie hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsäure. H. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. HI. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1903, (56, mit 3 Tab.). 21 em. [1630–1800–1810–7200–6509].

Muhs, Georg. Uber das Massenwirkungsgesetz bei der Auflösung schwer löslicher Verbindungen. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (46), 21 cm. [7050-7150]. 32211

Muir, W., Schenck, R. and Marquart, P. Scarlet phosphorus: a new chemically active variety of red phosphorus, and its use in the manufacture of matches. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1901, (23991–23995). [0570].

Mulder, Arnold. Bijdrage tot de kennis der 2.1-dinitroanilinen. [Beitrag zur Kenntnis der 2.4-Dinitroanilinen.] Utrecht (J. van Boekhoven), 1905, (130). 22 cm. [1630 1610].

Muller, P. Th. Les pseudo-acides. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (417-423). [7000]. 32214

Les lois fondamentales de l'électrochimie. Paris (Gauthier-Villars), 1904, (186, av. fig.). 18 cm. [7250].

et Bauer, Ed. Etude optique de la fonction isonitrosée. Influence des radieaux négatifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (190–202). [7300]

optique différentielle de diagnose des pseudoacides. Journ. Chim. Phys., tenève, **1**, 1903, (203-211). [7300] 32217

Chaleur de neutralisation de quelques pseudo-acides (acides isonitrosés). Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1901, (457-471). [7200 32218

— Détermination de la chaleur de dissociation de quelques acides isonitrosés (pseudo-acides) par la méthode des conductibilités. Journ. Chim. Phys., tienève, **2**, 1904, (472–497, av. 2 fig.) [7200–7250–1300]. 32219

et Fuchs, C. Sur une méthode de détermination des chaleurs spécifiques des solutions. Chaleur moléculaire de bons et mauvais électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1639-1641). [7200].

— r. Haller, A.

Mummery, W. R. v. Harry, Fred. T.

Munkert, Anton. Die Normalfarben. Beitrag zur Technik der Malerei für Techniker und Künstler. Stuttgart (F. Enke), 1905, (VII + 171). 23 cm. 4 M. [5020]. 32221

Munroe, Charles E[dward]. The relations of technical chemistry to the other sciences. [Address at International congress of arts and science, St. Louis, Sept. 23, 1901]. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (21131–21135, 24150–21151). [0040].

The Lord Protector's motto. Qui cessat esse melior, cessat esse bonus. [An address delivered at the Commencement exercises of the De-

partment of medicine of The George Washington University, May 29, 1905]. The George Washington University Bulletin, Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([5]-19). [0040].

Munroe, Charles E[dward], Explosives. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (481–483). [6500]. 32224

Report of the Committee on mining, metallurgy and explosives in the United States. [În: 5 Intern. Kongress für augew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (265–280). [0100-7200].

— The wood distillation industry in the United States in 1900. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (739–743). [6500–1210]. 32226

Munson, L. S. Sugars. [Bestimmung.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (530-533). [6300]. 32227

and Tolman, L. M. The composition of fresh and canned pine-apples. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (b. Verlag), 1904, (107-114). [6500].

Murmann, Ernst. Zur quantitativen Analyse des Werkkupfers. (Erwiderung auf Hampe's Kritik.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (269-286). [6500].

Murray, Thomas J[enkins]. Versuche zur Darstellung und Charakterisierung der β-Phenyl-α-Chlormilchsäure und des Phenylacetaldehyds. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (40). 22 cm. [1330–1430]. 32230

Musiat, Władysław. Objętościowe oznaczanie kwasu arabinowego. [Sur le dosage volumétrique de l'acide arabinique.] Gaz. cukr., Warszawa, 24, 1905, (534). [6300—1350]. 32231

Mussett, J. A. Cber die Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orcin und Acetessigester. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (40). 22 cm. [1910—1230—1310]. 32232

Mutermilch, Stanislaw. Die chemischen und morphologischen Eigenschaften der fettigen Ergüsse (Hydrops chylosus et chyliformis). Zs. klin. Med., Berlin, 46, 1902, (123-131). [6500]. 32233 (p-7195)

Muth, W. r. Wislicenus, H[ans].

Muto, Asanosuke. Chemische Untersuchung des japanischen Rüböls und des chinesischen Sojabohnenöls. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V + 24, mit 1 Taf.). 22 cm. [6500].

Myers, Ralph Emerson. Results obtained in electro-chemical analysis by the use of a mercury cathode. Thesis . . . University of Pennsylvania . . . . Ph. D. Akron, Ohio (Myers Printing Co.), 1904, (22). 22.2 cm. [6000].

Mylius, F. Ueber die Klassifikation der Glaser zu chemischem Gebrauche. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (678-686). [0910-0710]. 31236

und Dietz, R. Ueber das Chlorzink. Studien über die Löslichkeit der Salze XIV. Berfin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (921–923); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (209–220). [0880 7150].

die Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (221–224). [0910]. 32238

Nabl, Arnold. Ueber Einwirkungen von Hydroperoxyd. Diss. Rostock (Druck v. Adler's Erben), 1902, (47). 21 cm. [0360].

Nachtigall, Otto. Prüfung des Verfahrens der Untersuchung und Kalkulation der Seifen und seifenhaltigen Präparate mittels des Seifenanalysators nach Dr. C. Stiepel. Seifenfabr., Berlin, 25, 1905, (180–181). [6500]. 32240

Nagel, Oskar. Utilisation of gas from suction producers. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (597– 598). [6500]. 32241

Nakamura, Masajirō. Kihaku naru Hōsanyōeki no Shokubutsu ni oyobosu Sayō ni tsuite. [On the stimulant action of dilute boric acid solution on plants.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 25, 1904, (1162–1169). [8000].

Nakamura, T. Ueber die Wirkung einer starken Magnesiadüngung in Form von Bittersalz. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (141–143). [6500]. 32243

Nametkin, S. S. v. Zelinskij, N. D.

Namias, Rodolfo. Sui fenomeni che avvengono nella decomposizione di una soluzione di iposolitto e di un sale di piombo. L'industria chim., Milano, 5, 1903, 195-196. [0660]. 32244

Die Stabilität der alkalischen Sulfite und Bisulfite und ihre Verwendung. Atel. Phot., Halle, 10, 1903, 192-196; Allg. PhotZtg. Halle, 10, 1903, Phot. Motivenschtz, (140-144). [0660-6300].

Quelques antres observations sur les bains de galvanostégie. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1901, 881). [7250]. 32218

Sur un virage bleu par catalyse des images photographiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **19**, 1905, (106). [7250]. 32249

Sur les analyses des minerais de fer et des scories. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, 279–281). [6500]. 32250

Importance de la présence des chlorures solubles dans les bains de virage à l'or et au platine. Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1901, (49-52). [7350]. 32251

Sur le dosage du soufre, phosphore, manganèse dans les produits sidérurgiques. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2,] Berlin (D. Verlag), [1901, [131–141). [6200].

Sur les réactions dans le virage des images aux sels de plomb. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (327–328). [7350]. 32253

Sur l'augmentation de stabilité des préparations bichromatées à moyen de certains sels alcalins à acide organique. [Photographie.] [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (328–330). [7350].

Namias, Rodolfo et Carcano, Luigi. Sur le dosage iodométrique du fer à l'état ferrique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (254-255). [6500].

Nance, J. Trengrove. The existence of a carbide of magnesium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (124). [0460]. 32256

Nannes, G. Om fosforsyrebestämninger. [On the determination of phosphoric acid.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (124-128). [6300].

Narbutt, J. v. Die Schmelz-, Siede- und Dampfkurven (760 mm Druck) in den binären Systemen: Ortho-+ Para-, Ortho-+ Meta-, Para-+ Metabromnitrobenzol, und die Schmelzkurven der Gemische von Diphenylamin und Phenanthren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (697–714). [7050].

— v. Bogojawlensky, A[lex.].

 Naske, Th.
 und westermann, A.

 Zur Kenntnis des technischen Ferromangans. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (243–248).
 [0320 0470 6500].

 32259
 32259

[Nastiukov, A. M.]. Настюковъ, A. М. ] фітетвіе формалина на нефты пен потопы. [Action du formaline sur la naphte et sur ses produit de distillation.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (881–898). [1140—1410].

— О дійствій формалина на апплиндь. [Action du formaline sur Faniline.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. (1125-1126). [1410—1630]. 32261

Nathusius, II. Magnetische Eigenschaften des Gusseisens (Vortrag.)
Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (99)-105, 164-169, 290-296). [0320, 7250].

Nauckhoff, Sigurd. Beiträge zur Kenntnis der Gefrierverhältnisse des Nitroglycerins und der nitroglycerinhaltigen Sprengstoffe mit besonderer Rücksicht auf die Mittel zur Erniedrigung der Gefriertemperatur derselben. Zs. angew. Chem., Leipzig, **18**, 1905, (11-22, 53-60). [1210-7200]. 32261

Naumann, Verfahren zur Erkennung verwässerter Milch, Landw. Ztg, Berlin, 14, 1902, (11-15). [6500]. 32265

Naumann, Alex[ander] und Rücker, Adolf. Ueber Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2292-2295). [0110-7150]. 32266

Naumann, Kurt. 1. Uber den Einfluss des Kathodenpotentials auf die elektrolytische Reduktion schwer reduzirbarer Substanzen. — 2. Uber die elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brucins. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V + 79), 22 cm. [5500-7250-3010]. 32267

v. Tafel, Julius.

Naylor, W. A. H. and Chappel, E. J. Examination of drugs for arsenic. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (33-34). [6200-6500]. 32268

Nechitch, André. Sur les ferments de deux levains de l'Inde, le Mucor Praini et le Dematium Chodati. Action des sels sur la fermentation alcoolique. Genève, Thèse sc. 1903–1901. Genève, 1904, (36 av. 1 pl.). 8vo. [3010–8020].

Nedokutschajew, N[ikolaj]. Zur Frage der Bestimmung der Eiweissstoffe und einiger anderen Stickstoffverbindungen in den Pflanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (275-280). [6500].

[Nedymov, Ja.]. Недымовъ, Я-Химическая природа мірового Эепра (По Д. П. Менделъеву.) [La nature chimique de l'éther de l'univers. (D'après D. I. Mendeléev.).] St. Peterburg, 1904, (31). 24 cm. [0000]. 32271

Neil, James Millar. The recovery of tin scrap. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (121–122). [0720].

Neimann, Carl v. Neuberg, Carl.

Neimann, Ernst. I. Synthese von Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. 11. Neue Synthese von Diaminen. 111. Ueber gelatinöse anorganische Baryumsalze. Diss. Ber-(p-7195) lin (Druck v. L. Schumacher), 1905, (40). 23 cm. [1310 1600 0170].

Neimann, Wilhelm. Grundriss der Chemie. Für Studirende bearb. Berlin (A. Hirschwald), 1905, (XX + 401). 22 cm. 7 M. [0030]. 32274

r. Neuberg, Carl.

Neisser, M[ax] und Friedemann, U. Studium über Ausflockungserscheinungen. I. Münchener med. Wochenschr., 51, 1904, (465-469). [7100]. 32275

Nell, Peter. Studien über Diffusionsvorgänge wässeriger Lösungen in Gelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (323-347). [7150 7250].

| Nencki, Marceli. Opera omnia. Gesammelte Arbeiten von Marceli] Nencki. Bd 1: 1869-1885. Bd 2: 1886-1901. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1705, (XLH + 840, mit 1 Portr. u. 7 Taf.; XHI + 891, mit 8 Taf.). 26 cm. 45 M. [0030].

Nerinex, N. Le sucre dénaturé. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (380-389). [1820]. 32278

Nernst, W[alter]. Physikalischchemische Betrachtungen über den Verbrennungsprozess in den Gasmotoren. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1426–1431). [7200]. 32279

- Beitrag zur Kenntnis chemischer Gleichgewichte bei hohen Temperaturen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. 1, 1905, (92). [7050 7200].

Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. H. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (126-131). [7050 7200].

Ueber die Zahlenwerte einiger wichtiger physikochemischer Konstauten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (629-630). [7000]. 32282

Bodländers Wirken. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (157–161, mit 1 Portr.). [0010]. 32283

— [Maasseinheiten]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (539–540). [7000]. 32284

Zur Bildung des Wasserstoffsuperoxyds bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (710–713). [0360–7050]. 32285

z 2

340 Nernst, Walter . Chemisches Gleichgewicht und Temperaturgefälle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (904-915). [7050]. und Hausrath, H[erbert]. Zur Bestimmung der Gefrierpunkte verdunnter Lösungen. (Antwort an Hrn. Meyer-Wildermann.) Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 17, 1905, (1018-1020). [7050 7200]. - und Merriam, E. S. Zur Theorie des Reststroms. (Nach Versuchen von Herrn Merriam.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (235–244). 32288 [7250].und Wartenberg, H. von. Ueber die Dissociation des Wasserdampfs. Gottingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1905**, (35-45). [7200]. 32289 — Ueber die Dissociation der Kohlensäure. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1905**, (64–74). [7200]. Nestler, A[nton]. Zur Kenntnis der Safranverfälschungen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (337-32291 314, mit 1 Taf.). [6500]. Hautreizende Primeln. Untersuchungen über Entstehung, Eigenschaften und Wirkungen des Primelhautgiftes. Berlin (Gebr. Borntraeger), 1904, (47, mit 4 Taf.). 26 cm.

3,50 M. [6500]. 32292

Nettel, Rudolf. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mineralöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (385-386). [7150 0910 6500]. 32293

Ueber einige Kondensationsprodukte des Bernsteinsäureesters und Diphenvlitaconsäureesters mit dem Salicylaldehydathyläther und Anisaldehvd. [Butadiendicarbonsäuren.] Diss., Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (55). 21 cm. [1320].

Neubauer, II. Mikrophotographien der für die Nahrungs- und Futtermitteluntersuchung wichtigsten Gramineenspelzen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (973-984, mit 5 Taf.). [6500]. 32295

— Ein vereinfachtes Verfahren zur Bestimmung von Phosphorsäure, Kalium, Natrium, Calcium, und Magnesium in salzsauren Bodenauszügen. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (141–149). [6500 6300].  $\tilde{3}2296$ 

Neubauer, H. Die Mikrophotographie, ein Hilfsmittel bei der mikroskopischen Untersuchung von Futter- und Nahrungsmitteln. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (170–171). [6500].

Neuberg, Carl. Chemisches zur Carcinomfrage. II. Ueber anormale fermentative Vorgänge beim Krebs. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (118-119). [8050].

 Praktische Ergebnisse aus dem Gebiete des physiologischen Chemie. Ueber einige Resultate der modernen Eiweissforschung für die Physiologie und Pathologie. Berliner klin. Woehensehr., 42, 1905, (1189-1191). [4000].

— Die Physiologie der Pentosen und der Glukuronsäure. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (373-452). [1310 1810]. 32300

— Synthese von Oxy- und Diaminosäuren. (2 Mitt.). Über Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (92-109).

Zur Kenntnis der Diamine. Mitt.). Eine neue Synthese der Diamine. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem, Strassburg, 45, 1905, (110-120). [1610]. 32302

ZurBestimmung der Hoppe - Seylers Zs. Glukuronsäure. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, 32303 (183-184). [6300].

— Notiz über den Nachweis von Fructose neben Glucosamin. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (500). [1810 6150]. 32304

— Zur Kenntnis der Pyrrolreaktion. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (271-277). [6150].

und Federer, Max. Ueber d-Amyl-phenyl-hydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (866–868). [1630].

- - Ueber die Spaltung von Racemkörpern. 2. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (868–874). [5500 7300 1810 1310]. -32307

Neuberg, Carl und Manasse, A. Die Berlin, Isolirung der Aminosäuren. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2359-2366). [1300 1310 1330]. 32308 und Mayer, Paul. Uber Cystein. 2. Mitt. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 32309 (472-497). [1310]. Über d-, l- und r-Hoppe - Seylers Zs. Proteincystin. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 32310 (498–510). [1310]. — und Milchner, R[ichard]. Ueber das Verhalten der Kohlehydrafe bei der Autolyse und zur Frage nach der Bindung der Kohlehydratgruppe in den Eiweisskörpern. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1901, (1081-1084). [4000]. 32311 — und Neimann, Wilhelm. Zur Kenntnis der Glucuronsäure. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (414-413). [1310]. 32312 Neue Reaktionen und Derivate der Glukuronsäure. VII. Mitteilung über Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (97–113). [1310–6150].  $\bar{3}2313$ ,, gepaarter Glukuronsäuren". VIII. Mitteilung über Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (114-126). [1310]. 32314 -- Quantitative Bestimmung "gepaarter Glukuronsäuren". IX. Mitteilung über Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (127–133). [1310–6300]. 32315 und Rauchwerger, Dora. Ueber eine neue Reaktion auf Cholesterin. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (277-284). [6150 1250]. 32316 und Silbermann, Martin. Untersuchungen in der Glycerinsäurereihe. (III. Mitt.) Die Konfiguration der Glycerinsäure. (Ein Beitrag zur Frage der Beziehung zwischen Zuckern und Aminosäuren). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (134–146). [1310 1800 7000]. 32317 Synthese der Oxyaminobernsteinsäure. Hoppe-Sev-

lers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (147–156). [1310]. 32318

Neuberg, Carl v. Loewy, Adolf.

v. Wohlgemuth, Julius.

Neuberg, Ernst. Die Verwendung des Vanadins zu Stahl, Eisen und Brouce. Gasmotorentechnik, Berlin, **4**, 1904, (37–42). [0820]. 32319

Neuburger, Adolf. Weitere Beiträge zur Technik der Elektrometallurgie des Eisens. Dinglers polyt. J., Berlin, 320, 1905, (456-159, 472-475). [0320].

Neuburger, Albert. Die Herstellung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Vortrag. Ann. Gew., Berlin, 55, 1904, (182–190, 207–215). [0320]. 32321

Das Stassano'sche Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (331–337). [0320].

Die Herstellung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege und ihre wirtschaftliche Bedeutung. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (Sitz-Ber. 81-110). [0320]. 32323

Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl direkt aus den Erzen auf elcktrischem Wege. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (219-223, 231-234). [0320]. 32324

Die Gewinnung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (737-742). [0320]. 32325

—— Beiträge zur Elektrometallurgie des Eisens und Stahls. Glückauf, Essen, **41**, 1905, (607–614). [0320]. 32326

Die Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1437–1447, 1173–1182). [0250 0100 6500].

Die Fortschritte der Elektrometallurgie des Eisens während des Jahres 1901. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (481–489, 529–540). [0320]. 32328

Die Verwertung des Luftstickstoffs. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1761–1766, 1810–1814, 1843–1852). [0490]. 32329 Neuffer, Felix. Ueber Photographie in natürlichen Farben. Pola, Mitt. Geb. Seew., 33, 1905, (17-21). [7350].

Neumann, Albert. Neue Farbenreactionen der Zucker. Berliner klim. Wochenschr., 41, 1904, (1073-1074). [1800-6150]. 32331

Nachträge zur "Säuregemisch-Veraschung" und zu den an diese angeknüpften Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (32–36); Arch. Anat. Physiol., Physiol. Abt., Leipzig, 1905, (208–218). [6000].

und Meinertz, Joseph. Zur Schwefelbestimmung mittels Natriumperoxyd. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (37-40). [6100].

Neumann, Alfred. Ein Apparat für genaue Salzsäurebestinnnungen an kleinen Mengen von Magensaft. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (569-573), [6000].

Neumann, B[ernhard]. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallurgie und llüttenkunde. (1-4. Vierteljahr 1901). Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (657-662, 686-690, 754-757, 775-778); **4**, 1905, (80-82, 102-106, 153-155, 172-175, 193-195); . . . . . . . . . . . (1.2. Vierteljahr 1905) l.c., (391-394, 409-413, 507-511, 529-532). [0100 0190 6500]. 32335

Neuer Gasanalysenapparat. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1128). [6100]. 32336

Aussergewohnlich grosse Molybdänglanz - Kristalle. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (1186–1187). [0480]. 32337

Erzeugung von Eisen und Eisenlegierungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (682–688, 761-769, 821-826, 883-888, 911-950); **25**, 1905, (90-91). [0320–7200].

Betriebsergelmisse einiger elektrischer Eisen- und Stullprozesse. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (536-542), [0320-7200]. 32339

Bestimmung von metallischem Eisen neben Eisenoxydul und Eisenoxyd. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1070). [6200-6500]. 32340

——— Die elektrothermische Eisenerzeugung und das jetzige hüttenmännische Verfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1537–1540). [0320–7200]. 32341

Neumann, B[ernhard]. Das Ruthenburgsche Agglomerationsverfahren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (101–102). [0320].

**Neumann,** M. Studien über Phosphordarstellung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (289–292). [0570].

32343

Zur Berichtigung hinsichtlich der Phosphordarstellung Zs.
angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (735736). [0570].

Das Niedenführsche Intensivsystem. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1814–1818). [0660]. 32345

Neumann, M. P. Die analytische Chemie im 1. u. 2. Vierteljahr 1905. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (337– 340, 703–706). [6000]. 32346

Bericht über Neuerungen in der Laboratoriumspraxis aus den 1. u. 11. Vierteljahr 1905. Allg. Chem-Ztg. Lübeck, **5**, 1905. (561–563, 908– 910). [0900].

Neumann, [O.]. Einige Benarkungen zu vorstehender Abhandlung [von E. Glimm, Stickstoffbestimmung in der Gerste]. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (721–725). [6200]. 32318

Schlussbemerkung [zu: Eine Fehlerquelle bei der Eiweissbestimmung in der Gerstel. Wochenschr. Bran., Berlin, **21**, 1961, (831–832). [6306].

Neumann, Robert. Ueber den naturkundlichen Unterricht auf der Mittelstufe der Volksschulen. Jahresbericht der K. K. Deutschen Lehrer-Bildungsanstalt in Brünn., 2, 1899–1900, 1901–1905, Brünn, 1905, (1–23). [0050]. 32351

Neumann, Walter. Veber Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **45**, 1905, (216–251). [4000]. 32352

Neustadtl, Leo v. Mittler, Hans.

\_\_\_\_\_\_ v. Skrabal, A.

[Nevěrovič, N.]. Невъровичъ, Н. Дъйствіе ъдкаго кали на смъсь фенилацетилена и пинаколина, синтезъ метилтретичнобутилфенилацетиленилкарбинола. [Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le pinacoline, synthèse du méthylbutylphénylacétylénylcarbinol.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (652-654). [1130—1510]. 32353

[Neviadomskij, A. М.]. Невядомскій, А. М. Ускореніе реакціп окисленія пидиго хромовой кислотой посредствомъ щавелевой кислоты. [Acceleration de la réaction d'oxydation de l'indigo par l'acide chromique au moyen de l'acide oxalique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 341-342). [1310 7050].

Neville, Allen v. Pickard, Robert Howson.

Newberry, S. B. Die Konstitution der hydraulischer Zemente. Unter Beihilfe von Melville M. Smith. ThonimdZtg, Berlin, 27, 1903, (75, 125-130). [0220].

Volumetrische Kalk- und Magnesiabestimmung in Kalkstein. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (833–834). [6300].

Ney, Wilhelm. Über den Zusammenhang von Farbe und Konstitution bei tautomeren Verbindungen untersucht an den Fluorenoxalsäureestern. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V+51). 22 cm. [7000] 32357

Nichols, Edward L[eamington]. Die physikalischen Eigenschaften der Acetylenlampe. Acetylen, Halle, **8**, 1905, (41– **45**). [7200]. 32358

and Merritt, Ernest. The phosphorescence of organic substances at low temperatures, preliminary note. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (120-122). [7300].

study of fluorescence. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., **18**, 1904, (122–123). [7300].

sidot blende. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (120–122). [7300]. 32361

--- The influence of low temperatures upon certain indicators.

[In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (890-898). [6000]. 32362

Nichols, Wm. II. President's address to the Society of Chemical Industry! "The management of a chemical industrial organisation." London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (707-112). [0040].

Nicloux, Maurice. Mécanisme d'action du cytoplasma (lipaséidine) dans la graine en voie de germination. Réalisation in vitro de ce mécanisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (143-145); Bul. Muséum, Paris, 1904, (573-575). [8030].

Nicolardot, Paul. Sesquioxyde de fer colloidal, modification brune. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (310-312). [0320-7100]. 32365

Recherches sur le sesquioxyde de fer. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), **6**, 1905, (334-394). [0320 7100]. 32367

Nicolas, E. Sur la recherche du formol dans le lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1123-1124). [6500].

et **Deland**. Sur un appareil à dosage d'azote. Ann. chim. analyt., l'aris, **10**, 1905, (7-8). [6200 0910]. 32369

Niederschulte, Gustav. Über den Dampfdruck fester Körper. Diss. Erlangen. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1903, (27). 22 cm. [7150]. 32370

Niederstadt. Ueber Flussverunreinigungen, besonders des Elbwassers und Abhilfsmassregeln. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 9, 1905, (341-343). [6500].

Niegemann, C. Entgegnung auf die Veröffentlichung der Herren Thoms und Fendler über die Untersuchung von Leinölen des Handels. [Diese Ztg. 28, 1904, (841-847).] ChemZtg, Cöthen. 28, 1904, (885). [6500]. 32372

Beitrag zur Frage der technischen Reinigung von pflanzlichen Oelen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (465-466). [1300].

Tur Beurteilung von Leinöl für die Fabrikation von Lacken, Lino-

leum usw. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (898–899). [6500]. 32374

Niemczycki, S[tanisław]. Przyczynek do syntez za pomocą chlorku cynkowego. [Contribution à la connaissance des synthèses effectuées au moyen du chlorure de zine.] Kraków, Rozpr. Akad., A, 44, 1904 [1905], (129–232); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (2–5). [1000–5500].

Niementowski, St[efan]. Kondensacya kwasu antranilowego z benzoyloctanem etylowym. [Über die Kondensation der Anthranilsäure mit Benzoylessigester.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (285– 286); Kraków, Rozpr. Acad., A, 45, 1905, (133–144). [1330].

Ueber die Einwirkung des Benzoylessigesters auf Anthranilsäure. (3. Mitt. über Synthesen der Chinolinderivate.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2044–2051). [1930—1330]. 32377

i Seifert, Mieczysław. Nowe dwuchinolile. [Sur quelques diquinolyles nouveaux.] Kraków, Rozpr. Akad., A, 45, 1905, (11-18); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (168-169); Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (309-310); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (762-766). [1930].

---- v. Baczyński, W.

Nierenstein, M[aximilian]. Zur Constitutionsfrage des Tannins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3641–3642). [1330]. 32379

Zum qualitativen Nachweis von Formaldehyd. D. Gerberztg, Berliu, **48**, 1905, (No. 88). [6150]. 32380

Vorläufige Mitteilung. [Betr. Chemismus der Lederbildung.] D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 88). [6500]. 32381

Synthese des 2-Oxyflavonols. Bern, Phil. Diss. 1904-1905. Bern, 1904, (34). 8vo. [1910]. 32382

--- v. Perkin, Arthur George.

Nietzki, R[udolf] und Humann, Alfred. Ueber Nitro - dioxychinonsulfosäure. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, 453-451). [1330]. 32383

Nieuwland, C. H. v. Itallie, L. van. Nieuwland, Julius A. Some reactions of acetylene. Dissertation . . . Catholic university of America . . . [Ph.D.] [With biographical notice of author.] Notro Dame, Ind., 1904, (152, with fig.). 18.5 cm. [1120]. 32384

Niewenglowski, G. II. Le radium. Paris (Desforges), 1904, (96, av. fig.). 20 cm.; et Paris (Mendel), 1904, (111+96, av fig.). 20 cm. [0620]. 32385

Nihoul, Ed. Ueber die Möglichkeit des Gerbens vermittels hydrodynamischen Druckes, ChemZtg, Cöthen, 22, 1905, (219); D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No 12). [6500]. 32386

[Nikitin, V. I.]. Никитинъ, В. П. Новые терпенные алкоголи изъкарвона, дигидрокарвона и фенхопа. [Alcools terpéniques nouveaux obtenus du carvone du dihydrocarvone et de la fenone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 780-783). [1240 1540]. 32387

 $\frac{}{\mathrm{C_nH_{2n-6}}}$  Новый углеводородя ряда  $\mathrm{C_nH_{2n-6}}$  изъ туйиловаго алкоголя. [Un hydrocarbure nouvel de la série  $\mathrm{C_nH_{2n-6}}$  obtenu en partant de l'alcool thujylique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 783-784). [1140–1240]. 32388

Niklewski, Bronislaw. Untersuchungen über die Umwandlung einiger stickstoffreier Reservestoffe während der Winterperiode der Bäume. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, (68–117). [8030]. 32389

[Nikolajev, P. D.]. Николаевъ, П. Д. Минеральный количественный анализъ. Частъ 1. [L'analyse quantitative minérale. 1 Partie.] St. Peterburg, 1904, (92). 23 cm.; Gorn. Zurn., St. Peterburg, 80, 3, 1904, (261–287, 362–426). [6200 6500].

[Nikoliskij]. Никольскій. Отчеть объопытахъ растворенія пироксилина въ ацетоні: ст. цілію опреділенія пяжіненія степени кислотиюти его въ зависимости отъ различныхъ операцій его фабрикаціи. [Compterendu des expériences de la dissolution du coton-poudre dans l'acétone afin de déterminer les variations de son acidité par suite des procédés de fabrication divers.] Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 8, (841-871). [1840-6500].

Nikolski, M. Ueber den Einfluss der Nahrung von verschiedenen Kohlenlivdraten auf die Entwickelung der Schimmelpilze. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **12**, 1904, (554-559, 656-675). [8030]. 32392

Nilsson, A. Rauchgasuntersuchungen an Zement- und Kalk-Brennöfen. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1877-1878). [6400]. 32393

Nipher, Francis E[ugene]. Present problems in the physics of matter. [Address before the physics section of the International congress of arts and science, September, 1904.] [St. Louis, Mo., 1905.] (24). 25.3 cm. [7000].

Nirenstein, E. und Schiff, A[rthur]. Ueber die Pepsinbestimmung nach Mette und die Notwendigkeit ihrer Modifikation für klinische Zwecke. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 8, 1902, (559-604). [6500].

Nishizaki, Kōtarō. Seishu chū no Yūrisan oyobi sono Teiryō ni tsuite. [The free acids in "sake" and their determination.] Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (373–384). [6300]. 32396

Nissenson, [H.]. Bestimmung des Blei, Silber, Kupfer, Zink und Antimon. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (271-272). [6200].

und Kettembeil, Wilh.
Ueber Zinkbestimmung. Chem.Ztg,
Cöthen, 29, 1905, (951-955). [6200].

r. Danneel, H[einrich].

Nithack, Walther. Ueber die Einwirkung von Aldehyden auf Orthodiamine der Pyrimidinreihe. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1905], (47). 23 cm. [1930]. 32399

Nitkowski, S. v. Kostanecki, St[anislaus] von.

Noble, Sir Andrew. Researches on explosives.—Part III. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (381–386). Supplementary note. l.c., (512–514). [6500 7200].

Noble, R. W. v. Stieglitz, J[ulius].

Noc, F. Propriétés bactériolytiques et anticytasiques du venin de Cobra. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **19**, 1905, (209-223). [8040]. 32401

Nöldeke, Alfred. Über die Umlagerungsprodukte des Acetylorthoamido-

hydrazotoluols. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Basel, 1904, (41). 8vo. [1630]. 32402

Nöll, Ph. v. Rupp, E[rwin].

Noelting, E. Zur Constitutionsfrage des Fluorescein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4023). [1910 5020].

32403
Applications industrielles récentes de réactions scientifiques anciennes. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, Procès-verbaux, (205–208). [6500]

Amidonaphtolsulfosäuren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (687–688). [1330]. 32405

Ueber die Analyse der Gerbstoffe für die Zwecke der Textilindustrie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (905–909). [6500]. 32406

und **Dziewoński**, K. Zur Kemntniss der Rhodamine. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3516–3527). [1910–5020]. 32407

und Kopp, E. Zur Kenntniss des Amido-p-dichlorbenzols. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3506-3515). [1630-1720-1740-5020].

32408 Nold, August. Zur Valenzfrage. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (174-175). [7000].

Noll, Herm. Modifikation der Sauerstoffbestimmung im Wasser nach W. Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1767–1768). [6200-6500].

Noll, R. v. Manchot, W[illielm].

Nordenskiöld, I[var]. Föreningar af femvärdig molybden. [Compounds of pentavalent molybdenum.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (4–8). [0480].

Norman, George Marshall v. Cain, John Cannell.

Norris, James F. Ueber die Einwirkung von Brom auf Trimethylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3904–3906). [1610].

North, B. and Blakey, W. The preparation of standard solutions of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (395-397). [6000].

32113

Northall-Laurie, Dudley v. Jackson, Herbert.

Nottbohm, Ernst. Über Kondensations-Produkte aus Oxalsäureester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (49., 22 cm. [1310 1530 1930 1940].

32414

Nourrisson, C. Analyse du chlore électrolytique. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4, 17, 1901, 548). [0250 6000 - 72501.

Novak, Franz. Physikalisch-chemische Studien über Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, [421-445, mit 3 Taf.] [9230-9880-7000-7050].

Nové, H. De la présence du glucose dans les solutions tanniques. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (325–326). [6500].

Novotny, Karl. Beitrag zu der titrin.etrischen Bestimmung von NaOH neben Na CO<sub>3</sub>. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (153-455). [6300]. 32418

Nowakowski, Romuald v. Müller Erich.

Nowicki, R[omuald]. Beiträge zur Untersuchung der Grubenwetter. Glückauf, Esseu, 41, 1905, /333-340). [6400].

Absorption-gefäss zur gewichtsanalytischen Benzolbestimmung. Schillings J. Gasbeleucht., München. 48, 1905, [292-293]. [6300-6000]. 32420

Beiträge zu Schwefelbestimmungen in Kohlen und Koksen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1140-1141). [6200]. 32421

Neue Laboratoriumsapparate. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (771-772). [6000]. 32422

Noyes, Arthur A[mos]. The preparation and properties of colloidal mixtures. Pop. Sci. Mon., New York., N.Y., 67, 1905, 268-279). [7100]. 32423

A system of qualitative analysis including nearly all the metallic elements. Part 2.—Analysis of the tungsten group. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1901, (211-257). [6100].

The physical properties of aqueous salt solutions in relation to the

ionic theory. [Address at St. Louis Congress of arts and sciences.] Contributions from the Research laboratory of physical chemistry of the Massachusetts Institute of technology, No. 6, in Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (293-307). [7150]. 32425

Noyes, Arthur A[mos]. A method of qualitative analysis for all the elements precipitable by hydrogen sulphide. [In: 5. Intern.Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (389–393). [6100].

v. Bancroft, Wilder D.

Noyes, William A. Gegenwärtige Probleme der organischen Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (1-2, 17-20, 29-31). [1000].

und Doughty, Howard W. Berichtigung betreffs Dimethyl- und Trimethyl-Adipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (917-950). [1310] 32428

and Taveau, René de M. The decomposition of uitroso compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (285-293). [1000]. 32429

Nutting, P. G. The spectra of mixed gases. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (105-110). [7300]. 32430

On the transition from primary to secondary spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (131-135, with text fig. pl.). [7300]. 32432

Nydrle, Antjonín]. Zpracování obilí v hospodářských lihovarech. [Getreidebearbeitung in Landwirthschaftlichen Spiritusfabriken.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1901, 1235-217). [6500]. 32433

Stanovení škrobnatosti zemáků. [Kartoffelstärkegelaltbestimmung.] Čas. Prům. Chem., Prag. **14**, 1904, (290-299). [6500]. 32434

Obarski, Edmund, Uber die Umwandlung aromatischer Säureazide in Phenylevanate. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg., 1903, (37). 21 cm. [1330].

Oberheide, Fritz. Die Isomeriefrage in der Reihe der asymmetrischen Tolylammoniumsalze nebst neuen Beobachtungen über sterische Hinderung, Diss. Tübingen, Hannover (Druck d. Vereinsbuchdruckerei), 1903, (39), 23 cm. [1630 7000]. 32436

Obermaier, Gustav. Kurze Entwick-Iungsgeschichte der organischen Chemie. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (337-339, 318-349). [0010 1000]. 32437

Ueber die Strukturverhaltnisse der isomeren Wein-äuren. Südd.
ApothZtg. Stuttgart, 43, 1903, (491-492). [1310].

——— Ueber die Kohlehydrate. Südd. ApothZtg. Stuttgart, **43,** 1903, (783-784). [1800]. 32439

Oberndörffer, Ernst. Die Wirkung der Chinasäure auf den Kalkstoffwechsel des Menschen. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1068–1073). [8040].

Ochsenius, C[arl]. Über unsere Kalisalze. Marburg, SitzBer, Ges. Natw., **1905**, (89-92). [0420]. 32411

Ockinga, K. A. r. Borsche, Walther.

Oddo, Bernardo. L'impiego di alcune anidridi e cloroanidridi in alcalimetria. Gazz. chim. ital, Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (169-177). [6000]. 32442

32443 Oddo, Giuseppe. Clorurazione diretta degli eteri semplici. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (372). [1210]. 32414

und Colombano, Amedeo. Ueber die Produkte, die man aus Solanum solanaeum Linn. extrahirt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2755-2758). [3010].

e Cusmano, Guido. Sull'etere n.propilico e i suoi prodotti di clorurazione diretta: Nota preliminare. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (419-427). [1210]. 32146

e Mameli, Efisio. Sull'etere etilico triclorurato 1, 2, 2, Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (373-419). [1210 1410]. 32147

- und **Puxeddu**, Ernesto. Reduction der Oxyazoverbindungen zu Aminophenolen vermittelst Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2752–2755). [1630—1720].

Oddo, Giuseppe e Tealdi, Mario. Comportamento crio-copico dei composti alogenati degli elementi in soluzione nell'ossicloruro di fosforo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (127-419). [7200].

Odernheimer, E[dgar]. Fortschritte auf dem Gebiete der Ton-, Zement- und Kalkindustrie, sowie verwandter Industriezweige. Allg. ChemZtg. Apolda, 1904, (179–180, 488–497, 510–511, 555–556); Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (163). [C120].

ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1475–1476). [0120 0780 6500]. 32451

[Odessa Municipalité]. Одесса Городская Дума. Отчеть о д'вятельности Одесской городской химической лабораторін за январь 1901 года. [Compte-rendu des travanx du laboratoire municipal chimique d'Odessa en Janvier 1901.] Odessa, 1901, (5). 24 см. [0020]. 32452

Oechsner de Coninck. Contribution à l'étade du chlorure d'uranyle. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (500-507). [0810].

et Chauvenet. Sur le sélénium produit par les réducteurs organiques. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (601-603). [0700]. 32451

Oefele, Felix [Freiherr von]. Vorschlag zu einer Vereinbarung für systematische Kotanalysen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (239-273). [6500].

Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes an ätherlöslichen Substanzen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1905, (355-371). [6500]. 32456

Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes an stickstofflaltigen Substanzen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 417–29). [6500].

Oefele, Felix [Freiherr von]. Faeces-Analysen, D. med, Presse, Berlin, 5, 1901, (46-48, 64-66, 88-89, 103-104, 129-130, 136, 169-1701. [6500]. 32459 --- Verteilung der anorganisehen Ausscheidungen zwischen Kot und Urin. D. MedZtg, Berlin, 26, 1905, (I-21. - [6500].32460Ausgangspunkte zur praktischen Kotanalyse. D. MedZtg, Berlin, **26**, 1905, 81–82). [6500]. —— Wassergehalt und Konsistenz des Kotes. D. MedZtg, Berlin, **26**, 1905, 189–191). [6500]. -32462Elementaranalyse des menschlichen Kotes [nebst Nachtrag]. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 45-46, 147-148 . [6500]. Betrachtung der Purinbasen des Kotes. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (368-370). [6500]. 32464 Kalkgehalt des menschlichen Kotes. Pharm. Centralhalle. Dresden, **46**, 1905, (610). [6500]. Eisengehalt des menschlichen Kotes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (683-681. [6250]. 32466 Der Koeffizient nach Professor Friedrich Müller in der Kotuntersuchung. Pharm. Centrafhalle, Dresden, 46, 1905, (706–707). [6520]. — Die Bedeutung der Mineral-toffe des menschlichen Kotes. Pharm, Centralhalle, Dresden, 46, 1905. :737·. [6520]. 32468 Vorschlag zu einem Analysengang einer chemischen Sputumunter-

suchong. Pharm. Centralhalle, Dresden,

gebundenen Phosphorsäure des Harns.

Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905,

Kotstoffe. Zs. öff Chem., Plauen, 10,

setzung normalen Kotes. Grundlage für die Beurteilung von Kotanalysen.

Zs. öff. Chem., Planen, 10, 1904, 1260-

Bestimmung der organisch

Ursprung der normalen

Einheitliche Zu-ammen-

-32469

32470

32471

**46**, 1905, (770-772). | 6500°.

1904, 177-181), [6500].

(831). [6300].

261). 6500.

Oefele, Felix [Freiherr von]. Schlüssel für die Beurtellung der Befunde der Kotanalyse. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (1-6). [6500]. 32473 Öholm, Lfars] William. Über die

Oholm, L[ars] William. Über die innere Reibung von Wasserlösungen einiger Nichtelektrolyte sowie über die Reinigung des hierbei angewandten Wassets. Helsingfors, Öfvers. F. Vet. Soc., 47, 1904–1905, [No. 11], (1-18). [7150]

Ueber die Hydrodiffusion der Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (309–349). [7150-7250].

Oemisch, Paul. Ucber das δ-Jod-γ-Valerolakton, seine Kondensationsprodukte mit molekularem Silber und mit Natriunmalousäureäthylester. Diss. Leipzig (Pruck v. Thalacker & Schöffer), 1902, 31). 22 cm. [1910—1310].

Oerum, H. P. T. Quantitative Indicanbestimmung im Harne mit dem Meisling'schen Kolorimeter. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, [459–165]. [6350]. 32477

 Oesterle, O[tto] A.
 Ueber die Chrysphansäure.
 Arch.
 Pharm., Berlin,

 243, 1905, (431–142).
 [1530].
 32478

Abbauprodukte des Aloïns. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (329-332). [1860]. 32479

Oetker, Eduard. Ueber das 6-Oxymethyl-Cumarin und seine Umwandlung in einen Alkohol des Cumarons. Diss. Restock [Druck v. C. Boldt], 4904, (46). 24 cm. [1330-1910]. 32480

Oettingen, Arthur von und Blumbach, Fritz. Räumliche Darstellung des zeitlichen Vorganges von Schwefelkohlenstoff-Explosionen im Eudiometerrohme mittels des durch rotierenden Planspiegel mit Steinheil-Aplanat erhaltenen Bildes. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (44–46). [7200].

Ofner, Rudolf. Ueber die Abscheidung von Aldosen durch secundäre Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4399-1402). [1630—1810]. 32482

Fruchtzucker in menschlichen Körpersäften. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (359–369), [6150].

[Ogloblin, V. N.]. Оглоблинъ В. Н. Анилинтолуидиновое масло изъ кав-казской нефти. [Sur l'huile d'aniline-toluidine obtenue de la naphte de Caucase.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 36, 1904, (680-711). [1140—1630].

ohl, Alfred. Uber die Condensation der Hydromuconsäure mit Benzaldehyd unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (54), 24 cm. [1320].

Ohlmer, Friedrich v. Bodenstein, Max.

Ohnmais. Zum Chemismus der Kombinationsfärbungen. Beiträge zur Kenntnis der Eiweissstoffe. Südd. ApothZtg., Stuttgart, 43, 1903, (563–565). [1000 6150 5000]. 32486

Olie, J. jr. v. Bakhuis Roozeboom, [Hendrik] W[illem].

Olig, A. und Tillmans, J. Ueber das mittlere Molekulargewicht der nichtflüchtigen Fettsäuren holländischer Butter. Vorl. Mitt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (728–730). [1310 1320].

gewisser Verfälschungen von Schweineschmalz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (595–597). [6500]. 32488

Oliveri-Tortorici, Riccardo. Monoeteri delle chinondiossime. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (237-240). [1630 1530]. 32489

Ollendorff, Kurt. Beitrag zur Technik des Marx-Ehrnrooth'schen Verfahrens zur forensischen Unterscheidung von Menschen und Tierblut. Zs. Med-Beamte, Berlin, 18, 1905, (449-452). [6500].

Olszewski, K[arol]. Przyczynek do oznaczenia punktu krytycznego wodoru. [Sur la détermination du point critique de l'hydrogène.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (399–406); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (986–993). [7200–0360].

Dalsze próby skroplenia helu. [Nouveaux essais de liquéfaction de l'helium.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (407-511); Zs. komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (54-56); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (994-998). [7200 0370 0930].

Omeltanski, W. Ueber die Zersetzung der Ameisensäure durch Mikroben. Centralbl Bakt., Jena, Abt. 2, **11**, 1903, (177–189, 256–259, 317–327, mit 1 Taf.), [8020].

Der Kreislauf des Schwefels. [In: Handbuch der techn, Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 3.] Jena (G. Fischer), 1904, (214–244). [8030].

32494

Die Zersetzung der Baustoffe der Zellwände der Pflanzen. Die Cellulosegärung. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 3.]

Jena (G. Fischer), 1904-05, (245-268, mit 1 Taf.). [8020].

O'Neill, Edmond. Petroleum in California. | In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (760-775). [1100]. 32496

Onfroy, P. Recherche des matières colorantes dans les absinthes. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (59-62); J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (99-104). [5010-6500].

**Oordt**, G. van v. Haber, F[ritz].

**Opfermann**, E[rich]. Einwirkung von Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1075-1076). [1310 1410]. 32498

—— Beitrag zur Kenntniss der Semicarbazide.—Einwirkung von Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (57). 21 cm. [1310]. 32499

**Opl**, Emil. Arsen als Kontaktgift. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (757-758). [7050 0660 0110]. 32500

Opolski, St[anisław]. Wpływ światła i ciepła na chlorowanie i bromowanie homologów tiofenu. [Sur l'influence de la lumière et de la chaleur sur la chlororation et la bromuration des homologues du thiophène.] Kraków, Rozpr. Akad., A, 45, 1905, (145–156). [1920 7350]. § 32501

Wylyw świada i ciepła na chlorowanie i bromowanie homologów tiofenu. Część II. [Sur l'action du chlore et du brome sur les homologues du thiophène sous l'influence de la lumière et de la chaleur.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (548-557). [1920 7350].

Oppelt, Rodolfo. Trattato di chimica, merciologia e tecnologia meccanica per le scuole superiori di commercio e gli istituti affini. Volume II. Chimica organica e tecnologia chimica. Versione italiana da Giorgio Medanich. Vienna (Hölder), 1905, (VI+153). 23 cm. 70030°. 32503

Oppenheim, Moritz r. Jolles, Adolf.

Oppenheimer, Carl. Die Alkoholgährung. Med. Woche, Berlin, 1902, 173, 475-478. [8020].

Grundriss der organischen Čhemie, I. Aufl. Leipzig G. Thieme), 1905, (VII +128), 18 cm. Geb. 2,10 M. 70030 1000]. 32505

Orgler, Arnold. Ueber die Entstehung von Aceton aus krystallisirten Ovalbumin. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.]
Berlin, 1902, (411–114). [1510–4010].

[Orlov, E. I.] Орловъ, Е. II. Введение въ первичные ампиы 6 епзольнато ряда групить (-CH<sub>2</sub>-OII и (-CH<sub>2</sub>-) и получение соединений имиднато характера. [Sur l'introduction dans les amines primaires aromatiques des groupes (-CH<sub>2</sub>-OII) et (-CH<sub>2</sub>-); préparation des combinaisons ayant les propriétés des inides.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obéc., 36, 1904, (1303-1314); 37, 1905, 1255-1269). [1600-1660].

—— Анализъ растворовъ гидросеринстыхъ солей. Анализъ формалина. [Sur l'analyse des dissolutions des sels hydrosulfureux. L'analyse du formaline.] St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1311–1317). [6300].

О комплексных в ртутнороданистокобальтовой и инкислевой соляхь. [Sur les mercurocobaltoet mercuronickelrhodanates complexes.] 8t. Peterburg, Žurn. ross. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1269-1272). [0260 0380 0540].

— Повый синтезть бензиленминдовъ. [Synthèse nouvelle des benzylidénimides.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1272-1277). [1660].

— r. Konovalov, M. 1.

[Orlov, N. A.]. Орловъ, П. А. О двойной соли щавелекислой окиси кобальта и щавелекислаго литія. [Sur le sel double du cobalt oxalique et du lithium oxalique.] Farmacevt. Žurn., St. Peterburg, **1904**, (373–375). [0450 1310]. 32511

orth, A[lbert]. Der Boden der Pontinischen Sümpfe. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlin: D. Verlag), 1904, (741–745). [6500].

orth, E. Beitrag zur Untersuchung und Beurteilung kandierter Kaffees. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, 137-111). [6590]. 32513

Ortlieb, G. v. Weirich, J.

Ortoleva, Giovanni. Sepra alcuni prodotti di addizione del chinone con sali di piridina e chinolina. Gazz. chim. ital., Roma. 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, 164-168). [1530—1930].

Azione dell' jodio sul benzalfenilidrazone in soluzione piridica. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, 51-60. [1650]. 32515

Orton, Kennedy Joseph Previté.
Transformations of derivatives of s-tribromodiazobenzene. London, J. Chem.
Soc., 87, 1905, 199-107; [abstract]
London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (12). [1740].

and **Smith**, Alice Emily. Transformations of highly substituted nitroaminobenzenes. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 4387–397; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (91–92). [1630—1530—1230—1720].

Osaka, Yukichi, Fukwanzen ni chūwa seru San oyobi, Euki no Denriheikō ni tsuite. [On the electrolytic dissociation of incompletely neutralised acids and bases.] Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 26, 1905, (203–217). [7250]. 32519

Osann, A[fred]. Ueber die Krystallform des formaldehydsulfoxylsauren Natriums (Rongalit C). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2290-2291). [4410-7130].

Beiträge zur chemischen Petrographie. Th. 2 : Analysen der Eruptivgesteine aus den Jahren 1884-1900. Mit einem Anhang : Analysen isolierter Gemengteile. Stuttgart (E. Schweizerbart), 1905, (V11+265 Doppels.). 22 cm. 16 M. [6500]. 32521

Osann, Bernhard. Temperstahlguss. Eine Studie in der grössten Temperstahlgiesserei Europas. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (22–35, 406). [0320].

Verdampfung von Hochofenschlacke. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (870–872). [0320]. 32523

Osborne, Thomas B. und Harris, Isaak F. Ueber die Proteïnkörper des Weizenkornes. 1. Das in Alkohol lösliche Proteïn und sein Glutaminsäuregehalt. [Uebers.] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (516-525). [1020] 1310].

**Osmond,** F. Imperfect equilibrium in alloys. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., **7**, 1904, (480-487, with text fig.). [0100-7500]. 32525

et Cartaud, G. Sur le polissage et les phénomènes scientifiques connexes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (289–292). [7150]. 32527

des formes cristallitiques dans les cristaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (404-406, av. fig.). [7100].

—— Les figures de pression ou de percussion sur les métaux plastiques cristallisés. Paris, C-R. Acad. sei., **141**, 1905, (122–124). [7100].

entifiques du polissage. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (51-65, av. fig.). [0100].

et **Frémont**, Ch. Les propriétés mécaniques du fer en cristaux isolés. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (361–363). [0320]. 32531

- r. Moissan, H.

Ost, H[ermann]. Die Isomaltose. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (139). [1820]. 32532

Umwandlung der Dextrose in Lävulose u. Nachweis der Lävulose. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1170–1174). [1810–6150].

Ost, H[ermann] und Kirschten, C. Analyse eines Buebschen Cyanschlamms. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1323-1324). [1310]. 32534

**Ost**, J. Die Isomaltose. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1663–1670). [1820]. 32535

**Osten.** Eine rheinische Hochofenanlage. Arch. Post, Berlin, **32**, 1904, (637-647). [0320]. 32536

Osten, Hans. Ueber Trioxydihydromethyluracil. Liebigs Anu. Chem., Leipzig, 343, 1905, (133-151). [1930]. 32537

Ueber Nitrirung bei Gegenwart von Phosphorsäureanhydrid. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (152–155). [5500]. 32538

**Oster**, Heiurich. Zur Kenutnis der Indophenine. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (68), 22 cm. [5020 1940]. 32539

Ostersetzer, J. On the estimation of free acid and its relation to total acidity in superphosphate. Chem. News, London, 91, 1905, (215). [6500]. 32510

Ostertag, Robert v. Wassermann, August.

Ostwald, W[ilhelm]. Ingenieurwissenschaft und Chemie. (Vortrag). Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (345–347, 353–356); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904. (51–57); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (117–120, 126–127). [0040].

1: Mikroskopischer Nachweis der einfachen Bindemittel. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (167-174). [6500].

Zur Geschichte der chemischen Lehrbücher. Chem. Novitäten, Leipzig, **1**, 1904, (2-6); Unterrichtsbl. Math., Berlin, **11**, 1905, (27-29). [0030].

Ваементы и соединенія. Фарадеевская лекціа. [Elements and compounds. Faraday lecture.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč. 36, 1904, (61-76, 11); Ann. Natphilos., Leipzig. 3, 1904, (355-377); Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (377-402, av. 5 fig.). [0040 7000]. 32544

Uber Malerei. Zs. Elektroch., Ilalle, **11**, 1905, (944–917). [7000]. 32545

Ostwald, W[ilhelm]. Bemerkungen zu dem vorstehenden Bericht [des internationalen Atomgewichtsausschusses.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (608), [7100].

Школа химіп. Первое введение въ химію. Общая часть. Выпускъ И. Переводъ съ нѣмецкаго, подъ редакціей А. Щитова. [Есове de chimie. Première introduction à la Deuxième chimie. Partie générale. ·livraison. Traduction de l'allemand sous la rédaction de A. Titoff.] St. Peterburg, 1904, (97-190). 24 cm. 32547[0030].

— Школа химіп. Переводъ съ итъмедкаго. Подъ редакціей Л. В. Писаржевскаго. [École de chimie. Traduction de l'allemand sous la rédaction de L. V. Pisarževskij, avec biographie de l'auteur.] Odessa, 1904, (XVI+209+II, av. 47 dess. et portr.). 24 cm. [0010 0100]. 32518

— Lehrbuch der allgemeinen Chemie. (In 2 Bdn.) Bd 2. Tl 2: Verwandtschaftslehre. Tl. 1. 2. umgearb. Aufl. Leipzig (W. Engelmann), [1902], (XI+1188). 9 M. [0030].

32549

Grundlinien der anorganischen Chemie. 2., verb. Aufl. (5. bis 8. Taus.) Leipzig (W. Engelman), 1901, (XX+808). Geb. 16 M. [0030 0100].

Die wissenschaftlichen Grundlagen der analytischen Chemic. Elementar dargestellt. 4. verb. Aufl. Leipzig (W. Engelmann), 1901, (XII+23). Geb. 7 M. [6000]. 32551

et Luther, R. Manuel pratique des mesures physico-climiques (trad. de l'allemand sur la 2º éd. par Ad. Jouve). Paris (Béranger), 1904, (VII + 534, av. 319 fig.). 26 cm. 32552

Ostwald, Wolfgang. Ueber den Einfluss von Säuren und Alkalien and die Quellung von Gelatine. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (563–589). [4010-7100].

Gelatine. Arch. ges. Physiol., Bonn. 109, 1905, (277-288). [1010-7100].

O'Sullivan, James. A method of determining the proteolytic activity of pepsin. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (830-832). [8010]. 32555 Oswald, A[dolf]. Untersuchungen über das Harneiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (234-244). [4010]. 32556

**Oswald**, W. La force catalytique et ses applications. Rev. gén. sci., Paris, (sér. 4), **17**, 1902, (641-650). [0040].

32557
Otori, J. Die Spaltung des Pseudomucins durch starke siedende Säuren.
1. u. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (453–460); 43, 1904, (74–85). [4010].

Die Oxydation des Pseudomucins und Caseins mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (86-92). [4010].

Die Pikrolonate einiger physiologisch wichtiger Verbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (305–315). [1350].

r. Kutscher, Fr[iedrich].

Otsuki, Chiri. Action of hydrogen peroxide on a photographic plate in the dark. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (575-583). [7350]. 32561

Influence of the length of the time of development on the degree of darkening of the photographic plate. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (583-585). [7350].

— Kurze Mitteilung über die blutrote chinesische Glasur. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1054-1055). [0710 6500]. 32563

---- v. Precht, J[ulius].

Ott de Vries, J. J. v. Boekhout, F. W. J.

Ottenberg, Günther. Spektralanalytische, mit dem Quarz-Spektrographen vorgenommene Untersuchungen reiner und kapillaranalytisch abgetrennter gelber Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung pharmakognostisch wichtiger Körper. Bern, Phil. Diss. 1904–1905. Berlin, 1904, (120, mit. 1 Taf.). 8vo. [5020-6000]. 32564

Otto, Carl. Direkte Stahlerzeugung.
 Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905,
 (241-244). [0320]. 32565

Direkte Flussstahlerzeugung, Bergm. Rdsch., Kattowitz, **2**, 1905, (27–30). [0320]. 32566 **Otto,** Carl. Erzeugung des Eisens unmittelbar aus dem Erze. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (139–140). [0320].

Leipzig, **41**, 1905, (41–48). [0320].

32568

Direkte Eisen- und Stahlerzeugung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1014–1017). [0320]. 32569

otto, Hans. Ueber die Kondensationsprodukte des Citrals und Citronellals mit Malonsäure. Diss. Halle a. S. (Druck v. C. A. Kaemmerer & Co., 1904, (20). 21 cm. [1310-1440].

Otto, R. v. Kolle, Wilhelm.

Ottolenghi, D[onato]. Ueber den Nachweis von Maismehl in Brot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, 189-193). [6500]. 32571

wirkung des Aethylathers auf die hämolytischen und bakteriziden Sera. Centralbl. Bakt. Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (338–342, 468–475). [8050].

Ottow, Wilhelm Martin. Chemische Untersuchungen über Phyllanthus Niruri L. und über Euphorbon. Diss. Marburg (Druck v. II. Bauer), 1902, (87). 21 cm. [6500 1860]. 32573

**Ouvrard**, L. Sur les chloroborates de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (351–354). [0220 0160]. 32574

Overlach, M[artin]. Ueber Chinin und seine Ester. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (815-822). [3010].

Paal, C[arl] und Amberger, Conrad. Zur Kenntniss des Palladinms. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1388–1394). [0590].

—— —— Ueber Palladiumwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1394–1397). [0590]. 32577

Ueber colloïdale Metalle
 der Platingruppe. II. Berlin, Ber. D.
 chem. Ges., 38, 1905, (1398-1405).
 [0610 0590 7100]. 32578

--- Ueber die Activirung des Wasserstoffs durch Palladium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1406–1409). Nachtrag. Ebenda, **38**, 1905, (2414). [0590 0360 7100].

Paal, Carl und Koch, Carl. Ueber colloidales Selen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (526-531). [0700-7100]. 32580

Dlaue Modification des colloidalen Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 534-546). [0760-7100-7000].

32581 und Weidenkaff, Erich, Ueber die Einwirkung von Phenylhage nesiumbromid auf Glykocollester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1686-1689). [1310-1630]. 32582

Pabisch, Heinrich. Ueber die Tuba-Wurzel (Derris elliptica Benth.). Ein Beitrag zur Kenntnis der indischen Fischgifte. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (697-706). [6500]

32583 Pachonski, A. r. Grünzweig, B.

Pacottet, P. v. Mazé, P.

Pacz, Aladár. Ujobb uránvegyületek. [Neuere Uranverbindungen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár. II. Termt. sz., 26, 1904, (49-77, 12-38). [0810].

Padoa, Maurizio. Nuove ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 1° semestre, 1903, (391-397). [7150]. 32585

e **Tibaldi**, C. Sulla formazione di cristalli misti fra cloruro e joduro mercurici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (158–166). [7150]. 32586

——— r. Bruni, Giuseppe.

Paessler, Johannes. Die Zusammensetzung der aus verschiedenen Gerbematerialien und Gerbeextrakten hergestellten Brühen von gleicher Konzentration. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 21–23). [6500].

— Ceber die Veränderlichkeit der Gerbstoffgehalte der aus verschiedenen Gerbmaterialien und Gerbeextrakten bergestellten Brühen. D. Gerberztg, Berlin, **47**, 1904, (No. 60-64). [6500]. 32588

Ueber den Einfluss der in Nässern vorkommenden Chloride bei der Auslaugung verschiedener Gerbmaterialien. D. Gerberztg, Berlin, **47**, 1904, (No. 66-67). [6500]. Paessler, Johannes. Ueber die Ergebnisse von vergleichenden Gerbeextrakt-Analysen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 81, 82, 84-87). [6500]. 32590

Lei Armeelieferungen. D. Gerberztg, Berlin, **47**, 1901, No. 128 . [6500].

Ueber Malettorinde, Vortrag. . . D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, No. 53-58). [6500].

Zur Beurteilung der Farbe von Gerbmaterialien und Gerbeextrakten. D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 60-61), [6500].

des Japanleders. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 69-71). [6500]. 32594

D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 135–136, 139–140). [6500]. 32595

—— Ueber Malletrinde. D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 144-145). [6500]. 32596

Ueber Barbatimaorinde. D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 147, 149-150). [6.500]. 32597

Bericht (I. u. H.) über die Untersuchung und Prüfung der Camaschilrinde [Pithecolobium dulce] auf ihre Verwendbarkeit als Gerbinsterial. Tropenpflanzer, Berlin, **9**, 1905, (531–533, 655–657). [6500].

Zur Gerbmaterialanalyse (Richtigstellung). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (301–304). 32599

technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (719–749). [6500]. 32600

Versuche über die Schwellwirkung verschiedener Säuren.
Berlin, 48, 1905, (No. 95-96). [6500].

Pagel, A. Chemie und landwirtschaftliche Nebengewerbe. Als Leitfaden für den Unterricht an landwirtschaftlichen Lehranstalten. 9, verb. Aufl. bearb. von G. Meyer. (Sannalung landwirtschaftlicher Lehrbücher.) Leipzig (II. Voigt), 1905, (VH1+175). 19 cm. Geb. 2 M. [0630]. 32602

v. Schlagdenhauffen, [Fr.].

Paijkull, G. Om titanbestämning i järmnalm. [The determination of titsarium in iron-ore.] Sv. Kem. Tidskr. Stockholm, 16, 1904, (144-145, 158-161). [6500].

Paillot, M. Application de la physicochimie à la métallurgie de l'acier. Lille, Bul. soc. indust., **32**, 1904, (321-329). [0320]. 32604

Paillot, René. Le radium. Lille, Bul. soc. indust., **32**, 1904, (63–83, av. fig.). [0620]. 32605

**Pak**, Josef. Příprava žitné kořalky. [Kornbranntweinbereitung.] Čas. Prům. Chem., Prag, **14**, 1904, (201–207). [6500]. 32606

 Paladino,
 Raffaele.
 Sull'acido metacresolfurfuracrilico.
 Napoli,
 Rend.

 Acc. sc., (serie 3°),
 9, 1903, 195-201).
 195-201).

 [1910].
 32607

**Palazzo,** F. Carlo r. Peratoner, Alberto.

 Palm.
 Praktische
 Prüfung.
 von

 Mineralschmierölen auf Verfälschungen.
 Seifenfabr.,
 Berlin,
 24, 1904, (1244-1246, 1268-1270). [6500].
 32608

Palm, O. R. v. Mabery, Charles F[rederic].

P[almæ]r, [Wilhelm]. Lord Rayleigh och Sir William Ramsay, årets Nobel-pristagare i fysik och kemi. [Lord Rayleigh and Sir W. Ramsay, recipients of the Nobel prizes in physics and chemistry.] Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1904, Ållm. Afd., (447-449). [0010]. 32609

**Palmqvist,** A. Gust. Om bestämning af fetthalten i ost. [On the estimation of fats in cheese,] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (58-61). [6500]. 32610

Paltauf, Richard. Die Agglutination. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (645–783, mit 1 Taf.). [8050]. 32611

Panayeff, J[oseph] von. Ueber die Beziehung des Schmelzpunktes zur Wärmeausdehnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (210-212). [7200]. 32612

Dilactone. Diss. Strassburg. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1905, (48), 24 cm. [1910—1300]. 32613

Panchaud, Adalb[ert]. Ueber Bestimmung der Jodzahl von Fetten und

fetten Oelen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (113-118). [6300-6500]. 32614

Panchaud, Adalb[ert], Ueber die Wertbestimmung von Gummiharzen, Harzen und Balsamen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904. (125–126). [6500]. 32615

Panek, K[azimierz]. Mikroby oraz chemizm kiśnienia barszczu. [Études bactériologiques et chimiques sur la fermentation du "barszcz".] Kraków, Rozpr. Akad., B, 45, 1905, (4–45, av. 1 pl.). [8020].

Mikroby oraz chemizm kiśnienia barszczu. (Bakteriologische und chemische Studien über die "Barszcz" genannte Gährung der roten Rüben.) Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (5-49, mit 1 Taf.). [8020].

--- r. Bondzynski, St[anisław].

Pannain, Ernesto r. Ulpiani, Celso.

Pannertz, F. Apparat zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (901–902). [0910]. 32618

[Рапоттоу, А.]. Панормовъ, А. О. Вѣкоторыхъ свойствахъ колюменна одного изъ альбуминовъ бѣлка голубиныхъ янцъ. [Sur la columbine, une des albumines du blanc des œufs de pigeon.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 37, 1905, (915–923). [4010]. 32619

О нѣкоторыхъ свойствахъ альбуминовъ, находящихсд въ бѣлкѣ утиныхъ янцъ. [Sur les albumines des œufs de canard.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (923–930). [4010]. 32620

Pantanelli, E[nrico]. Ueber Albinismus im Pflanzenreich. Zs. Pflanzenkrankh., Stuttgart, 15, 1905, (1-21). [8010].

— r. Winterstein, E.

Paolini, Vincenzo v. Balbiano, Luigi.

Papius, Karl Frhr. von. Das Radium und die radioaktiven Stoffe. Gemeinverständliche Darstellung nach dem gegenwärtigen Stande der Forschung mit Einflechtung von experimentellen Versuchen und unter Berücksichtigung der photographischen Beziehungen. Berlin (G. Schmidt), 1905, (VIII+90). 22 cm. 2 M. [0620 0100]. 32622

Pappadá, Nicola. Sulla coagulazione dell'acido silicico chim. ital., Roma, (272-276). [7100]. Sulla coagulazione colloidale. Gazz. 33, parte 2ª, 1903, (272-276). [7100].

Pappe, J. r. Zelinskij, N. D.

Pappenheim, A[rtur]. Weitere Studien zur Aufklärung der chemischen Natur des Weigertschen und Unnaschen Elastinfarbstoffes nebst Mitteilungen über Schnellfärbung des elastichen Gewebes und neue schnellfärbende Elastinfarbstoffe. Nach in Gemeiuschaft mit Fr. Pröscher ausgeführten Versuchen. Monatshefte Derm., Hamburg, 39, 1904, (134–146). [5020]. 32624

Parastschuk, S. W. v. Pawłow, Ivan Petrovič.

Parker, Edward W[heeler], Holmes, Joseph A. and Campbell, Marius R. Committee in charge. Preliminary report on the operations of the coaltesting plant of the United States Geological survey at the Louisiana Purchase exposition, St. Louis, Mo., 1904. Washington, D.C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 261, 1905, (172+V, with fold. tab.). 23.5 cm. [6500].

Parow, E[dmund]. Die Einwirkung von Säure, Dampfdruck und Zeit auf die Bildung von Dextrose und Dextrin bei der Inversion der Kartoffelstärke mittels Mineralsäuren. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (121-123). [1840—1810].

Untersuchung gefrorener Kartoffeln (Chuño) aus Bolivien. Zs. SpiritInd., Berlin, **28**, 1905, (405). [6500]. 32627

Der Stärkezucker und seine Bedeutung für die Nahrungsmittel-Industrie. Denkschrift im Auftrage des Vereins der Stärke-Interessenten in Deutschland. Berlin (P. Parey), 1905, (31), 22 cm. 1,40 M. [6500]. 32628

und Ellrodt, G. Methode zur Wasserbestimmung in Trockenkartoffeln mit dem Hoffmannschen. Wasserbestimmer und Nachprüfung der Wasserbestimmung in Stärke mittels desselben Apparates. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (80). [6300]. 32629

Parravano, N. v. Bellucci. J.

**Parry**, Ernest J. Japan wax. Chem. and Drug., London, **66**, 1905, (34), (5500), 32630

The analysis of cream of tartar. Chem. and Drug., London, **67**, 1995, 838-839. [6500]. 32631

Parsons, Charles Lathrop. "Beryllium" or "glucinum." Science, N.Y., N. Ser., 21, 1905, (273-274 [0180], 32632

Notiz über das Atomgewicht "von Kohle und Beryllium." [Ubers. von J. Koppel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1995, (215-216), [0180-0210-7100]. 32633

**Parsons**, Louis A. The spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (112-128, with text fig.). [0360-7300]. 32634

Partheil, [Alfred]. Ueber radioaktive Stoffe, Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, 82). [0100]. 32635

Die Ergebnisse der biologischen Eiweissuntersuchung in ihrer Anwendung auf die gerichtliche und Nahrungsmittelchemie. Vortrag. Mit Demonstrationen.) Zs. Unters Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, 923–927. [6590–4000].

Ueber Vorkommen und Bestimmung der organischen Säuren des Weines, Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1019-1022). [6306] 32637

und Rose, J. A. Die gewichtsanalytische Bestimmung der Borsaure durch Perforation mit Aether. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (478–488). [6300].

Partridge, C. L. v. Jones, Walter.

Paschen, F[riedrich]. Ueber die Würmeentwickelung des Radiums in einer Bleihülle. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (97). [0620-7300]. 32639

Passa, H. v. Houllevigue, L.

Passamanik, J. r. Cantoni, H.

Passon, Max. Ueber einen neuen Apparat zur Bestimmung des kohlensauren Kalkes in Ackererden für praktische Landwirthe . . . Breslau, Zs. Landw-Kammer, 5, 1901, (1031-1035). [6000].

------ Zur Aetzkalkbestimmung vermittelst der Kalkmesser nach Ueberführung des Aetzkalkes in kohlensauren Kalk. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, 26-27. [6300]. 32641

Passon, Max. Passons Kalkmesser. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (69-70). [6300]. 32612

Die Praxis des Agrikulturchemikers. Stuttgart F. Enke), 1905, (VIII + 295, mit 5 Taf.). 26 cm. 6 M. [6500 0030]. 32643

Passow, Hermann. Wärmeerhöhung geglühter, granulierter und gemahlener Hochofenschlacke im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. ChemZtg, Cöthen,

Neue Untersuchungen über Hochofenschlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1128–1130). [0220]. 32646

Hochofenschlacke und Portlandzement. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (199–225). [0220]. 32647

und Koch, B. Die Schwebeanalyse in der Praxis. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, Il. 2, 1905, (29-37). [6500]. 32648

Pasternack, R. r. Juckenack, A[dolf]. Pastrovich, P. v. Ulzer, F.

Pastureau. Sur un mode de formation d'acétol et d'acide pyruvique par oxydation directe de l'acétone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1995, (1591-1593). [1510].

Patein, G. Un nouveau mode d'essai du pyramidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (337-340). [6300].

et Deval, L. Recherches sur le dosage et les variations de la cascine dans le lait de femme. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (422-427). [6500 8040]. 32651

Paternó, Emanuele. Determinazione del fluoro nelle sostanze organiche. [Nota preliminare.] Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (41–42). [6200]. 32652

Intorno all'azione dell'acido fluoridrico sull' epicloridrina [reclamazione di priorità.] Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (90-91). [1210]. 32653

Paterno, Emanuele e Mazzucchelli, Arrigo. Le proprietà colloidali del fluoruro di calcio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 2° semestre, 1903, (420-428, 520-528). [7100 0220].

Sui fenomeni che accompagnano il miscuglio dei liquidi. [Nota preliminare.] Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, 60-62). [7150]. 32655

e **Spallino**, Rosario. Sul fluoruro di essile [Nota preliminare]. Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (81). [1110]. 32656

Paton, D. Noël. On Folin's theory of proteid metabolism. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (1-11). [8040]. 32657

v. Goodall, Alexander.

Patrick, G. E. Dairy products and their substitutes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1901, (520–525). [6500].

Patten, Harrison Eastman. On the deposition of zinc from zinc chloride dissolved in acetone. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([483]-487, with text fig.). [0880 7250]. 32659

A criticism of Clarke's new law in thermochemistry. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1450–1453, with text fig.). [7200].

—— Decomposition curves of lithium chloride in alcohols, and the electro-deposition of lithium. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([153]–195, with text fig.). [7250]. 32662

Patterson, George W. The torque between the two coils of an absolute electrodynamometer. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (300-311, with text fig.). [7250].

Mixed acids for nitrocellulose manufacture. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (474-477). [1840 7200]. Patterson, Thomas Stewart. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VIII. Ethyl tartrate in chloroform. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (313-320); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (78). [1310-7300]. 32665

Chlorhaltiger Essigsäureanhydride, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (210-213). [1310]. 32666

Ueber eine vermeintliche Beziehung zwischen Molekulargrösse und Drehungvermögen in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4090–1101). [7100—7300]. 32667

and Taylor, Francis.
Studies in optical superposition. Part I. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (33–42); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (252). [1240–7300].

vents on the rotation of optically active compounds. Part VII. Solution-volume and rotation of menthol and menthyl tartrates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (122-135); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154, 1240-7300].

Patterson, W. H. v. Hutton, R. S.

Pattinson, H. Salvín. Determination of sulphur in pyrites by Lunge's method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (7–10). [6200 6500]. 32670

and Redpath, George C. Methods for separating and determining zinc in blendes and other natural and artificial products. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (228-230), [6200-6500].

Pattinson, John and Dunn, J. T. Some sources of error in sulphur determinations. London, J. Soc. Chem. Indust, 24, 1905, (10-11). [6200]. 32672

**Paul** v. Tschirch, A[lexander].

Paul, David M. v. Marekwald, Willy.

 Paul,
 Ludwig.
 Zur Geschichte der NaphtolsnHosäuren.
 Zs. angew. Chem.,

 Berlin,
 17, 1904, (1605-1608).
 [1330 5020]

Ceber eine natürliche Systematik der Azofarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1809–1816). [5020–1720]. 32674 Pauli, Robert. Die elektrolytischorganischen Farbstoffe und einige hieraus folgende Deduktionen. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1902, (385–386, 401–403). [5020].

Die Synthese der Azofarbstoffe auf Grund eines symbolischen Systems. Unter Berücksichtigung der deutschen Patentschriften No. 1–140000 der Klassen 8, 12 und 22, desgleichen anderen Quellen. Leipzig (J. A. Barth), 1904, (XXVIII + 528). 26 em. 30 M. [5020-1720].

Pauli, Wolfgang, Untersuchungen über physikalische Zustandsänderungen der Kolloide. 3. Mitt. Irreversible Eiweissfällungen durch Elektrolyte. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1903, (27-55). [7100]. 32677

Allgemeine Physiko-Chemie der Zellen und Gewebe. Eigenschaften organischer Gallerten. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. 1, 1904, (155–176). [7100].

Pauly, Anton. Ueber eine einfache Methode zur Bestimmung der Brechungsexponenten von Flüssigkeiten. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (344–348). [7300].

Pauly, Herm[ann]. Ueber die Konstitution des Histidins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (508-518). [1350-6150].

32681
[Pavlov, V. E. et Gerasimov, D. G. Л. Павловъ, В. Е. и Герасимовъ, Д. Г. Опредъленіе іодометрическимъ путемъ степени гидролитическиго разложенія солей. [Détermination par voie iodométrique de la décomposition hydrolytique des sels.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, 5566–5721. [6300—7050].

Pavlow, P. Ueber einige Eigenschaften der Krystalle von Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189–205). [7200–7100–7150]. 32683

zwischen der Krystallform und dem

Zustande der Lösung. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (555–561). [7100 7150]. 32684

 Pawlewski,
 Br[onisław].
 Nowe pochodne kwasu antranilowego.
 [Nouveaux dérivés de l'acide anthranylique.]

 Chem. pols.,
 Warszawa, 5, 1905, (109–111);
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1683–1685).
 [1330–1930].
 32685

O czynności optycznej produktów naftowych. [Sur l'activité optique des produits du pétrole.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (337–338). [7300–1110–1120]. 32686

— Charakterystyczna reakcya kwasu antranilowego. [Une réaction caractéristique de l'acide anthranylique.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (397– 398). [1330]. 32687

Pawlicki, P. v. Scholtz, M[ax].

Pawlow, I[van] P[etrovié] und Parastschuk, S. W. Ueber die ein und demselben Eiweissfermente zukommende proteolytische und milchkoagulierende Wirkung verschiedener Verdauungssäfte. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (415–452). [8010].

Payet, E. Recherche de la gomme arabique dans la poudre de gomme adragante; réaction rapide et sensible. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (63). [6500].

 Pécheux, Hector.
 Sur la thermoélectricité des alliages d'aluminium.

 Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (12021201).
 [7250 0120].

Sur une propriété des alliages étain-aluminium, bismuth-aluminium, magnésium-aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1995, (1535-1536), 501207.

Pechmann, H[ans] von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidiert von O. Piloty. Zum Gebranche im chemischen Laboratorium des Staates zu München. Als Manuscript gedruckt. 11. unveränd. Aufl. München (M. Rieger), 1905, 140). 18 cm. 1,50 M. [6000].

32693 und Mills, W. H. Ueberdie Chlor-cumalinsäure und ihre Ueberführung in Derivate des Pyridins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3829-3836). [1910 1930]. 32694

Pechmann, H[ans] von und Mills, W. H. Ueber die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Bromcumalinsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3836–3841). [1910—1930]. 32695

Peckolt, Th[eodor]. Heil- und Nutzpflanzen Brasiliens. Myrtaceae. Sapotaceae. Cucurbitaceae. Caricaceae. Labiatae. Verbenaceae. Euphorbiaceen. Nachtrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 13, 1903, (128-138, 339-374, mit 3 Taf.); 14, 1904, (28-48, 168-181, 308-334, mit 1 Taf., 372-388, 465-482); 15, 1905, (92, 183-202, 225-244). [6500]. 32696

## Pécoul, A. v. Albert-Lévy.

Pedersen, Carl. Die quantitative Bestimmung kleiner Arsenmengen in organischen Substanzen, besonders in Bier und Würze. Vergleichende Untersuchung der verschiedenen Methoden zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Arsens. (Übers.) Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (15-17, 41-42, 49-50). [6200]. 32697

## --- v. Sörensen, S. P. L.

Pegurier, Gaston. Nouvelles réactions colorées de la cryogénine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (456-457). [1720].

Méthode de dosage volumétrique du pyramidon et de l'antipyrine dans un mélange des deux produits. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (392-393). [6300]. 32699

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. Aanteekeningen over pepsine. [Notizen über Pepsin.] Utrecht, Onderz. physiol. Lab., (ser. 5), 5, 1905, 284-297). [8010]. 32700

**Pélabon**, H. Sur la fusibilité des mélanges que le sulfure d'antimoine forme avec le sulfure cuivreux et le sulfure mercurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1389-1392). [0360-7200].

Sur les mélanges de certains sulfures et séléniures avec les métaux correspondants. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (321–339, av. 5 fig.). [0700-0660].

**Pelet,** L[ouis]. Dosage volumétrique des matières colorantes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (302). [6300-6500]. 32703

**Pelet**, L[ouis]. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., **40**, 1904, (XXIII-XXIV), [5020 6000]. 32704

et Garuti, V[incenzo]. [Une méthode générale de dosage volumétrique des matières colorantes.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (L11). [6300–6500].

et **Redard**, V. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Δrch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (541-542). [5020]. 32706

### ——— v. Garuti, V.

Pellet, Henri]. Sur le dosage de l'acide phosphorique dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (93-95). [6500]. 32707

Analyse des mélasses de raffineries contenant des quantités plus ou moins fortes de sucres réducteurs. Bul. ass. chimistes, Paris. **22**, 1994, 1373-374. [6500]. 32708

Sur les diverses méthodes de dosage du sucre dans la betterave. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (578-582). [6500].

Le dosage du sucre cristallisable en présence du lévulose et du dextrose. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, 1041-1049. [6300]. 32710

La potasse et la soude dans la canne à sucre. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, [1049-1053] [0420].

rischen Schnitzel. Studie über die Presse "Sans pareille" und ihre verschiedenen Nachahmungen. Uebers. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl. 1976–984; D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1357–1361). [6000–6500].

Analyse des betteraves par la diffusion instantanée aqueuse et à froid de Pellet par l'emploi de la presse Mastainet Delfosse dite "Presse Sans-Pareille." [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag, 1904, (20–27). [6500]. 32713

Sur la quantité de sucre infermentescible contenu dans les mélasses de cannes. (In Gemeinschaft mit G. Meunier.) [In: 5. Intern. Kon-

gress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 383–385). [1810–6500]. 32711

**Pellet**, H[enri]. Le nutrate de soude perchloraté. [In: 5. Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 754-774). [0500 6500]. 32715

Fribourg, Ch. La question de l'alumine dans les plantes. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (373-376), [6200].

— Étude de divers procédés pour le dosage de l'alumine dans les cendres des végétaux. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (376-281). [6200].

tanique dans les sols et dans les cendres des végétaux. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (413-416), (6390).

sence du titane sur le dosage de l'alumine en présence de l'oxyde de fer et de l'acide phosphorique par les principaux procedés employés à ce jour. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (416–420). [6200].

— - - Composition minérale de la canne à sucre. Bul. ass. chimistes, Paris, **22,** 1905, (908-921). [6500]. 32720

et Pellet, L. Sur le dosage direct du sucre de betterave par les méthodes aquenses de Pellet. Non influence de l'air sur les resultats. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1901, (312-317); Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1901, (205-206). 6300 6500]. 32721

-- - - Sur le dosage des réducteurs dans le jus de betterave. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (374-378). [6500].

Recherche du snere dans les caux de condensation. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (582-584). [6500].

charose en présence du févulose et du dextrose. Bul. ass. chimistes. Paris, **22**, 1905, (711-752); (et Dupont, F., réponse au Mémoire précédent, (753)). [6300]. 32721

dans la canne et la bagasse. Dosage

du ligneux dans la canne et dans la bagasse. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (921-937). [6500]. 32725

Pellet, L. v. Pellet, H.

Pellini, Giovanni. La determinazione quantitativa del tellurio per elettrolisi: Nota I. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°1, 12, 2° semestre, 1903, (312–315). [6200].

Separazione quantitativa del selenio dal tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (515– 518<sub>7</sub>; Rist. da Venezia, Atti 1st. ven. **42**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (281–284). [6200]. 32727

Radioattività e peso atomico del tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2\*, 1903, (35-42); Rist. da Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2\*, 1903, (273-280). [7400].

e **Spelta**, Egidio. Sulla determinazione quantitativa del selenio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (89-92); Rist. da Venezia. Atti Ist. ven., **42**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, 653-656. [6200].

**Pellizzari**, G[uido] und **Cantoni**, C. Ueber Diamido-guanidin. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (283–284). [1310]. 32730

Penniman, W. B. D. e. Clarke, W[illia]m Bullock.

Pennock, John D. Progress of the soda industry in the United States since 1900. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (661-672). [0500]. 32731

of the United States, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, 1776-797. [1000].

——— The Mond producer. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (599-601). [6500]. 32733

and **Morton**, D. A. Methods used in alkali works. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (171–178). [6500–0100]. 32734

Penzias, Arthur. Schwedische Gersten und die aus denselben erzeugten Malze im allgemeinen, insbesonders aus dem Erntejahre 1905. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (767-769). [6500]. 32735 Penzold, E. Ueber die Druckverhältnisse im Saugheber. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, 156-157). [0910]. 32736

Peratoner, Alberto e Palazzo, F. Carlo. Sulla costituzione dell'acido comenico. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, 40-41). [1910]. 32737

e **Spallino**, Rosario. Eterificazione dell'acido piromeconico. Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (16). [1910].

Azione della diffessilammina sull'acido etileomenico. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (39-40). [1910]. 32739

Sopra una pretesa ossima dell'acido meconico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (233-239). [1910]. 32740

**Perciabosco**, F. v. Canzoneri, Francesco.

**Perkin,** Arthur George. The determination of acetyl groups. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (107-110). [6300].

The constituents of gambier and acacia catechus. II. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (398–405); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (89). [5020]. 32743

J. Chem. Soc., **87**, 1905, (715–722); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (160). [5020]. 32744

Purpurogallin. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (211-212), [5020]. 32745

and Nierenstein, Maximilian. Some oxidation products of the hydroxybenzoic acids and the constitution of ellagic acid. Part 1. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1112-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185-187). [1330 1910 5020].

and Perkin, Frederick Mollwo. The electrolytic oxidation of hydroxybenzoic acids. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (212). [1330].

Perkin, F. Mollwo. Practical methods of electro-chemistry. London (Longmans, Green & Co.), 1905, (XH+322). 22 cm. - 6s. [7250]. 32748

Perkin, F. Mollwo and Prebble, W. C. Electrolytic analysis of cobalt and nickel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (103-110, with discussion). [6200].

32749

--- v. Law, 11. D.

v. Perkin, Arthur George.

Perkin, William Henry jun. The action of ethyl dibromopropametetracarboxylate on the disodium derivative of ethyl propametetracarboxylate. A correction. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (358–361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90). [1310 1310].

Wislicenus memorial lecture. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (501–531, with portr.); [discussion] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (17–21). [0010].

Synthesis of tertiary menthol and of inactive menthene. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (255-256), [1140-1240].

32753
32753
32763
Shrowder. The reduction of isophthalic acid. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (293–313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (75–76). [1330–1340],

Experiments on the synthesis of the terpenes. Part II. Synthesis of  $\Delta^{\sim}$ -p-menthenol (8),  $\Delta^{\otimes(9)}$ -p-menthadiene, p-menthanol (8),  $\Delta^{\otimes(9)}$ -p-menthene, and p-menthane. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (639–655); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (130–131). [1130–1140–1230–1240–1340].

experiments on the synthesis of the terpenes. Part III. Synthesis of aliphatic compounds similar in constitution to terpineol and dipentene. London, J. Chem. Soc., 87, 1:05,

(655-660); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131). [1120-1140-1220-1320]. 32756

Perkin, F. Mollwo and Robinson, Robert. Ethyl piperonylacetate. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287). [1330]. 32757

and Simonsen, John Lionel. The replacement of hydroxyl by bromine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); [ab-tract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189). [1110–1210–1230–5500]. 32758

The synthetical formation of bridged rings. Part 11. Some derivatives of dicyclobutane. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (256-257). [1340].

and Tattersall, George. Glutaconic acid and the conversion of glutaric acid into trimethylenedicarboxylic acid. London. J. Chem. Soc., 87, 1905. (361–367): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (90–91). [1310–1320].

v. Goodwin, William.

r. Kay, Francis William.

Perl, Ludwig und Stefko, Victor. Untersuchung von Chromeisenstein. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (1373). [6500]. 32762

**Perlberger**, Heinrich. Ueber Knpferund Kadmium-Phosphormolybdate, Bern, Phil. Diss. 1901–1905. Bern, 1901, (47), 8vo. [0290] [0230] [0180]. 32763

**Perman**, Edgar Philip. The direct synthesis of ammonia. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (167-179), [01901.

The determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (191-198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23). [0910-7100-7150].

synthesis of annuonia. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (528). [0190].

Perman, Edgar Philip. Vapourpressure by air-bubbling. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (36-39). [7150]. 32767

**Perot**, A. et**Lévy**, Henri-Michel. Sur la fragilité de certains aciers. Paris, C-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1198–1200). [0320].

v. Fabry, C.

Perrier, A. v. Mazé, P.

Perrier, G. Préparation de moûts de pommes pratiquement stériles. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (324–325). [8020].

et **Prost**, E. Sur un isomère de l'acétone trichlorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (146-148). [1410-1510-1910]. 32770

Perrin, Jean. Mecanisme de l'électrisation de contact et solutions colloidales. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (601-651). [7250]. 32771

Perrot, F. Louis et Cailler, C. Conductibilité thermique du bismuth cristalisé. Etude expérimentale. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 1), 18, 1904, (445-467). [0190].

v. Jacquerod, Adrien.

Perruchon, L. v. Urbain, Ed. Perry, F. v. Howard, Bernard F.

Pesendorfer, F. Zusammensetzung des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. ChemZtg, Cöthen, 29,

— r. Herrmann, A.

1905, (359–360). [6500].

**Peter**, Walter. Étude sur les acides naphthoylbenzoïques. Genève. Thèse sc. 1901–1905. Gèneve, 1901, (69. 8vo. 11330]. 32771

v. Graebe, C[harles].
r. Thiele, Johannes].

1 1/11 (7)1

Petermann,  $\Lambda$ . r. Körner, Th.

Peters, Franz. Die elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. [Fortsetzung.] Centralbl. Accum., Westend-Berlin, **3**, 1901, (83-81, 112-113, 140-111, 246-248, 273-275, 285-287); Centralbl. Accum. Gross-Lichterfelde, **5**, 1901, (1-5, 13-15, 26-27, 38-39). [0580-7250].

Einiges aus der angewandten Elektrochemie in den Jahren 1900 und 1901: (Fortsetzung). 2. Sekundärelemente. Dinglers polyt. J., Berlin, **317**, 1902, (589–594). [7250]. 32776

Peters, Franz. Zur Elektrometallurgie des Zinks. Glückauf, Essen, **41**, 1905, (1496–1502, 1536–1540, 1566–1571). [0880]. 32777

und Lange, A. E. Der Einfluss des Elektrolyten auf die Wirksamkeit der Aluminium-Drosselzelle Vorl. Mitt. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (751-753). [7250]. 32778

Peters, Friedrich. Pharmakologische Untersuchungen über Corydalisalkaloide. Diss. Marburg. Leipzig (Druck v. J. B. Hirschfeld), 1904, (49). 22 cm. [3010]. 32779

Peters, Hermann. Die Entdeckung des Morphiums vor hundert Jahren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (303-305). [3010]. 32780

Das schlafmachende Prinzip des Opiums. Zur Erinnerung an Sertürners Morphiumentdeckungen vor lundert Jahren. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (236–237). [3010]. 32781

Peters, R. Der Nachweis von Denaturierungsholzgeist in Essenzen, Branntweinen, Tinkturen, Fluidextrakten. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (521–526). [6500]. 32782

— Die Bestimmung des Alkoholgehaltes in Fuselölen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (563–568). [6500].

Peters, Walter. Zur Kenntniss des Trimethylen-Trisulfons und -Disulfonsulfids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2565-2567). [1920]. 32784

Ueber das Verhalten aromatischer Sulfinsäuren gegen Mercurisalze. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2567–2570). [1330–2000].

32785

— Über stereoisomere Körper aus dem Äthylacetylaceton durch Blausäureanlagerung. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (40), 24 cm. [1310 1510 1910]. 32786

Petersen, Friedrich. Untersuchungen über den elektrischen Widerstand der Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (259-314, mit 1 Taf.). [7250].

Petersen, Julius. Om Reduktion of Oliesyre til Stearinsyre ved Elektrolyse. [Über die Reduktion der Ölsäure zu Stearinsäure durch Elektrolyse.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 2, (137–149); [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (549–553). [1310–1320–5500–7250].

Petersen, Julius. Ueber den qualitativen Nachweis der Kieselsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (619-623). [6150]. 32789

Petit, Joseph v. Brochet, André.

**Petit,** P. et **Mayer.** Sur quelques réactions de la résine de gaïac. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (193–195). [1860].

Petrén, Jakob. Om bestämning af svafvel uti järn. [On the estimation of sulphur in iron.] Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1905, (187–234). [6500].

32791 Къ вопросу о каталитическихъ явленіяхъ при полученій подстрной кислоты. [Phénomènes catalytiques accompagnant la préparation de l'acide hypersulfurique.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1081– 1088); [Separé.] St. Peterburg, 1904, (7). 23 cm. [0660 7050]. 32792

Uber Silber-Aluminium-legierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (49–59, mit 1 Taf.). [0110 0120 7000]. 32793

[Petrenko-Kritčenko, Pavel I.] Петренко-Критченко, П. П. О скорости взаимодънствія дибромидовъ същинковой нылью, entre la poussière de zinc et les dibromides.] St. Peterburg, Žurn. russfiz.-chim. Obšć., 36, 1901, (proc.-verb. 337). [1110—7050]. 32794

Zur Charakteristik der Keton- und Aldehydreactionen.— Zur Charakteristik der cyklischen gesättigten Ketone. (In Gemeinschaft mit E. Eltschaninoff.) — Von der Reaction der Ketone mit saurem schwefligsaurem Kalium. (In Gemeinschaft mit E. Kestner.) — Zur Charakteristik der aromatischen Aldehyde und Ketone (In Gemeinschaft mit Th. Dolgopoloff). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (150–171). [1130—1500].

[—— et Dolgopolov, F.].
— п Долгополовъ, О. Къ
карактеристикъ ароматическихъ
альдегидовъ п кетоновъ. [Caractéristique des aldéhydes et cétones aroma-

tiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. **36**, 1904, (1505–1509). [1430–1530]. 32796

[Petrenko-Kritčenko, Pavel I. et Konšin, A.] Петренко-Критченко, П. И. и Коншинъ, А. О легкости образования кольчатыхъ соединений. [Vitesse de formation des combinaisons cycliques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1127–1134. [7050].

der Bildung ringförniger Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 51–59). [7050]. 32798

Petri, Josef. Einige neue Erscheinungen, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte veranlasst werden. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), 16, 1905, (951-957). [0620-7300].

Petrie, James M. The mineral oil from the torbanite of New South Wales. London, J. Sov. Chem. Indust., 24, 1905, (996-1002). [6500]. 32800

Petrow, J. Uber den neuen Indikator aus Rotkohl für die Alkalimetrie. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (990). [6000].

Pettersson, Alfred. Ueber die bakteriziden Leukocytenstoffe und ihre Beziehung zur Immunität. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, 123–437, 613–624b. [8050]. 32802

Pettersson, Arvid. Om flytande bränsle. [On liquid fuel.] Stockholm, Jernk. Ann., **59**, 1905, (137-186, with pl.). [7200]. 32803

Pettit, J. H. and Schaub, I. O. The determination of organic carbon in soils. [Contribution from the University of Illinois Agricultural Experiment Station No. 12.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1640–1642). [6500].

32804
Petzold, M[ax]. Nickelstahlmassstäbe.
Zs. Vermessgsw., Suntgart, 33, 1904, (337-311). [0510-0320]. 32805

Peyau, H. v. Fischer, Karl.

Pezzolato, Arnaldo. Conferenze sulla chimica applicata alla tecnologia del tabacco. Roma, 1903, (331). 21 cm. [6500]. 32806

Pfaff, August. Ueber Thebamon, ein aus Thebain durch Reduktion entstandenes Keton. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (39). 22 cm. [1930 3010].

Pfaff, August. Zur qualitativen und quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Diss. Würzburg (Druck v. A. Borst), 1903, (35). 22 cm. [6300]. 32808

v. Pschorr, R[obert].

Pfannenstiel, Adolf. o-Chinon und o- und p-Chiuouimine. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (53). 23 cm. [1530 1720 5020]. 32809

v. Willstätter, Richard.

Pfaundler, Leop. Apparate zur Versinnlichung der kinetischen Wärmetheorie. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (71–75). [0920].

Pfeifer, I[gnatz]. Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (950). [0170]. 32811

Pfeiffer, Gregor. Beitrag zur Kenntnis der substituierten Thioharnstoffe. Thiosemicarbazide und Thiotriazolone. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (43). 8vo. [1310—1930]. 32813

Pfeiffer, Hermann. Erfahrungen mit der Marx-Ehrnroothschen Methode zur forensischen Unterscheidung von Menschen- und Tierblut. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1098-1100), [6500].

Pfeiffer, Otto. Beiträge zur Kohlenuntersuchung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (713-715). [6500]. 32815

Gasfabrikation. Ammoniak. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmetholen, hrsg. von Georg Lange. Bd 2.] Berlin, 1905, (545–701, mit 5 Tab.). [6500-6400-0190-7200].

Pfeiffer, P[aul]. Ueber Aquochromsalze. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (67-68); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1901, (279-281). [0270]. 32818

Beitrag zur Kenntniss der Hydrolyse des Zinnehlorids und Zinnbromids. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2466–2470). [0720 7050]. 32819

 Pfeiffer, P[aul]. Zur Chemie der Tetrammin-chromsalze. (Experimentell bearb. von S. Basci.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3592–3601). [0270 1310 2000].

Fortschritte in der Chemie der metallorganischen Verbindungen (bis 1. Januar 1905). Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (315–318, 339–343, 363–364). [2000 5500].

Zur Bestimmung der Configuration stereoisomerer Chromsalze; (in Gemeinschaft mit A. Frieselmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (283–305). [0270—1310—2000—7000].

Zur Stereochemie des Chroms. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (111-112). [0270 2000 7000]. 32823

und Pimmer, V. Ueber pyridin- und chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. 'Chem., Hamburg. **48**, 1905, (98-111). [0290 1930 2000]. 32824

--- v. Werner, A.

Pfeiffer, Th[eodor]. Notiz zur Bestimmung der Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (545-546). 32825

Tie Verwendung des Strohes zu Fütterungszwecken. Breslau, Zs. LandwKammer, **8**, 1904, (936–939). [6500].

Passons Kalkmesser. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (44). [6300].

Arbeitsteilung und anabhängige Forschung auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **54**, 1905, (777–786). [6500].

Festlegung des Ammoniakstickstoffs durch die Zeolithe im Boden. Breslau, Mitt. landw. Inst., **3**, 1905, (299–310). [8030].

Riecke, R. und Bloch, C. Die Muttersubstanzen der im Organismus der Pflanzenfresser erzeugten Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 2, 1904, (695-728). [8040]. 32830

Pfister, Rich. Ueber die Verhinderung der Entzündlichkeit von Aether,

Alkohol und Benzin. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (39–40). [1210 1130]. 32831

Pfiaumbaum, G. Die geschichtliche Entwicklung des Joneubegriffes bei der Elektrolyse. (Realschule in St. Pauli zu Hamburg. Wissenschaftliche Beilage zum Bericht über das Schuljahr 1904–1905.) Hamburg (Druck v. Lütcke & Wulff), 1905, (44). 24 cm. [0010].

Pflüger, Eduard [F. W.] Ueber die im thierischen Körper sich vollziehende Bildung von Zucker aus Eiweiss und Fett. Zur Lehre des Diabetes mellitus. (Eine Antwort an meine Gegner in Berlin und an Hugo Lüthje in Tübingen.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904. (1–66). [8010].

Analyse des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (169–170). [6300].

Ein Beitrag zur Frage nach dem Ursprung des im Pankreas-Diabetes ausgeschiedenen Zuckers. Arch. ges. Fhysiol., Bonn, 1905, (115-188). [8040]. 32835

Das Fett wird als Quelle des Zuckers sichergestellt und Magnus-Levy's mathematischer Beweis, dass das Eiweiss und nicht das Fett den diabetischen Zucker liefert, widerlegt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (473-480). [8040].

Das Glykogen und seine Beziehungen zur Zuckerkrankheit. 2. Aufl. Bonn (M. Hager), 1905, (XVIII. 528). 25 cm. 10 M. [1840 8040]. 32837

Pflugradt, H. r. Eichloff, Rob.

**Pfotenhauer,** Hermann v. Meyer, Richard.

Pfuhl, [Fritz]. Farbenthermoskope. [Wärmeempfindliches Jodpapier.] (Kleine Schulversuche.) Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (189). [0920-0390].

Pfyl, B. Ein neues einfaches Verfahren zur Bestimmung der Salpetersäure bei Gegenwart von organischer Substanz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (101–104). [6300]. 32839

und Linne, Br. Über quantitative Hydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (104–110). [1820–1830–6300–7050]. 32840

Philip, James Charles. Influence of various sodium salts on the solubility of sparingly soluble acids. London, J. (them. Soc., 87, 1905, (987-997); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (2001. [7150]. 32841

and **Haynes**, Dorothy. The dielectric constants of phenols and their rethers dissolved in benzene and mxylene. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (998–1003); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (200–201). [1230–7250].

and **Smith**, Sydney Herbert. Researches on the freezing points of binary mixtures of organic substances: the behaviour of the dihydric phenols towards p-toluidine, α-naphthylamine, and pieric acid. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1735–1751); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (255). [1230 7050 7200].

Philip, [Max]. Bericht über Konzentrations-Versuche. [Ozon.] Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (34–35). [0550 0910].

Philipp, Karl v. Reverdin, Frédéric.

Philippe, L. r. Maquenne, L.

Philippe, Max. Zur Kenntnis des Acetylxylols, Diss. Göttingen, Dessau Druck v. Weniger & Co.), 1903, (47). 21 cm. [1530]. 32845

---- r. Hoffmann, J. F.

Philips, M[oritz]. Ucber die Bestimmung von Silicium neben Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1969-1972). [6200]. 32846

Phisalix, C. Influence de l'émanation du radium sur la toxicité des venins. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (600– 602). [8050]. 32848

Piazza, E. r. Francesconi, Luigi.

**Picard**, E. La science moderne et son état actuel. Paris (Flammarion), 1905, (299). 18.5 cm. [0010]. 32849

Piccinini, Galeazzo. Condensazione dell'etere cianacetico con l'aldeide cinna-

mica e il piperonalio. Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (894–921). [1930]. 32850

Pick, E. F. and Schwoner, J. Untersuchungen über Diphterie-Antitoxin und dessen Beziehungen zum Toxin. Zs. exper. Path., Berlin, 1, 1905, (98-124). [8050].

**Pick,** H. r. Abegg, R[ichard].

Pick, Paul. Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. SeifensZtg, Augsburg, **30**, 1903, (997–998). [1300].

Pickard, Robert Howson and Neville, Allen. Optically active reduced naphthoic acids. Part I. Dextro-△2 or 32 dihydro-1-naphthoic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1763–1768); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257). [1340]. 32853

**Pickles,** Samuel Shrowder v. Perkin, William Henry jun.

**Pictet**, A[mé]. "Sur la constitution de la strychnine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (276–277). [3010].

Ueber die pyrogene Umwandelung von methylirten Pyrrolen in Pyridinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1946–1951). [1930].

32855 N-Methyl-pyrrolidin aus Nicotin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1951–1952). [1930 3010].

32856

Alkaloide in den Pflanzen. Vortrag.
Vebers. von E. Rupp. Pharm. Ztg,
Berlin, **50**, 1905, (896–897, 908–909).
[3010].

 Crépieux,
 Pierre et

 Rotschy,
 Arnold.
 Synthèse de la nicotine.

 Arch.
 Sci.
 Phys.,
 Genève,
 (sér.
 4),
 17,

 1901, (401-422).
 [3010].
 32858

et **Khotinsky**, E. L'action du chlore et du brome sur quelques dérivés du pyrrol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (118-119). [1930].

und Mattisson, Max. Ueber Strychninoxyd, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2782–2787). [3010-7100].

et Rotschy, A[rnold]. Dédoublement de la nicotine inactive. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (550–552). [3010]. 32861

Pictet, A[mé] v. Bacovescu, A.

Pictet, Raoul. Zur Geschichte und Theorie der Verflüssigung der Laft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (785–787). [7200].

Ueber industriellen Sauerstoff, seine Herstellung und Bedeutung. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (787). [0550-7200]. 32863

Kompression und der Entspannung von Gasen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904. (153–157, 176–181); 8, 1904. (8–14). [7200].

**Picton**, Harold v. Linder, Ernest.

Piekucki, S. Zastosowanie kwasu mrówczanego w gorzelni. [L'application de l'acide formique dans les distilleries.] Przegląd gorzelniczy, Poznań, **11**, 1905, (146–151). [6500—1310]. 32865

 Pieper, Max.
 Ceber komplexe Kobaltammoniake.
 Zürich, Phil. Diss.
 II. S.

 1903-1904.
 Berlin, 1904, (57).
 8vo.

 [2000-0260].
 32866

**Pieraerts**, J. Eine neue Pipette. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (587-588). [0910 6000]. 32867

Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (671). [0910]. 32868

Pierre, L. Détermination indirecte de la matière grasse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (390). [6500]. 32869

Piettre, [M.], et Vila, [A.]. Spectroscopie du sang et de l'oxyhémoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1060–1063). [8040].

— L'oxyhémoglobine de cobaye. Action des fluorures. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1707–1708). [4010]. 32872

 Piguet, Alfred.
 Etudes sur la migration de Beckmann.
 Zürich, Phil. Diss.

 II S. 1903-04.
 Lausanne, 1904, (104).

 8vo.
 [7250].
 32873

r. Foerster, F[ritz].

Pigurier, G. v. Astruc, A.

Pilat, Stanislaus. Intramolekulare Veränderungen der Cyanursäure und ihrer Salze. Inaug. Diss. Krakau, 1905, (37). 24 cm. [1310 7000]. 32874 Piltz, Ernst. Kleine anorganische Chemie. Systematische Uebersicht des elementarchemischen Unterrichtsstöß zum Wiederholen. 2., verb. Aufl. Jena (II. W. Schmidt), 1905, (VI+100). 19 cm. Geb. 1,60 M. [0030-0100].

Pimmer, Viktor. α. Über Verbindungen von Kupfernitrat und Kupferbromid mit Pyridin und Chinolin. β. Zur Charakterisierung des Uranpentachlorid. Zürich, Phil. Diss. 11. S. 1901–1905. Zürich (Wien), 1904, (79). 8vo. [2000 0290].

- r. Pfeiffer, P[aul].

Pinagel, Alfred. Beiträge zur Kenntnis der Wolframate und Silicowolframate. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Bern, 1904, (53, mit 4 Taf.). 8vo. [0810].

r. Friedheim, Carl.

Pinckney, Reuben M. v. Alway, Frederick J.

 Piñerúa y Alvarez, Eugenio.
 Sur un nouveau réactif de potassium.
 Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1186–1187);

 Chem. News, London, 91, 1905, (146).
 32878

Sur un nouveau composé osmieux et une réaction de l'osmium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1254–1256). [0560]. 32879

Sur un nouveau réactif de Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1540–1542); Chem. News, London, **91**, 1905, (179–180). [3010 6150].

A new general colour reagent of the polyphenols, their isomers, and higher organic compounds. Chem. News, London, **91**, 1905, (125). [6150]. 32882

Observations on diphenylamine as reagent for nitrites, nitrates, chlorates, and its use when mixed with resorcin and β-naphthol. Chem. News, London, 91, 1905, (155). [6000]. 32883

of osmium, the production of which gives a means of estimating very minute quantities (millionths of a gram) of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (172–174). [0560-6100-6200].

Piñerúa y Alvarez, Eugenio. Colour reactions of pyruvic acid with α- and β-naphthol in sulphuric acid solution. Chem. News, London, 91, 1905, (209). 32885

— A reaction of the compounds of rhodium of use in chemical analysis. Chem. News, London, 91, 1905, (216). [6100]. 32886

Pinner, A[dolf]. Ueber Piloearpin. (VI. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1510–1531). [3010] -193032887 1940].

——— Ueber Glyoxaline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1531-1538 . [1930]. 32888

— Ueber Pilocarpin dessen Umwandlung in eine neue Modification. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, .2560=2561). [3010 7000]. 32889

und **Franz**, A. Ueber den Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1539–1548), [5500 7150 -193032890  $1600^{\circ}$ 

Pinoff, Elrwin Jakob]. Studien über die Tollens'sche Phlorogluein-Salzsäure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (766-771). [6150 7300 1810].

Ueber einige Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3308–3318). 11800 $\tilde{3}2892$ 6150 7300].

Diagnose von Pseudo-Säuren in festem Zustande durch die Ammoniak-Reaktion, Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (125, mit 2 Taf.). 22 cm, [7000 1000]. 32893

Pintza, Alexandre. Contributions à la détermination physico-chimique du poids atomique de l'azote. - Genève. Thèse sc. 1904-1905. Genève, 1904, (19), Svo. [7100 0490]. 32894

--- r. Guye, Philippe.

- r. Jacquerod, Adrien.

Pirani, M. von. Tantal und Wasserstoff. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (555-558), [0740-7150].

Pirazzoli, Francesca r. Francesconi, Luigi.

Pisarževskij, L. Писаржевскій, Л. Къ вопросу о величинъ константы равновъсія одной и той же реакцін въ различныхъ растворителяхъ. {Sur la valeur de la constante d'équilibre d'une même réaction dans des dissolvants différents.] St. Peterburg, Žurn. rnss. fiz.-ehim. Obšč., 36, 1904, (1070-1081). [7050]. 32896

[Pisarževskij, L.] Ппсаржевскій, Л. und Lemcke, N. Der Einfluss des Lösungsmittels auf die Gleiehgewichtskonstante und die Beziehung zwischen dem elektrischen Leitvermögen und der innern Reibung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (479–493). 7150–7250]. 1705032897

Piščimuka, P. S. r. Selivanov, F. F.

Pitman, John Edmund r. Boyd, David Runciman.

Pitsch, M. Neue und alte Flachbutvrometer! Ein kritischer Vergleich. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (453–454). 32898[6000].

Nochmals Flachund Milchztg, Leip-Konvex-Butyrometer. zig, **33**, 1904, (531–532). [6000]. 32899

Pittius, [Franz]. Bernsteins Verfahren zur Untersuchung der Milch. D. landw. Presse, Berlin, 30, 1903, (43). 32900[6500].

Piutti, Arnaldo. Sur la densité des asparagines. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (515-526, av. I fig.). [7100 1310]. 32901

Sopra -- e Abati, Gino. alcuni derivati ammidati di acidi ftalici. [r. D. 3, no. 16205.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (1–35). [1330 1340 7000]. 32902

Placidi, M. and Kettner, O. Verfahren zur Herstellung von Wassergas nach den Systemen ; "Dellwik-Fleischer" und "Strache" in Theorie und Praxis. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (268-271). [6500]. 32903

Zur praktischen Lösung der Wassergasfrage. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904,  $\pm 902 - 905$ ). [6500]. 32904

Plancher, Giuseppe. Sopra un apparecchio agitatore e refrigerante. Gazz. chim, ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, 32905 (512-515). [0910].

— е Cattadori, Federico. Sull'ossidazione del dimetilpirrolo asimmetrico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (102-406). [1930].

32906

Plato (De), Giovanni v. Francesconi, Luigi.

Plato, Wilhelm v. Ruff, Otto.

Platz, Ludwig Wilhelm. Ueber Chlormalonaldehyd. Diss. München. Mannheim (Druck v. II. Haas), 1905, (43). 22 cm. [1420]. 32907

v. Dieckmann, Walter.

Plaut, Georg. Zur Kenutnis der Isonitrosoketone. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (34). 22 cm. [1500]. 32908

--- v. Diels, Otto.

[Plotnikov, V. A.]. Плотниковъ, Во А. О соединеніяхъ диметилинрона съ трихлоруксусной кислотой. [Sur les combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique.]
St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1088–1091). [1310–1910].

Электропроводность эсирныхъ растворовъ фосфорной кислогы. [Sur la conductibilité électrique des solutions étherées de l'acide phosphorique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1282– 1288). [0570—1210—7250]. 32910

Электропроводность растворовъ въ бромистомъ этилъ. О соединеніяхъ диметилипропа съ кислотами. [Conductibilité électrique des dissolutions du bromure d'éthyle; combinaisons du diméthylpyrone avec les acides.] St. Peterburg, Zuru. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (318-337). [7250].

Электропроводность растворовъ соединений диметилипропа съ трихлоруксусной кислотой въ хлороформъ и бензолъ. [Electroconductibilité des dissolutions des combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique dans le chloroforme et le benzéne.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (875-881). [1310—7250]. 32912

Plotnikow, Joh. Ueber die Beziehung zwischen der logarithmischen temperaturkonstante und der Wärmetönung. Antwort an Herra Fr. Auerbacl.. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1305, (389-390). [7200].

zwischen der logarithmischen Temperaturkonstante und der Warmetonung. (p-7195) (Nachtrag zu meiner Abhandlung. H. 25.) Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (431). [7200]. 32914

Leber eine Gesetzmässigkeit in der chemischen Dynamik. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (603-608). [7050]. 32915

Reaktionsgeschwindigkeiten bei tiefen Temperaturen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (605–632). [7050]. 32916

Plzák, František. O cukerných složkách cyklaminu. [Ueber die Zuckerkomponeuten des Cyklamins.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (10). [1850]. 32917

Podwysocki, Ad[am]. W sprawie filozofii chemii. [Contribution à la philosophie chimique.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (1-5, 21-26). [0000].

[Póhl]. Пель. Важивйшая литература о сперминв. [La littérature la plus importante de la spermine.] St. Peterburg, 1994, (4). 60 cm. [8000].

Pöpel, Max. Eine Methole zur Bestimmung der Gasmenge auf chemischem Wege. Schilling J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (225). [6500].

32920 **Pöthe**, R. Elektrisches Schweissen.
Schiffbau, Berlin, **6**, 1904, (10-16).
[7200].

— Ueber Temperatur-Messung. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, **1905**, Ausg. III, (12-16). [0010]. 32J22

Temperatur-Messungen, Zs. Elektrot., Potsdam, **8**, 1905, (156-158, 165-168, 176-178). [0910]. 32923

Pötter, Heinz v. Grossmann, Hermann.

[Pogorželiskij, Z. А.]. Погоржельскій, З. А. О дійствій хлора на наобутилеть. [Action du chlore sur l'isobutylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1129–1184). [1120].

О дъйстви брома на Паобутиленъ. [Action du brome sur l'isobutylène.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1186– 1505). [1120—1110—1220]. 32,225

О тетрабромидѣ дінзобутенила. [Sur le tetrabromide de dhisobutényle.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (809-814). [1120]. 32J26

2 B

Pohl, Robert. Ueber das Leuchten bei Jonisation von Gasen. Zur Deutung der Versuche des IIrn. B. Walter. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (375-377, mit 1 Taf.). [7300].

32927 v. Dittrich, M[ax].

r. Walter, B.

Pohl, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (37). 22 cm. [1740-1630-7000]. 32928

v. Bodenstein, Max.

Polenske, Ed. Eine neue Methode zur Bestimmung des Kokosfettes in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (273-280). [6500]. 32929

Pollacci, Egidio. Diffusion de l'acide sulphocyanique dans les deux règnes; son action sur le calomel; études. Turin (Bocca), 1904, [1903], (164). 21 cm. L. 4. [1310 0380]. 32930

Pollacci, G. Nouvel appareil pour l'analyse des gaz. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (169-171). [6400].

32931

Pollak, Alfred. Die stärkeabbauenden Enzyme im Grünmalze. Wochenschr. Brau. Berlin, 21, 1904, (317-319). [8010].

Die Bestimmung der diastatischen Wirksamkeit enzymatischer Präparate Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (729-733). [8010].

Pollak, Isidor, Ueber die Beurreilung fester und flüssiger wasserlöslicher diastatischer Malzextrakte. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 581–586. [6500].

Ueber die Einwirkung von Chlorschwefel auf Stärke. (Vorl. Mitt) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 638-639). [1810]. 32935

Pollak, J[acques] v. Herzig, J[osef].

Pomeranz, II. Ueber die Einwirkung von Alkali auf Schwefel. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (392-393). [0660-5020]. 32936

Ponndorf, G. 1 ber aci-Dinitroalkohole. Disk. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1905, (35). 22 cm. [1210].

Ponndorf, G. v. Duden, P[aul].

Pontio. Note relative au dosage des impuretés de la gutta-percha. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (335-336). [6500]. 32938

Recherche et dosage des matières bitumineuses dans la guttapercha Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (57-58). [6500]. 32939

Ponzio, Giacomo. Sulla costituzione dei cosiddetti dinitroidrocarburi primari R.CHN<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (412-416); Torino, Atti Acc. sc., 38, 1993, (76-80). [1110]. 32940

Pool, Buena. Note on a suggested new source of aluminium. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (26-30, with discussion). [0120]. 32942

Pool, J[ohan] F[rederik] A. Eenige laboratoriummededeelingen. Laboratoriummitteilungen.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (165–168). [1310]. 32943

Pope, William Jackson. Stereochemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (132–147). [7000].

v. Hübner, J.

Popp. Die Beobachtung und Deutung von Blutspuren bei Kriminalforschungen. Vortrag. Zs. öff. Chem., Plauen,
10, 1904, (355-363, mit 5 Taf.). [6500].
32945

Popp, G. Chemische Analyse der Kaiser Friedrich-Quelle zu Offenbach a. M. Balneol. Ztg, Berlin, **13**, 1902, (261-262). [6500]. 32946

Zur Beurteilung von Speiscessig. Vortrag. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (952–956). [6500].

**Popp**, M. Die Einwirkung von Formalin auf Milch. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (1102). [6500]. 32948

 Popp, M. Der Einfluss des Melkens auf die Zusammensetzung der Milch. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (493-494). [6500]. 32950

Neue Untersuchungen über die Gottlieb-Rösesche Fettbestimmungsmethode. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (950-951); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (6-12). [6300]. 32951 32952

32951 32952 Porcher, Ch. Recherches sur la lactase animale. Paris, C.-R. Acad sci., 140, 1905, (1406–1408). [8010]. 32953

Sur l'origine du lactose. De l'ablation des mannelles chez les femelles en lactation. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (73-75). [1820 32954

Sur l'origine du lactose. Des effets des injections de glucose chez les femelles en lactation. Paris, C. R. Acad. sci., **141**, 1905, (467–469). [1820 8040].

De la caractérisation du lactose dans les urines au moyen de la phénylhydrazine et de la diagnose du lactose en présence du glucose. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (984–989, mit 1 Taf.). [6150].

und Hervieux, Ch. Untersuchungen über das Skatol. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (486–497, mit 1 Taf.). [1930]. 32957

Porchet, Ferdinand. Action des sels de cuivre sur les végétaux. Lausanne, Thèse sc. 1903-1904. Lausanne, 1904, (96). 8vo. [8030]. 32958

Porges, Otto. Ueber die Beziehungen zwischen Bakterienagglutination und Anstockungserscheinungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (133–150). [7100]. 32959

Portheim, Leopold Ritter von und Samec, Max. Ueber die Verbreitung der unentbehrliehen anorganischen Nährstoffe in den Keimlingen von Phaseolus vulgaris. I. Flora, Marburg, 94, 1905, (263-286). [8030]. 32960

Portier, P. Recherches sur la glycolyse des organes des manunifères. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (633-644). [1810].

Portner, E. G. r. Fireman, Peter.

Posner, Theodor. Beiträge zur Kenntniss der ungesättigten Verbindungen. II. Ueber die Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (646-657). [1300-1100-1200].

Zur Kenntniss der β-Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316–2325). [1330–1300]. 32963

Notiz zu der Arbeit über die β-Phenyl-β-aminopropionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2719). [1330 1930].

Uber die Existenzfähigkeit der Sulfonalcarbonsäuren im Vergleich zu den entsprechenden Ketosäuren und über die physiologische Wirksamkeit saurer oder basischer Sulfonalderivate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1107–1108). [1310].

Ueber die Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. **1**, 1905, (109-111). [1230-1530-1910]. 32966

Posternak. Sur la composition chimique et la signification des grains d'aleurone. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (322–324). [8030]. 32967

Potonié, H[enry]. Ueber die Genesis des Petroleums. Berlin, SitzBer. Ges. natf. Freunde, 1905, (1-2). [1100].

Ueber rezenten Pyropissit. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, Protokolle, (255–259). [0210]. 32969

Die Entstehung der Steinkohle. Nach e. Vortrag . . . Natw. Wochenschr., Jena, **20**, 1905, (1-12), [0210].

**Potratz**, Emma A. On terbium and some of its compounds. Chem. News, London, **92**, 1905, (3-4). [0750].

Potter, Charles Etty v. Jowett, Hooper Albert Dickinson.

[Potylicyn, A.]. Потылицынъ, А. Курсъ химін Изд 8-е, исправленное и дополиенное. [Cours de chimie. Huitième édition, corrigée et complétée.] St. Peterburg, 1904, (X+326). 24 cm. [0030 0100]. 32973

Power, Frederick Belding and Barrow-cliff, Marmaduke. The constituents of the seeds of Hydnocarpus Wightiana and of Hydnocarpus anthelmintica. Isolation of a homologue of chaulmoogric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (884-896); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (175-176). [1350-6500].

and Lees, Frederic Herbert. Gynocardin, a new cyanogenetic glucoside. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (349-357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88-89), [1350 1850 8010]. 32976

and Tutin, Frank. The relation between natural and synthetical glycerylphosphoric acids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (249-257); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (72-73). [2000].

Pozzi-Escot, Emm. Synthèse et étude de thio-lydantoines substituées cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1031–1032). [1920–1940]. 32978

Nouvelle réaction caractéristique du cobalt. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (117). [0260]. 32979

Nouveau procédé de fermentation des matières amylacées. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (765-777). [8020]. 32980

Praetorius, Walter. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldehydphenolen. Diss. Würzburg. Leipzig (Druck v. E. Stephan), 1902, 156, mit 5 Tal.). 21 cm. [7000—1230—1430].

Prager, B. Ueber Azoderivate des Oxalerotousäurcesters. Ein Beitrag zur Analogie der oftenen und geschlossenen Kohlenstoffketten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (360-392). [1320-1720]. 32982

#### --- r. Flamand, Cl.

**Prandtl**, Wilhelm. Ueber das Spratzen der Alkalivanadate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (657-662). [0820 7200]. 32983

Prandtl, Wilhelm. Ueber complexe Verbindungen des fünfwerthigen Vanadins mit vierwerthigen Elementen. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1305-1310). [0820 7000]. 32984

— Ueber den Ardennit. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (392–395). [6500]. 32985

Prause, H. v. Juckenack, A. (Ref.).

Prebble, W. C. v. Perkin, F. Mollwo.

Precht, H. Ueber die im Kalisalzlager stattgefundene Oxydation des Eisenchlorürs durch Wasserzersetzung unter Bildung von Wasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1935– 1936). [0320]. 32986

Kaliumbestimmungen mittels Ueberchlorsäure. [In: 5 Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D Verlag), 1904, (216–218). [6200].

Precht, J[ulius]. Versuche mit Radium. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (22-24). [0620]. 32988

Solarisation und verzögerte Entwickelung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (351–354). [7350]. 32989

— und **Otsuki,** C. Strahlungsälmliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (890–906). [7300–0360–7350]. 32990

— Ueber die Strahlung des Wasserstoffsuperoxyds. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **1**, 1905, (53– 56). [7300-0360]. 32991

—— —— Reaktionsempfindlichkeit von Wasserstoffsuperoxyd. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (236–238). [6150].

und Stenger, E. Untersuchungen über die Grundlagen der Dreifarbeuphotographie. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (329-331). [7350].

schen Strahlung hinter Dreifarbenfiltern. Physik. Zs., Leipzig. 6, 1995, (332-334). [7350]. 32994

von Bromsilbergelatine gegen weisses,

grünes und orangerotes Licht. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (334–336). [7350]. 32995

Precht, J[ulius] und Stenger, E. Ueber die chemische Farbenhelligkeit des Tageslichts. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (27-35). [7350]. 32996

— Die Farbenwerte auf panchromatischen Platten in ihrer Abhängigkeit von der Entwicklungsdauer. Zs. wiss. Phot., Leipzig. **3**, 1905, (67-74). [7350].

— — Cber Bromsilbergelatine mit Entwicklergehalt. Charakteristische Kurve und Verhalten im Solarisationsgebiet. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (76-80). [7350]. 32998

Pregl, Fritz. Eine Methode zur Bestimmung von Kohlenstoff und Wasserstoff in organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1434-1444). [6200]. 32999

Einige Versuche über Kohlenoxydhämoehromogen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (173–181). [5010]. 33000

— Ueber die Ursache der Schwefelsäure - Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (166– 175). [1350—6150—7300]. 33001

--- v. Abderhalden, Emil.

Prenntzell, W. v. Zincke, Th[eodor].

 Prescher,
 Johannes.
 Vierteljahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Nahrungsmittelchemie.

 Allg.
 ChemZtg,
 Apolda.
 1904,
 (553-555);
 Allg.
 ChemZtg,
 Lübeck,
 5,
 1905,
 (221-224,
 521-523,
 542-543,
 848-852).
 [6500].
 33002

Zur Technik der Probeentnahme von Fetten und der Einfluss auf das Ergebnis der Jodzahl. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, 5, 1905, (59). [6500].

Die Unbeständigkeit der chemischen Konstanten holländischer Butter als Folgeerscheinung äusserer Einflüsse und Lebensbedingungen. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (955-956). [6500]. 32004

Borsäure in Nahrungsmitteln. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V + 27). 22 cm. [6300]. Preu, Walther. Das Abwasser von Erlangen und die Regnitz an der Einmündung des Hauptsiels. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (223-272). [6500]. 33006

Preuner, Wilhelm v. Michaelis, A[ug.].

Preuss, E. Ist eine Bestimmung des Zuckergehaltes in Stärkesurupen durch Polarisation möglich? Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (137). [6500]. 33007

Prianischnikow, D[imitry]. Ueber den Einfluss von Ammoniumsalzen auf die Aufnahme von Phosphorsäure bei höberen Pflanzen. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (8–17). [8030].

Ueber Ritthausens Klassifikation der pflanzlichen Proteinkörper. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (15-27). [4020]. 33009

Ueber die Einwirkung von 4 prozent. Schwefelsäure auf das Legunin. Landw. Versuchs Stat., Berlin, 60, 1904, (27–40). [1020]. 33010

Ueber die Assimilierbarkeit von Phosphorsäure in verschiedenen Phosphaten im Zusammenhang mit der Frage über Wurzelausscheidungen und physiologisch-saure Salze. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (748–754). [8030].

von 4% Schwefelsäure auf pflanzliche Proteinstoffe und über deren Zerfall in der lebenden Pflanze. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 3.] Berlin (b. Verlag), 1904, (804–808). [4020–8030].

Price, T. M. Enzymes in cornstalks and their relation to cornstalk disease. [With bibliography.] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Rep. Bur. Anim. Indust., 21, (1904), 1905, (66-75), [8010].

 Prideaux, Edmund Brydges Rudhall.

 Note on the fluorides of selenium and tellurium.
 London, Proc. Chem.
 Soc., 21, 1905, (238-239).
 [0700]
 0310

 0760].
 33014

———— Note on bromine fluoride. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (240). [0200 0310]. 33015

v. Cnthbertson, C.

Priestley, J. G. v. Haldane, J. S.

Priestman, Howard. The microscopical examination of sumach adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (231-234, with 2 pl.). [6500]. 33016

[Priležajev, N. А.]. Прилежаевъ, H. А. Дъйствіе разведенныхъ вислотъ на спирты. [Action des acides dilués sur les alcools.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 771-773). [1200].

—— Объ оксоктенолѣ [Sur l'oxoctenol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (872-881). [1910—1210—1510—1520]. 33018

**Pring**, John Norman. The reduction of metallic oxides by aluminium carbide. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1530–1540); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (230–231). [0100 0120].

**Pringsheim,** Hans H. Zur Fuselölfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (486-487). [1210 8020]. 33020

Ueber gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3354–3356). [1930 33021]

Zum Gebrauch des Natriumsuperoxyds in der Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1454-1455). [6000]. 33023

und Gibson, James A. Ueber den Gebrauch des Natriumsuperoxyds zur quantitativen Analyse organischer Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2459-2461). [6000].

Prior, E. Der Stickstoffgehalt in Gerste und Malz. Vortrag. D. Bierbr., Stuttgart, 19, 1901, (557-559); Schwäb. Bierbr., Ulm, 33, 1904, No. 23, (3-5); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (337-339). [6500].

Die Anwendung der Hefe als Reagens in der Nahrungsmittelchemie. (Vortrag.) Zs. angew. Mikrosk., Weimar, 9, 1904, (313-322); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (916-923). [6000]. Procter, H. R. and Holmes, W. E. The oxidation of oils. London, J. Soc. Chem Indust., 24, 1905, (1287-1291). [6500]. 33027

Proctor, Charles. The estimation of saccharin. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (242-249); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (62-63), [6300 6500]. 33028

Pröscher, F. Ueber den Nachweis von Bilirubin im Harne mittels der Ehrlich'schen Diazoreaktion. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (169-171). [6150]. 33029

**Prokopeczko**, Aleksander v. Bandrowski, Ernest.

Proskauer, B. Ueber die Sterilisation des Wassers durch Ozon. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (952–958). [0550].

Prost, E. v. Perrier, G.

Prowazek, S. Notiz zur Theorie der Fermente. Zs. angew. Mikrosk., Weimar, 10, 1904, (113). [8010]. 33031

Prud'homme, Maurice. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. Pli cacheté No. 1004 déposé le 24 Novembre, 1897. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (43-41). [1630 1410 5020]. 33032

Nouveaux colorants hydraziniques. Pli cacheté No. 1073, du 6 Janvier, 1899. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (155–156). [5020]. 33033

Sur les produits de réduction des oxyanthraquinones. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (415-420). [1230 1660 5020]. 33034

Prusinowski, F. Badanie mleka z uwzględnieniem paszy krów i stosunek jego do mleka kobiecego. [La qualité du lait et la pâture des vaches; ses rapports avec le lait féminin.] Zdrowie, Warszawa, 21, 1905, (912-914). [6500].

Prytz, K[ristian]. Eine rotierende Schlauchpumpe ohne Ventile und ihre Verwendung. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (193-198). [0910]. 33036

— Forskellige Anvendelser af poröse Legemer som Gennemgangsled for Luftarter. Porös Kontakt. [On different ways of using porous bodies as connecting links for gases. Porous

contact.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 4, (293 – 306); [Uebers.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (617–627). [0910].

Prytz, [Kristian] og Thorkelsson, Th. Undersögelse af nogle islandske varme Kilders Radioaktivitet og af Kildeluftarternes Indhold af Argon of Helium. [An examination of the rudioactivity of some Icelandic boiling springs, and of the contents of argon and helium of the gases of these springs.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 4, (317–346). [7300 0130].

Prževaliskij, E. S. v. Zelinskij, N. D.

Przibram, H. Formregulationen verletzter Krystalle. Experimentaluntersuchungen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 39, 1904, (576-582). [7100]. 33039

Przibram, Karl. Das Verhältnis der Jonenbeweglichkeiten in schlechtleitenden Flüssigkeiten und seine Beziehung zu den polaren Unterschieden bei der elektrischen Entladung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (276–277, 473–474). [7250].

Przibylla, K. v. Feit, W[ilhelm].

Pschorr, R[obert]. Ueber das Thebainon, ein durch Reduction von Thebain entstehendes Keton. (Mitbearb. von A. Pfaff und F. Herrschmaun). Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3160-3170). [1550 1930 3010]. 33041

und Einbeck, H. Ueber das 1<sup>2</sup>-Aminoäthyl-2-oxybenzol und dessen Methyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2067–2077). [1630 1330].

und **Kuntz**, E. Ueber die Constitution des α-Naphtindols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (217–219). [1930].

v. Knorr, L[udwig].

Pützer, H. Über die Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1221-1222). [0490 6500].

Pufahl, O[tto]. Metalle ausser Eisen. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (105-379). [6500].

 Pummerer,
 Rudolf.
 Über
 Pyron.

 Diss.
 München (Druck v. V. Höfling),

 1905, (87).
 23 cm. [1910].
 33046

--- v. Willstätter, Richard.

Purdie, Thomas and Irvine, James Colquhoun. Synthesis from glucose of an octamethylated disaccharide. Methylation of sucrose and malrose. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1022-1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215). [1820]. 33047

Purgotti, A. e Lunini, B. Sopra alcuni derivati dell'acido ortoclorodimetadiuitrobenzoico: Nota III. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2\*, 1903, (324-335). [1330 1310]. 33048

Purucker, Georg v. Reichard, Albert.

Purvis, John Edward. The influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242). [0590 0640 0650 7300]. 33049

[Риšin, N. А.]. Пушнить, Н. А. Электродвижущая сила комбинацій Sb + Sn, Sb + Cu и Sn + Ni. [Sur la force éléctromotrice des combinaisons Sb + Sn, Sb + Cu et Sn + Ni.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 36, 1904, (ргос.-verb. 197-199). [0290 0540 0680 0720 7250]. 33050

Координаты кривой измѣненіе объема плавленія, кристаллизаціи Сd(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>. теплота [Sur les coordonnées de la  $4H_2O$ . courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de cristallisation du Cd(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.4H<sub>2</sub>O.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1115-1116). [0230 7100 33051 7200].

et Trechcinskij, R. M.].

и Шрехцинскій Р. М.
Количественное отдъленіе Sn отъ
Ni и Со и Си отъ Sb электролизомъ.
[Séparation quantitative de l'étain
du Ni et Co et du cuivre du Sb
par l'électrolyse.] St. Peterburg, Zurn.
russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.verb. 441—443); 37, 1905, (828–833).
[6200].

Puterman, J. Jodometryczne miareczkowanie cukru przyrządem Citrona. [Le dosage iodométrique du sucre à l'aide de l'appareil de M. Citron]. Czasop. lek., Lódź, 7, 1905, (256–257). [6300–6500].

Puxeddu, Ernesto v. Oddo, Giuseppe.

Pyman, Frank Lee. Über O-Hydroxylaminobenzoësäure und ihre Ester und über Oxy-ψ-Anthranil. Basel. Phil. Diss. 1904-1905. Zürich, 1904, (92). 8vo. [1330].

Quantin, H. Contribution à l'étude des spiritueux. Composition des rhums. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (692–697). [6500]. 33055

Quartaroli, Alfredo. Sulla velocità delle reazioni polifasiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (497-507). [7050]. 33056

Quennessen, L. Sur l'absorption de l'hydrogène par le rhodium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (795-796). [0640]. 33057

Firidium. Séparation du platine et de Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (293-297); Chem. News, London, 92, 1905, (29-30). [6200]. [33059

Quesneville, G. Sur la détermination des corps gras dans le lait. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (717-730). [6500]. 33060

Quincke, F. Anorganisch-chemische Grossindustrie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1901), 1905, (374-390). [0100]. 33061

Quincke, G[eorg]. Ueber Eisbildung und Gletscherkorn. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (1-80, mit 1 Taf.). [7200-7170-0360].

Quiring, Walther. Weitere Untersuchingen über die Wirkung fluoreszierender Stoffe auf Labferment. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1905, (24). 21 cm. [8010]. 33064

Rabbethge, Oscar. Stereochemische Studien in der Zimmtsäurereihe. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Strassburg i. E., 1904, (61). 8vo. [1330-7050]. 33065 Rabe, Hermann. Temperaturregelung in Bleitürmen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (8-9). [0660]. 33066

Zur richtigen Bewertung des Ventilators im Schwefelsäurekammerverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1735–1739). [0660].

33067 Rabe, Paul. Beiträge zur Aufklärung der Tautomericerscheinungen. (3. Abh.). Ueber einen vermeintlichen Fall von Desmotropie; von P[aul] Rabe und D. Spence. 1. Ueber 3-Methylcyklohexen-(2)on-(1)-carbonsäureester-(4). —II. Ueber 3, 5-Dimethylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbonsäureester-(4).—111. Ueber 5-Phenyl-3-methylcyklohexen- (2) -on- (1) -carbonsäureester-(1). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (328–355). [1330]1340 7000]. 33068

und Rahm, Fritz. Ueber die Constitution des sogenannten Hagemann'schen Esters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (969-973). [1340-7000].

nd Ritter, Karl. Ueber Abkömmlinge des Merochinens. (1. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2770-2773). [1930 3010].

Rabel, Alexis v. Oesterle, O. A.

Raben, E. Ueber quantitative Bestimmung von Stickstoffverbindungen im Meerwasser, nebst einem Anhang über die quantitative Bestimmung der in Meerwasser gelösten Kieselsäure. Wiss. Meeresunters, Kiel, Abt. Kiel, (N.F.) 8, 1905, (81-101). [6500].

Raby, L. Variation du pouvoir rotatoire de l'essence de térébenthine. Ann. chim. analyt , Paris, **10**, 1905, (146-147). [1140]. 33072

Rácz, Dezső. Eljárás azarilaldehid és trimetoxibenzocsav előallítására és az azarilaldehid néhány új származéka. [Verfahren zur Herstellung des Azarilaldehyds und der Trimethoxybenzocsäure und einige neue Derivate des Azarilaldehyds.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (731-733, 746-748). [1430–1330]. 33073

Raczkowski, K. Aus der Praxis der Hydrosullit-Gewinnung. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (192–194). [0660]. 33074 Radeboldt, Walther. Uber Einwirkung von Röntgenstrahlen auf Flussspat. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (30). 21 cm. [7300]. 33075

Rademacher, Otto. Uber das Bis-Thiopyrin und das Thio-Antipyrin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorli), 1903, (37). 21 cm. [1940-1930]. 33076

Räber, Siegfr. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Raehlmann, E. Über Trachom. Histologische, ultramikroskopische und physiologisch-chemische Beiträge zur Eutzündungslehre. Beitr. Augenheilk., Hamburg, 62, 1905, (1-84, mt 4 Taf.). [8050].

Räuber, Erwin. Ueber Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfo-äure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. Macklot), 1905, (58). 22 cm. [1330 5020 1720]. 33077a

Ragg, M. Studien über submarine und Rostschutz-Farben. Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 6, 1905, (389–426). [0290 0320]. 33078

Ragosine, A. Ueber ein neues Roliöl aus Turkestan. Chen. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (182-185). [1100]. 33079

Rahm, Fritz v. Rabe, Paul.

**Rahn**, Otto. Die Zersetzung der Fette. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (53-61, 432-439). [8030].

Raikow, P. N. Untersuchungen über die Einwirkung von Kohlensäure auf die Hydrate und Carbonate der Alkaliund Erdalkalimetalle. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1247-1252). [0210 0100]

33081 — Ceber den Zustand des Schwefels in den Eiweisskörpern. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (900–901). [4000].

and Tischkow, P. Uber das Verhalten von Estern organischer Säuren beim Erhitzen mit Orthophosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1268–1273). [1300].

Rajchert, Émile. Études sur les duplocoumarines. Diss. Sci. Fribourg. Fribourg (Impr. de l'Oeuvre de St. Paul), 1902, (54). 8vo. [1910]. 33084

Raken, Hermanus Wilhelmus Reinierus. Snelheidsbepalingen van de verspringing der nitresogroep bij aroma tische nitrosaminen. [Bestimmungen der Umlagerungsgeschwindigkeit der Nitrosogruppe bei arromatischen Nitrosaminen.] Helder (C. de Boer Jr), 1904, (51). 23 cm. [1630 7050].

33085
[Rakuzin, Moisej Abramovič]. Ракузинъ, М. А. Оптическое изслъдованіе пефти и продуктовъ ен перетонки. [Recherches optiques sur la naphte et ses produits de distillation.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 611–613); (777–780); 37, 1905, (85–91). [1140 7300].

Объонтической дъятельности растительныхъ маселъ. [Sur le pouvoir optique des huiles végétales.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1327-1329). [1300 7300].

— Приборъ для быстраго опредъления удъльнаго въса твердыхъ жировъ и восковъ. [Un apparell pour la détermination rapide du poids spécifique des graisses solides et des cires.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 1329); 37, 1905, (83–85); Chem.Ztg, Cöthen, 29, 1905, (122). [7100—1300—6500].

Объ отношенія пенсильванской нефти и ел продуктовъ къ поліризованному свѣту. [Comment se comporte la naplite de Pennsylvanie et ses produits envers la lumière polarisée. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (221–223). [1140—7300].

феноменъ Тиндала, какъ характерный признакъ исевдорастворовъ. [Phénomène de Tyndal comme charactéristique des pseudosolutions.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 639). [7000].

— Видоизмѣненіе пикнометра Гинтля. [Une variation du piknomètre de Gintl.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905,

[Rakuzin, Moisej Abramovic]. Ракузинъ, М. А. Объ оптической дъягельности важнъйниихъ растигельныхъ маселъ. [Sur l'activité optique des luiles végétables les plus importantes.] Moskva, 1905], (9). 24 см. [1300 7300].

Gewicht der Kakaobutter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (139). [1300]. 33094

Ueber das Verhalten der pennsylvanischen Naphtha gegen das polarisierte Licht. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (360). [1100-7300]. 33095

ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (669). 33096

Ueber den Entflammungspunkt einiger Pflanzenöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (690-691). [1300-7200-6500]. 33097

Ramann, [Emil] und Leiningen-Westerburg, Wilhelm] Graf zu. Die quantitative Bestimmung des Fluors. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (251-267). [6200]. 33098

Rambert, E. Sur l'emploi de l'aluminate de baryte en sucrerie. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (759-765). [0120].

Rammstedt, Otto r. Matthes, H.

Ramsay, Sir William. A determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., (Ser. A., 76, 1905, (111-114). [0100-0370-0530]. 33100

London, **92**, 1905, (80). [0880]. 33101

— Ceber die Erziehung der Chemiker. Ann. Natphilos., Leipzig, **4**, 1905, (153-170). [0050]. 33102

L'émanation du radium, ses propriétés et ses changements Rev. gén. sci., **15**, 1991, (581-583); Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1994, (127-133). [0620-7300]. **33**103

Le radium peut-il donner la vie? Rev. gén. sei., Paris, **16**, 1905, (801-803). [0620]. 33104

Radium and its mysteries. Sci. Amer., New York, N.Y., **90**, 1901, (9). [0620].

Ramsay, Sir William. On the periodic arrangement of the elements. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904 (24162-24164). [7000]. 33106

Present problems of inorganic chemistry. [Address—International congress of arts and sciences. St. Louis, September, 1904.] Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., 1904, 1905, (11.+207-220). Separate 24.5 cm.; Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1904, (33-45). [0040]. 33107

Ramsbottom, John Edwin v. Chadwick, Samuel.

Ramsden, W. B. Two new aldehyde reactions. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 16, (1-3). [6150].

Randolph, B. S. v. Clark, W[il.ia]m Bullock.

Range, P. Ueber einen Schlämmapparat. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (172–173). [6000]. 33109

Ransohoff, F. v. Gutbier, A[lexander].

Raper, H. S. On the formation of fatty acids from lactic acid when fused with caustic alkalies. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (216-220). [1310].

Rasch, Hermann]. Die Selbstzündungen durch komprimierten Sauerstoff. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (141-148). [0550]. 33111

Die Explosionsgefahr des Stickoxyduls. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (148-150, 157-165, 169-176). [7200 0490]. 33112

Die Weinsäureindustrie. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge Bd. 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (862-873). [6500-1310]. 33113

Action. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (874-877). [6500-1310]. 33114

Die Explosionsgefahr von in Bomben eingeschlossenen komprimierten Gasen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (328-334); Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, **9**, 1903, (150-453). [7200].

Raschig, F. Bestimmung der salpetrigen Saure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3911-3914). [6300].

Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Vortrag. II. 111. 1V. V. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1398-1420, 1777-1785); 18, 1905, (1281-1323); Monit. sci Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (161-183). [0660, 7050].

Phosphorsäurebestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (374–376, 953). [6300]. 33118

Raske, Karl. Die Ueberführung der β-Vinylacrylsäure in Aminosäuren.— Ueber einige Polypeptide, Derivate der α-Aminobuttersäure. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (31). 22 cm. [1300 4000].

--- v. Fischer, Emil.

[Raškovič, S. L.]. Рашковичъ, С. Л. Обезсахариваніе патоки известью. (Сепарація Steffen'a и Baker-Bethany.) [Désucration de la mélasse par la chaux. (Séparation de Steffen et Baker-Bethany.)] Kiev, 1904, (70+2, av. 1 pl.). 24 ст. [6500]. 33120

Rath, C. v. Mai, C.

Rathgen, E. Ueber Altertümer-Konservierung auf chemischem Wege. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (677). [0930]. 33121

Ratzlaff, E. Ueber die Brauchbarkeit der verschiedenen Fettbestimmungsmethoden in Käse. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. **4**, 1905, (32– 39). [6300].

v. Buntrock, A.

Rauchwerger, Dora v. Neuberg, Carl.

Raumer, [E.] von. Die Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium, ein Beitrag zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1905, (705-726). [1840 6000 6500]. 33124

Zum Nachweis von Talk und Farbstoffen in Graupen und Reis. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (744-746). [6500]. 33125

Rausch von Traubenberg, Heinrich Frhr. Ueber den Halleffekt des Wismuts bei hohen Temperaturen. Ann Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (78-103, mit 1 Taf.). [0100]. 33126

Rautenberg, Franz. Ueber das Verhalten von Eiweisslösungen zu den Lösungen einiger Metalloxyde und zu den Metalloxydhydraten. Diss. Rostock (Druck v. Adler's Erben), 1902, (31). 21 cm. [4000]. 33127

Rauter, Gnstav. Bericht über die Fortschritte der chemischen Grossindustrie und der Industrie anorganischer Präparate im ersten-vierten Viertelljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904. (503–505, 531–533, 651–657, 682–686); **4**, 1905, (49–51, 76–80, 121–124, 145–149). [65001.

Bericht über die Fortschritte der anorganischen chemischen Industrie im 1.[und 2.] Vierteljahr 1905. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (208–271, 291–293, 385–388). [6500]. 33129

Die Betriebsmittel der chemischen Technik. Unter Mitwirkung von Hans Schwanecke. (Bibliothek des Betriebsleiters. Bd 1.) Hannover (M. Jänecke), 1905, (X+554, mit 14 Taf.). 25 cm. [0910]. 33130

Die Industrie der Silikate, der künstlichen Bausteine und des Mörtels. I. Glas- und keramische Industrie. II. Die Industrie der künstlichen Bausteine und des Mörtels. (Sammlung Göschen, 233–234). Leipzig (G. J. Göschen), 1904, (150, mit 12 Taf.; 136, mit 12 Taf.). 15 cm. Je 0.80 M. [0710 0120].

Rautmann, Theodor. Ueber das 3und Iso-Anilopyrin. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1905, (59). 22 cm. [1930]. 33132

Raveau, C. Sur l'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (348-349). [7000].

Rây, Prafulla Chandra. The sulphate and the phosphate of the dimercurammonium series. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (9-10); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249-250). [0380 0490].

Theory of the production of mercurous nitrite and of its conversion into various mercury nitrates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (171-177); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (217). [0380]. 33135

The nitrites of the alkali metals and metals of the alkaline earths

and their decomposition by heat. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, (240-241). [0220 0170 0420 1460 0490 0500]. 33136

Rây, Prafulla Chandra and Gañguli, Atul Chandra. The constitution of nitrites. Part I. Two varieties of silver nitrite. Lordon, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (278-281). [0110-0490]. 33137

- Rayleigh, Lord. On the compressibility of gases between one atmosphere and half an atmosphere of pressure. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (351-372); [abstract] London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (446). [7100, 7150].

Rebenstorff, H. Ein Differential-Aräopyknometer. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (499-500). [7100].

Ueber das Verhalten der Schwefelsänre bei der Bildung von Nebeln. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (101–106). [0660]. 33140

Kollodiumballons [zur Demonstration der Diffusion von Gasen, des Gewichtsverlustes in der Luft, der Elastizität der Luft . . .]. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (15-19). [6920].

Zur Verwendung von Reagenzgläsern mit seitliehem Rohransatz. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (225). [0910].

Quantitative Versuche mit Wasserstoff, Zs. physik, Unterr., Berlin, **18**, 1905, (277-282]. [0360 0920].

33143

granalien für die Wasserstoffentwicklung.
Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (290). [0360].

Eine Farbenskale für Fernablesung, Zs. physik, Unterr., Berlin, **18**, 1905, (316–317). [0910].

Reber, Emil. Zur Kenntms des 24 Dimethylchinols. Phil. Diss. Sect 41, 1903-04. Zürich, 1903, (136). 8vo. [3000].

Rebuffat, O. Untersuchungen über die Konstitution der schnellbindenden Cemente. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1453-1458). [0220]. 33148

Rebuffat, O. Das Bicalciumsilikat im Portland-Cement. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (1579-1582). [0220].

Recchi, Vincenzo. Sulla valutazione del carburo di calcio del commercio. Gazz. chim. ital, Roma, 33, parte 1\*, 1903, (153-155). [6500]. 33150

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **72**, 1905, (478– 488). [0930 5500 7200]. 33151

Recoura, A. Sur un sulfate ferrique basique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1634-1637). [0320]. 33152

Hydrolyse des solutions très concentrées de sulfate ferrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1685–1688). [0320]. 33153

Sur le sulfate ferrique hydraté. Transformations moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (108– 110). [0320]. 33154

Redard, V. v. Pelet, L.

Redard, William. Sur les méthodes de dosage volumétrique de la fuchsine et contribution à l'étude des dérivés diazoiques de la fuchsine. Lausanne, Thèse sc. 1903–1904. Lausanne, 1904, (46+1). 8vo. [5020].

Redpath, George C. v. Pattinson, H. Solvin.

Reeb, E[mile]. Les eaux minérales de l'Alsace au point de vue bactériologique et chimique par le Dr. Oscar Itaenlé. Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss., 38, 1904, (300-303). [6500].

33156 v. Schlagdenhauffen, [Fr.].

Reese, Herbert M. A study of enhanced lines of titanium, iron, and nickel. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (322-337). [7300]. 33157

[Reformatskij, A.]. Реформатскій, A. Неорганическая химія. Пзд. 2-е, всправленное и дополненное. [Chimie inorganique. Deuxième édition, corrigée et complétée.] Moskva, 1904, (VIII+371, av. 7 portr. et 102 dess.). 23 cm. [0100]. 33158

[Reformatskij, S. N.]. Реформатскій, С. П. Къ вопросу о сисобности

метоксильной и этоксильной группъ къ замъщению на радикалы. Спитезъ многоосновныхъ кислоть. [Substitution des groupes méthoxyle et éthoxyle par les radicaux. Synthèse des acides polybasiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (881– 889). [1320].

[Reformatskij, S. N. et Michajlenko, Ja. 1.]. Реформатскій, С. Н. и Михайленко, Я. П. Введеніе въхимическій анализь и таблицы качественнаго химическаго анализа. Пзданіе 2-ое. [Introduction à l'analyse chimique et tables de l'analyse chimique qualitative. 2de édition.] Kiev, 1904, (73+45). 40 cm. [6000]. 33160

v. Celtner, I.

Regener, Erich. Ueber die chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper. Diss. Berlin, Gräfenhainichen (Druck v. C. Schulze & Co.), 1905, (33). 22 cm. Mitgeteilt von E[mil] Warburg in Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1904, (1228-1231). [7350 7250 0550].

Regensburger, P. v. Bleisch, C.

Regnani, Francesco. La teoria atomica ed il comune elemento dei semplici chimici. Memoria 14<sup>a</sup>. Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, **20**, 1903, (269–286). [7000].

Rehns, Jules et Salmon, Paul. Traitement du cancer cutané par le radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1723–1725). [8050]. 33163

Reich, Mathias v. Landsteiner, Karl.

Reichard, Albert und Purucker, G. Ueber Extraktbestimmungen in Gersten. Zs. Brauw., München, (N. F.), 27, 1904, (345-348, 366-371); Nachtrag, 28, 1905, (37-38). [6500]. 33164

— Extraktbestimmungen in Gerste des Jahrganges 1904–05. Zs. Brauw., München, (N. F.), **28**, 1905, (677–682). [6500]. 33165

Reichard, C. Ueber den qualitativen Nachweis der sämtlichen Erdalkalimetalle nebeneinander durch Anwendung von Kaliumbichromat und Ammoniak. 111. ChemZig, Cöthen, 27, 1903, (1035–1036). [6100]. 33166

Ceber den Nachweis des Natriums neben dem Lithium und die quantitative Bestimmung der Natriumverbindungen neben denen des Lithiums durch Kieselfluorwasserstoffsäure. I. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (861–862). [6200]. 33167

Reichard, C. Ueber eine Phenanthren-Reaktion. Pharm. Centralballe, Dresden, 46, 1905, (813–814). [1130–6150].

Beiträge zur Kenntnis der Alkaloid-Reaktionen. Morphin. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (523-524); I. II. Chinin und Cinchonin. le., 50, 1905, (314-315, 430-431); 50, 1905, (877-879); . . . Nikotin und Konim. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (252-256, 309-313); . . . Spartein. l.e., (385-388); . . . . Akonitin (pur. amorph.) l.e., (479-486); . . . . Veratrin [puriss. D. A. H. B. IV]. l.e., (644-649); . . . . Koffein und Theobromin, l.e., (846-854, 935-941). [3010-6150-6500].

Reichenbach, F[erdinand]. Ueber die Bildung des Bromwasserstoffgases aus den Elementen. Diss. Leipzig (Druck v. E. Glausch), 1903, (47). 22 cm. [0200]. 33171

Reichenheim, O. v. Koenigsberger, J[ohannes].

Reichert. Grün- und gelbkörniger Roggen und dessen Erträge im feldmässigen Anbau. III. landw. Ztg, Berlin, 24, 1904, (217-219). [6500].

Reichert, Friedrich. Über die Einwirkung von Stickstofftetroxyd auf Phenylisocrotonsäure. Piss. Strassburg i. E. (Druck v. M. Dumont-Schauberg), 1903, (25). 22 cm. [1320]. 33173

Reid, E. Emmet v. Byers, Horace G.

Reid, E. Waymouth. Osmotic pressure of solutions of haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (12-19). [8000-7150].

Reid, H. J. v. Duden, P[aul].

Reiff, Hermann J. Ueber das Messen hoher Vakua bei der chemischen Destillation. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (426–427). [0910]. 33175

——— Projektion zylindrischer Glasgefässe und Röhren. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (349–350). [0920]. 33176 Reimen, Phil. Beitrag zur Analyse von Eisenerz. Bestimmung von Kieselsäure, Baryt, Strontian, Kupfer, Blei, Antimon, Arsen, Eisen, Mangau, Zink, Thonerde, Kobalt und Nickel, Kalk, Chrom, Magnesia, Schwefelsäure und Phosphorsäure. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1359–1361), (6500). 33177

und Meunier, J. Bestimmung von Phosphor im Ferro-Phosphor durch direkte Fällung mit Magnesiamischung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (573). [6200]. 33178

# Reinbach, H. v. Zincke, Th[eodor].

Reinbold, B[éla]. Ueber die Molisch-Udran-zky'sche α-Naphtol-Schwefelsäure-Reaction. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (581-617). [6300].

--- v. Abderhalden, Emil.

- r Hüfner, Gusztáv.

 Reinders,
 W[illem]
 Zilveramalgamen

 gamen.
 [Ueber Silberamalgame.]

 Handl.
 Nat.
 Geneesk.
 Congres.

 10, 1905, (157-159).
 [7250 0110 0380].
 33180

Reinganum, Max. Ueber Energie und spezifische Wärme in der Nähe der kritischen Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (1008– 1019). [7200].

Berechnung des Molekularvolumens von Halogensalzen aus den Atomvolumina der Bestandteile. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (294-295). [7100]. 33182

Dichtebestimmung des Chlors bei hoben Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (514-516). [0250 7100]. 33183

Aequivalent bei der Elektrochemische Aequivalent bei der Elektrizitätsleitung der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (851-852). [7250]. 33184

Ueber den von Wirkungssphären freien Raum in einer Flüssigkeit und über das Gesetz der relativen Dampfdruckerniedrigung. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1901, (876–881). [7200]. 33185

Reinhardt, Carl. Über die katalytische Wirkung verschiedener Substanzen auf die Umwandlung von Schwefeldioxyd und Luftsauerstoff in Schwefeltrioxyd. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1903–1904. Basel, 1904, (35). 8vo. [7050 0660].

Reinhardt, Friedrich. Die Bestimmung der Cellulose und ihr Verhalten sowie das der Pentosane im Darmkanal des Menschen. Diss. Münster i. W. (L. Espagne), 1903, (67, mit 1 Taf.), 22 cm. [6300 1840].

Reinhardt, H. Ueber Hetol (zimtsaures Natron). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (80-86). [1330 6500]. 33188

Reinhardt, Werner. Cher einige neue Abkömmlinge des Nitrotoluidins vom Schmelzpunkte 107°. Diss. Erlangen. Berlin (Druck v. J. Sittenfeld), 1904, (47). 22 cm. [1630]. 33189

Reinicke, Gustav. Einwirkung von Natriummalonester auf Natriumsalze ungesättigter Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (80-98), [1330].

Reinking, Karl, Dehnel, Erich und Labhardt, Hans. Zur Constitution der aldehydschwefligsauren Salze und der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1009-1080). [1410-0660-7000]. 33191

Reinsch, A. Ein Fall von sogenannter "anormaler" Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (505-508). [6500].

Reintke, Eugen r. Bistrzycki, Augustin.

Reisch, Rudolf. Zur Entstehung von Essigsäure bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (572-581). [8029]. 33193

Reise, A. v. Dittrich, M[ax].

Reiss, Emil. Eine Beziehung des Lecithins zu Fermenten. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1169-1171). [1300-8010]. 33194

Reiss, F. Ueber die Prinzipien des Nachweises eines Wasserzusatzes zur Milch. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, 1608-610). [6500]. 33195

Anweisung zur schnellen und sicheren Begutachtung der Milch. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (628–629). [6500].

Wie muss der Alkohol als Reagens auf saure Milch beschaffen sein? Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (818-819). [6000]. Reiss, F. Der Wassergehalt der Milch als gerichtliches Kriterium der Reinheit oder Verfälschtheit. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (236–238). [0500].

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (605–607). [6500]. 33199

Reissert, Arnold. Ueber die Einführung der Benzoylgruppe in tertiäre cyclische Basen. (1. u. 2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1603-1614, 3415-3435). [1330-1430-1930-1940].

 Kenntniss
 und der Dibenzoyläthan-o-o-odicarbonsäure
 Engel, W. Zur Dibenzoyläthan-o-o-okonsaure
 Zur Dibenzoyläthan-o-o-okonsaure

 Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3281–3294).
 [1330 1910 1930].

33201

und Goll, G. Ueber einige
aus 2-Amido-4-nitro-diphenylamin erhältliche Chinoxalin- und Benzimidazol-Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
38, 1905, (90-104). [1930]. 33202

Reitter, Hans und Bender, Friedrich. Ueber Phenylhydrazinderivate der Aconsäure Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905. (373-379). [1310—1910].

Reitzenstein, Fritz und Runge, Otto. Ueber den Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankohlenstoff auf den Farbcharakter der Triphenvlmethanfarbstoffe. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 71, 1905, (57– 132). [5020 1630 7000]. 33204

**Remfry**, Percy v. Decker, H[erman].

Rémi, Herman. Zur Kenntnis der Chinasaure. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (59). 23 cm. [1330]. 33205

Remsen, Ira. Scientific investigation and progress. Address by . . . the retiring President of the Association. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., 53, 1904, ([327]-345). [0040]. 33206

Remy, Th[eodor]. Neuere Hilfsmittel zur Gewinnung stärkereicher Rohstoffe für die Gärungsgewerbe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (639–646). [8030].

Renault. Recherche de l'albumine dans les urines acides à milieu alcalin. J. Pharm., Mülhausen, 31, 1904, (132-133). [6500]. 33208

Rendle, Theodore v. Ling, Arthur R.

Rengade, E. Sur le méthylamidure de cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (246–248). [0280]. 33209

Sur l'amidure de cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1183 -1185). [0280]. 33210

Action de l'oxygène sur le cæsium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1536-1538). [0280].

33211

Action de l'éthylamine et de l'isobutylamine sur le cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (196-198). [0280 1610]. 33212

Renouf, Nora v. Crossley, Arthur William.

**Requier**, Paul. Recherches sur la scammonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (148–151, 213-217). [1850]. 33213

Resenscheck, Friedrich. I. Beiträge zur Kenntniss des Tellurs. 11. Zur Kenntniss des kolloïdalen Goldes. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (53). 21 cm. [0760-0150-7100]. 33214

---- v. Gutbier, A[lexander].

v. Hofmann, K[arl] A.

Retzlaff, Friedrich. Ueber Herba Gratiolae. Diss. Leipzig (Druck v. J. A. Sigall), 1902, (33). 21 cm. [6500].

Reusch, K. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (399-402). [0100]. 33216

Reuter, L. v. Tschirch, A.

**Reuterdahl**, A. Das radioaktive Atom. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (116–120). [7000 7300]. 33217

Elektrolyse nach der Energon-Hypothese. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (120–125). [7250]. 33218

Reutter, Louis. Ueber Mastix, Caricari-Elemi und über verschiedene Gräberh rze aus Karthago. Bern, Phil. Diss. 1903-1904. Bern, 1904, (75). 8vo. [1860].

**Reverdin,** Frédéric. Revue des matières colorantes nouvelles au point de vue de leur application à la teinture. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (33-39, 244-250, 566-573, 819-824); **19**, 1905, (194-201). [5020].

33220

Reverdin, Frédéric et Delétra, Ernest. Dérivés chloronitrés et nitrés de la 4-oxy-2′ 4′- dinitrodiphénylamine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (423-432). [1630]. 33221

Ueber einige Dinitroderivate des p-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1593–1599). [1630 1230].

iques du 3-Chlor-4-Aminophénol et du 4-Aminophénol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1901, (620-624). [1230].

— — — Dérivés du chlorodinitrobenzène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (553-554). [1130]. 33226

und Philipp, Karl. Ueber einige Nitro-halogen-derivate des Anisols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3774–3777). [1230]. 33227

Reychler, A. Existe-t-il un nitrate d'argent monoammoniacal? Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (345–357). [0110].

Quelques considérations a l'appui de la théorie des "ions mobiles". Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (307-320). [7000]. 33229

Reynolds, Frederick G. The viscosity coefficient of air, with an inquiry into the effect of the Röntgen rays thereon. [With bibliography.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (119-131); 19, 1901, (37-17). [7150]. 33230

Reynolds, J. Emerson. Silicon researches. Part IX. Bromination of silicophenyl-imide and samide, and formation of a compound including the group (SiN). London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1870–1877); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219–250). [2000].

Reyst, Johannes Jacobus. Het kokosyet. Bijdrage tot de kennis der vetten en vetzuren. [Das Kokosfett. Beitrag zur Kenntnis der Fette und Fettsäuren.] Leiden (E. J. Brill), 1905, (240). 24 cm. [1300 6500]. 33232

Rhodin, John G. A. Mass analyses of Muntz's metal by electrolysis, and some notes on the electrolytic properties of this alioy. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (119–135, with 2 pls. and discussion). [6500 7250]. 33233

Rhomberg, Victor. Beiträge zur Kenntnis des Benzyliden-anilinnitrils. Diss. k. techn. Hochschule, München. Dornbirn (Druck v. F. A. Feurstein), 1903, (41). 22 cm. [1630]. 33234

Rhorer, Ladilaus v. Zur Frage der Köppe'schen Theorie der Salzsäureabsonderung. Arch. ges. Physiol., Bonn, 110, 1905, (116–420). [7250]. 33235

--- v. Hári, Pál.

Rhousopoulos, O. A. Über die Reinigung und Konservierung der Antiquitäten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1198–1199). [0930]. 33236

Richard, A. Contribution à l'étude des dérivés halogénés des acétones de la série grasse. Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat., (sér. 6), **2**, 1902, (1904), (203– 300). [1510-7250]. 33237

Sur la préparation électrolytique des dérivés halogénés de la méthyléthyleétone. Bordeaux, Proc., verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (82-85). [1510].

Richard, Isidor. Ueber die Einwirkung des Formaldehyds auf a-Picolin. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. F. Straub), 1904, (50). 22 cm. [1930].

Richards, Ellen II. Sanitary chemistry (water, air). [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (183–185). [6400-6500].

—— v. Kendall, Lily Miller.

Richards, F. E. v. Morgan, Gilbert T.

Richards, Joseph W. The electrolysis of water. [With bibliography.] Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **160**, 1905, (377–395, with text fig.). [7250]. 33211

Richards, Theodore William. The significance of changing atomic volume.

4. The effects of chemical and cohesive internal pressure. Boston, Mass., Proc.

Amer. Acad. Arts Sci., **39**, 1904, ([579]–604). Separate 23 cm. [7100 7150].

Richards, Theodore William. A revision of the atomic weight of strontium. Second paper.—The analysis of strontic chloride. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, ([603]-607). Separate 24.5 cm.; [Übers. von J. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (115-150). [0730 6300 7100].

and Bonnet, Frederick jun. The changeable hydrolytic equilibrium of dissolved chronic sulphate. [With bibliography.] Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci, 39, 1903, ([1]-30, with text fig.). Separate 23 cm. [7050].

Henderson, Lawrence J. und Forbes, George S. Über die Elimination von thermometrischer Nachwirkung und zufälligen Wärmeverlusten in der Kalorimetrie. (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (551–568). [0910–7200].

and Lamb, Arthur Becket. New methods of determining the specific heat and the reaction-heat of liquids. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (II. + [659]-680, with illus.). Separate 24.8 cm. [7200].

33246

und Wells, Roger Clark.
Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Übers. von J. Keppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135). [0250 0500 6000 7100 7150]. 33247

Richardson, Clifford. The constitution of Portland cement from a physicochemical standpoint. [Address before the Association of Portland cement manufacturers.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1901, (24194-24195, 24206-24208). [6500]. 33248

Bitumens. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.]
Berlin (D. Verlag), 1904, (507–509). [6500]. 33250

Tutern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (480–481). [6500—0220]. 33251

Richardson, Clifford and Forrest, C. N. Carbon tetrachloride and its use as a solvent for differentiating bitumens. J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, London, (310-311). [6500]. 33252

Richardson, F. W. and Hanson, H. Norman. The valuation of lubricants with special reference to cylinder oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (315-319). [6500]. 33253

and Jaffé, Adolf. Olive oils and the free oleic acid question in woolcombing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (531-536). [6500].

Richardson, O. W. Note on the diffusion of hydrogen through palladium. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (27-32). [7150]. 33255

Richardt, F[ranz]. Fraktionierte Verbrenuung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **38**, 1904, (65-91); Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (566-570, 590-595). [7200-7050-6400]. 33256

## - v. Haber, F[ritz].

Richarz, F[ranz]. Einige Folgerungen aus der Theorie des Gesetzes von Dulong und Petit. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (61-67). [7200].

Weitere Bestätigungen der Analogieen im Verhalten des Ozon mit der Radioaktivität. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (68-71). [0.550 7300].

Ueber den Beweis der Einatomigkeit eines Gases aus der direkten Bestimmung seiner Molekularwärme. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (93-96). [7200].

Ueber Temperaturabhängigkeit der spezifischen Wärme fester Elemente. Ueber spezifische Wärme und spezifisches Gewicht ihrer allotropen Modifikationen. Marburg, Sitz-Ber. Ges. Natw., 1905, (100-113, mit 1 Taf.). [7200]. 33261

Richarz, F[ranz]. Theorie verdümnter Lösungen ohne Benutzung des osmotischen Druckes. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (706-714). [7150]. 33262

[und Jacobs, A.] Bestimmung des Verhältnisses k den (!) beiden spezifischen Wärmen ( $C_p/C_v$ ) von Ozon. Marburg. SitzBer. Ges. Natw., **1904**, (57–61). [7200-0550].

Richaud, A. De l'emploi du cyanure et de l'oxycyanure de mercure pour la désinfection des instruments de chirurgie. J. pharm. chim., Paris. (sér. 9), 20, 1904, 97-99. [0380].

**Richmond**, H. Droop. The composition and analysis of milk. London, Anal. **30**, 1905, (325–330). [6500].

and Goodson, J. A. Note on commercial anyl alcohol. London, Anal., 30, 1905, (77-79). [1210].

33266
Richter, E. Naturlehre (Physik und Chemie) für die Oberstufe mehrklassiger Schulen. In anschaulichausführlicher Darstellung, (Hühner und Richter, Realienbuch, Ausg. B. Tl 4.) 9. erw. Auff. Breslau (F. Goerlich, [1905], (56). 22 cm. 0,25 M. [0050]. 33267

Richter, G. Alizarin-Astrol. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (153). [5020].

Richter, M. M. Lexikon der Kohlenstoff-Verbindungen. Suppl. 3., umfassend die Literaturjahre 1903 und 1904. Hamburg (L. Voss.), 1905, (VIII + 579). 18.60 M [0030 1000]. 33269

Richter, Oswald. Die Fortschritte der botauischen Mikrochemie seit Zimmermanns "Botanischer Mikrotechnik". Sammedreferat. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig. 22, 1905, (191-261, 369–111). [6500].

Richter, Otto. Das nene Verlähren zur Bestimmung des Fettgehaltes d. Milch "Sinacid-Butyrometrie". Berliner Milchzig, **25**, 1901, No. 33, (3-1), [6500].

Sinacid butyrometrie, ein neues Fettbestimmuegsverfahren. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1901, (1073). [6500].

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder organische Chemie. 40. Aufl. Bd 2. Carbocyklische und heterocyklische Verbindungen von R[ichard] Anschütz und G[eorg] Schroeter. Bonn (F. Cohen), 1905, (XXI+894). 21 cm. 16,50 M. [0030 1000]. 33273

Richter, W. Zur Konstitution des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1862-1864). Nachtrag. 27, 1903, (1943). [0220]. 33274

— Die Anwendbarkeit des Phenolphtaleïns in der Chemie des Portlandzemeutes. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (122-424). [6500]. 33275

Richtmyer, F. K. v. Fenner, R[obert] C[oyner].

**Rickl.** Einfache Spritzflasche. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, 550). [0910].

Riddick, D. G. v. Jenkins, J. H. B.

Riechen, F. v. Schwarz, F.

Riecke, E[duard]. Ueber Absorptionsverhältnisse der Strahlen des Radiums und des Poloniums (nach Versuchen der Herren Retschinsky und Wigger). Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (683–685). [0100–7300].

Riecke, R. v. Pfeiffer, T[heodor].

Riegel, M[aximilian]. Ueber die Bindungsform der flüchtigen Fettsäuren des Milchfettes. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (262–263). [1310]. 33278

Riegler, E. Ein neues Reagens zum Nachweis der verschiedenen Blutfarbstoffe oder der Zersetzungsprodukte derselben. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (539-541). [6000-5010].

Eine gravimetrische und gasometrische Bestimmungsmethode des Annnoniaks. † In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (246-250). [6300-6400].

Eine neue gravimetrische Bestimmungsmethode der Phosphorsäure im Harne. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd. 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, :568-570). [6300]. 33281

Rieke, Reinhold v. Willgerodt, C[on-rad].

Ries, A'lois]. Ueber einige Salze der Chlor-, Brom- und Jodsäure. [KClO<sub>3</sub>; KBrO<sub>3</sub>; KlO<sub>2</sub>; NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>; RbIO<sub>3</sub>.] Zx-Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (243-250). [7100-0250]. 33282

Riesenfeld, E. H. Ueberchromsäuren. (Nach Versuchen der HHrn Kutsch, Ohl und Wohlers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3380–3384). [0270]. 33283

Die Zersetzung der Chromdurch Wasserstoffsuperoxyd. (Nach Versuchen der HHrn, Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3578–3586). [0270].

 Vom Ueberchromsäureanhvdrid-triamin. (Nach Versuchen der HHrn. Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4068–4074). [0270].

 Vom Radiumgehalt der Heilquellen und Moorerden. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (19–21). [0620 6500]. 33286

 Überchromsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11.1, **1905**, (101–103). [0270]. 33287

- Wohlers,  $\mathbf{E}$ . Н. -undKutsch, W. A. Höhere Oxydationsproducte des Chroms. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1885–1898). [0270]. 33288

Riesenfeld, H. Ein neuer Apparat zur Bestimmung kleiner Mengen von Kohlensäure. Kohle u. Erz, Kattowitz, **3**, 1905, (57–60). [6000].

und Taurke, F. Ueber Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2798–2800). [1840].

Ueber die schweflige Säure in Nahrungs- und Genussmitteln und über die physiologische Wirkung dieser Säure. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (525-526). [6150].

Riess, Gustav. Ueber das Dimethoxy-benzoylacetophenon und über chinoide Abkömmlinge des 1. 4-Benzopyranols, Diss. Tübingen (Selbstverlag), 1903, (63). 23 cm. [1530]1910 5020]. 33292

Rietz, E. v. Auwers, K[arl].

Riiber, C. N. Ueber die Bildung isomerer Hydrocinnamyliden-essigsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2742–2748). [1330]. 33293

Rimatori, Carlo. La galena bismutifera di Rosas (Sulcis) e blende di diverse località di Sardegna. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 1° semestre, 1903, (262-269). [0190 0230].

Rimbach, E[berhard]. Ueber Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. (IV. u. V. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1553-1572), [7150-0230].

und Weber, O. Ueber Einwirkung anorganischer Substanzen auf die Drehung von Lävulose und Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (473-**4**93). [7300 1810].

Rimbach, [Ernst]. Chemischer Rechenschieber aus alter Zeit. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1905, Natw. Abt., (1-6, mit 1 Taf.). [0910].

Rimini, Enrico. Sul dosaggio dell'idrazina e di alcuni suoi derivati. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5a), 12, 2° semestre, 1903, (376–381). [6300]. 33298

Rimpan, W. v. Kolle, Wilhelm.

Rinck, Arthur v. Busch, M[ax].

Ringer, W[ilhelm] E[duard] v. Jorissen, W[illem] P[aulinus].

Rinne, F[ritz]. Physikalisch-chemische Bemerkungen über technisches und meteorisches Eisen, N. Jahrb. Min., Stuttgart, 1905, J, (122-158). [0320].33299

Zurmikroskopi-elien Struktur von Kalksandsteinen, Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (192–195). [0220]. 33300

Rintelen, P. v. König, J[os.].

Eine rasche Ripper, Maximilian. Methode zur Erkennung der Milch von kranken Tieren. Allg MolkZtg, Stuttgart, 18, 1903, (321-322); MołkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (933-934). [6500].

Rispler,  $\Lambda$ . Laboratoriumsapparat zur Untersuchung des Steinkohlen-ChemZtg, Cöchen, 29, 1905, teeres. (488).  $\lceil 6000 \rceil$ .

Ritsema, I[po] C[hristiaan] en Sack, J[ohannes]. Index phytochemicus. Amsterdam (J. II. de Bussy), 1905, (86). 33303 24 cm. [0030 6500].

Ritter, Karl v. Rabe, Paul.

Ritter, M. Die neuro-dynamische Therapeutik im Anschluss an Studien und Erfahrungen über die photo-dynamische Wirkung von Fluorescenz- und Luminescenz-Stoffen auf Zellengebiete und Nervenendigungen. Leipzig (B. Konegen), 1905, (V + 59). 24 cm. 2 M. [7350]. 33304

Ritzema, J[an]. Onderzoekingen omtrent enkele in de kliniek gebrunkelijke reacties bij glucosurie en fructosurie. [Untersuchungen über einige in der Klinik übliche Reaktionen bei Glucosurie und Fructosurie.] Groningen (G. A. Evers), 1905, (122). 25 cm. [1810].

Rivier, H. Sur la reversibilité de la transformation des pseudodithiobinrets pentasubstitués en dithiobiurets normaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (437–439). [1310]. 33306

Rivière, G. et Bailhache, G. Sur la présence de l'hydroquinone dans le poirier. Paris, C.-R Acad. sci., 139, 1904, (81-83). [8030]. 33307

**Rix**, Curt. Über Aethylendiaminkobaltsalze. Zürich, Phil. Diss. H. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (72). 8vo. [2000]. 33308

Roberts, David James v. Sudborough, John Joseph.

Robertson, A. en Wijnne, A[rend] J[ohan]. Blauwzuurvergiftiging na gebruik van Kratokboonen. [Blausäurvergiftung nach dem Genuss von Kratokbohnen.] Pharm. Weekbl., Amsterdim, 42, 1905, (393–399). [8000–1850].

Robertson, Philip Wilfred, Studies in comparative cryoscopy, Part III. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1574-1581); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231-232). [1310-7100-7200].

A volumetric method of estimating the cinchona alkaloids by means of their double thiocyanates. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (212). [6300–6500]. **33311** 

The distillation of the fatty acids for the manufacture of candles, Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **37**, 1905, (568-577). [7200].

The association of the fatty acids and their esters and the arrangement of atoms in space. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **37**, 1905, (577-580). [7000].

Robertson, T. Brailsford. On the influence of electrolytes upon the toxi-

city of alkaloids. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., **2**, 1905, ([159]–162). Separate. 26. 8 cm. [3000 4010].

33314
Robertson, T. Brailsford. Studien zur Chemie der Jonenproteidverbindungen.
I. Ueber den Einfluss von Elektrolyten auf die Frequenz des Herzschlags. Arch. ges. Physiol., Bonn, 110, 1905, (610-624, mit 2 Taf.). [4000].

Robertson, William. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (1) camphorquinonephenylhydrazone, (2) acetaldehydephenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1298-1302); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181). [1410-1540-7000-7150].

v. Armstrong, Henry E.

Robin, Lucien. Recherche de l'acide borique. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (336-338). [6150]. 33317

Recherche et dosage de l'acide citrique dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (453-456). [650°]. 33318

Robinson, H[enry] H[aliburton]. The detection of small quantities of arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700). [6100-6200].

Robinson, Robert v. Perkin, William Henry jun.

Robyn, A. Sur quelques nouvelles substances azotées dinaphtopyraniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1614). [1910]. 33320

---- v. Fosse, R.

Rochussen, F. Fortschritte auf dem Gebiete der Terpene und ätherischen Oele. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (379-381). [1140-6500]. 33321

Fortschritte auf dem Gebiete der ätherischen Öle und Riechstoffe im Jahre 1901. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1129-1134, 1174-1178). [1110-6500]. 33322

Rocques, X. Sur la composition des eaux-de-vie de vin. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (511-512). [6500].

Représentation graphique des résultats d'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (420-422). [6500].

Rocques, X. Sur l'analyse des eauxde-vie. Ann. chim. analyt., l'aris, 10, 1905, (63-65). [6500]. 33325

Sur le dosage colorimétrique des alcools supérieurs dans les eaux-de-vie. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (103–108). [6500]. 32326

Dosage de la glycérine dans les vins de liqueur. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (306–309). [6300].

Sur les alcools et eaux-devie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1027–1032). [6500].

---- r. Villiers.

Rodenberg, G. v. Frerichs, H[einrich].

Roebuck, J. R. The rate of the reaction between arsenious acid and iodine in acid solution; the rate of the reverse reaction; and the equilibrium between them. (Second paper.) J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (727-763). [7050].

Roederer. Sur le strontium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1252–1253). [0730]. 33330

v. Guntz.

**Röhm**, Otto. Das Wassergas. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (595–597). [6500].

Röhrig, Armin. Ein Beitrag zur Untersuchung des schwarzen Thees. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (730-734). [6500]. 33332

Verbesserter Apparat zur Milchfett-Bestimmung nach Gottlieb-Röse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (531-538). [6000 6300].

Römer, Franz. Neuerung an elektrischen Schmelzöfen. Weltmarkt, Berlin, 15, 1901, (109). [0910]. 33334

Roemer, H. Hermann Wilfarth. Ein kurzer Abriss seines Lebens und Wirkens. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Allg. Tl, (7-11). [0010].

33335 — v. Thiel, A[lfred].

Roemwolt, Gottwalt. Zur Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (75). 22 em. [1340 5010 7000].

Roerdansz. Beitrag zur Beurteilung von Flach- und Konvex- Butyrometern. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (908); Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (598–599, 822). [0910 6000 6300]. 33337

Rössing, A. Die Abbauprodukte der Stärke durch Hydrolyse mittels Salzsäure, ihre Bestimmung in Starkezuckern und Sirupen, sowie ihr Einfluss auf die technische Verwendbarkeit der letzteren in der Zuckerwarenindustrie. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (867–873). [1810–6500].

Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (465–466). [0290-6200-7150]. 33339

Beiträge zur Untersuchung der Stärkesirupe. (3. Mitt. und Schluss). Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (277–279). [6500]. 33340

Rössler, Carl. Ueber Skatolroth und ähnliche Harnfarbstoffe. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (847–855). [5010].

Rössler, E. v. Rupp, E[rwin].

Rössler, F. Cyan unter besonderer Berücksichtigung der synthetischen Cyanidverfahren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (638-646). [1310].

Röttgen, Theodor. Von den flüchtigen Säuren im weine und einer einfachen Methode zur Bestimmung derselben. D. Weinztg, Mainz, **42**, 1905, (149-150). [6500].

— v. Windisch, Karl.

Röttger, H. Kurzes Lehrbuch der Nahrungsmittel - Chemie. 2. verm. u. verb. Aufl. Leipzig (J. A. Barth), 1903, (X1V + 698). 11 M. [6500]. 33344

Röver, Eugen. Zur Kenntnis der Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1904, (52). 21 cm. [1600 1930 5020]. 33345

Rözsényi, J. v. Balló, M[átyás].

Rogers, Allen and Smith, Edgar F[ahs]. Derivatives of complex inorganic acids. Sixth paper. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 88. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474-1484). [0240 0440 0520 0600 0840].

Rogers, L. A. An electrically controlled low temperature incubator. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (236-239). [0910]. 33347

Rogerson, Harold and Thorpe, Jocelyn Field. Some alkyl derivatives of glutaconic acid and of 2: 6-dilhydroxypyridine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239), [1320 1930].

Rogovski, E. Sur la différence de température des corps en contact. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1179-1181). [7200]. 33349

Rogow, M. Über eine Klasse von in wässrigen Alkalien unlöslichen Phenolen. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (315-322). [1230].

Rogowicz, Johann. Die Löslichkeit des Baryumsulfits in Wasser und in Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (938-940). [0170-7150]. 33351

Rohde, Erwin. Die Farbenreaktionen der Eiweisskörper mit p-Dimethylaminobenzaldehyd und anderen aromatischen Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (161-170). [4000-6150]. 33352

Rohde, G[eorg] und Schwab, G. Ueber die Einwirkung von Jodmethyl auf die Isonitrosoverbindungen des Cinehotoxins und Chinotoxins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (306-320). [1930].

Rolland, P[aul]. Ueber den Einfluss der physikalisch-chemischen Gesetze auf einige Aufgaben und Probleme der anorganischen Chemie. Baumaterialienk., Stuttgart, 8, 1903, (307-311, 325-328). [0100]. 33354

Ueber einige neue Anwendungen der physikalisch-chemischen Theorien auf organische Vorgänge, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (599-604), [7000].

— Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemente. 1.-H. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (605-608, 1617-1622, 1966-1971); **29**, 1905, (919-952). [0220-7050-7150]. 33356

Ueber den Stuckgips. (Die Hydratation des Hemihydrates.) Thonind-Ztg, Berlin, **27**, 1903, (675-680). [0220 7150].

Rohland, P[aul]. Ueber den Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (890– 938). [0220]. 33358

Ueber den Estrichgips. (Die Hydratation des Anhydrids). ThouindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1145–1148, 1177–1179). [0220 7150]. 33359

Ueber die Einwirkung des Meerwassers auf Portlandzement. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (2022–2025). [0220]. 33360

Ueber die Hydratation des Gipses. ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (389-392, 942-944). [0220 7150].

33361 <u>Ueber das Treiben des Gipsmörtels. ThonindZtg, Berlin.</u> **28**, 1904, (1297-1300). [0220-7150]. 33362

Ueber den Hydratationsund Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1027–1029, 1062–1064). [0220 7150].

und die Verwendung des Portlandzementes bei Meerwasserbauten. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1487–1488). [0220].

Die Candlot'sche Reaktion und die Verlängerung der Abbindezeit. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1599–1600). [0220-7150]. 33365

— Über Beziehungen zwischen der Löslichkeit des Calciumsulfats und der Hydratation des Gipses und des Portlandzements. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (327–330). [0220-7150].

Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (893–900); Erwiderung an Herrn E. Jordis, *l.e.*, **11**, 1905, (129–130, 338–339). [7150–7050—0220]

Bohrer, László, A vesék osmotikus munkájáról. [Über die osmotische Arbeit der Nieren.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (631–633, 651–653, 669–671). [8000]. 33370 **Rokotnitz**, Alfred. Studien über die elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **4**, 1903, (213–216, 227–229, 237–240, 251–253, 261–265). [0580 7250]. 33371

Rolle, O. v. Vorländer, D[aniel].

Roloff, Max. La théorie de la dissociation électrolytique. Electrochimie, Paris, 11, 1905, (3-10, 16-19, 30-36, 39-45, 55-59); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (641-668). [7250].

— Die physikalische Analyse der Mineralwässer. Eine zeitgemässe Kritik. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1903, (1-3, 37-40, 71-73, 108-110, 140-143, 177-180, 209-211, 249-251, 286-289). [6500].

[Romanov, E.]. Романовъ, Е. Дъйствіе ѣдкаго кали на смъсь фенилацетилена и ментона. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le menthone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (657–659). [1130—1540].

[Romanov, L.]. Романовъ, Л. О никкелъ. [Sur le nickel.] St. Peterburg, 1904, (84, av. 1 pl.). 23 cm. [0540]. 33375

Romburgh, P[ieter] van. Over de inwerking van ammoniak en aminen op allylformiaat. I. [On the action of ammonia and amines on allyl formate. I.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (117-120), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (138-141), (English). [1310 1220]. 33376

Over het voorkomen van lupeol in getah pertja-soorten. [On the presence of lupeol in some kinds of gutta percha.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (120-121), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (137) (English). [1250 6500]. 33377

Over de inwerking van ammoniak en aminen op mierenzure esters van glycolen en glycerine. II. [On the action of ammonia and amines on formic esters of glycols and glycerol. II.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (287-289), (Dutch); Amsterdam, Proe. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (339-341), (English). [1310 1210]. 33378

Romeu, Albert de. L'industrie des abrasifs et le corindon. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (504-516). [0120-6500]. 33379

Romijn, G. und Voorthuis, J. A. Quantitative Bestimmung von Formaldehyd in der Luft. [Luftverunreinigung.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (553-557). [6300]. 33380

Rona, Peter v. Abderhalden, Emil.

Root, Jay E. Electrolysis of eobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (1-12). [6200 7250 1310 0540]. 33381

Roozeboom, Bakhuis v. Bakhuis, Roozeboom.

Rosa, Edward B. The National bureau of standards and its relation to scientific and technical laboratories. (Address at Wesleyan University, Middletown, Conn., Dec., 1901). Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (161–174). [0060].

Roscoe, Sir H. E. and Schorlemmer, C. A treatise on chemistry. Vol. 1. The non-metallic elements. New edition completely revised by Sir H. E. Roscoe, assisted by Drs. H. G. Colman and A. Harden. London (Macmillan), 1905, (xii + 931, with portr. and 217 illus.). 23 cm. 21s. [0100 0030]. 33383

Rose, J. A. v. Partheil, A[lfred].

Rosenbaum, Adolf. Ein Beitrag zur Katalyse des H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> durch Blut und Gewebe des Tierkörpers. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (337–345). [8010].

Rosenbaum, W. v. Siegfeld, M.

Rosenberg, J. O. Ueber die Nitrososchwefeleisenverbindungen und ihr Verhalten zu den Nitroprussiden. 2e Serie. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 1, 1905, (36). [0320]. 33385

Rosenberg, Siegfried. Ueber den Ersatz des Bauchspeichels durch Paukreon nebst Bemerkungen über die Wirkung von Zymase bei Diabetes mellitus. D. Aerzteztg, Berlin, 1902, (385-386, 412-415). [8010]. 33386

Rosenberger, Georg. Beiträge zur Kenntnis der von Fettsäuren sich ableitenden Imidazole. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. München, 1904, (42). 8vo. [1930]. Rosenfeld, Georg. Notizen zur Fettbestimmungsmethode. Zentralbl. inn. Med., Leipzig. **26**, 1905, (353-357). [6300]. 33388

Rosenfeld, Maximilian. Ueber eine neue Explosionstlasche. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (587). [0910]. 33389

Rosenheim, A[rthur]. Berichtigung [zu seiner Arbeit: Ueber alkylschweflige und alkylsulfonsaure Salze. Diese Ber. 38, 1905, (1298)]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2005). [1300]. 33390

und Braun, Hans J. Untersuchungen über die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. I. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (311-322). [0480 0840]

und Frank, Paul. Ueber Salze des Zirkoniums. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (812-816). [0890-2000]. 33392

und Levy, Walter. Ueber Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. 2. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (34-47). [0610-7000-2000]. 33393

und Sarow, Willfried. Alkylschwefligsaure und alkylsulfonders Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1298–1305). [1300] 1210].

und Schnabel, Richard.

Die Einwirkung von Zinntetrachtorid
und Titantetrachlorid auf organische,
hydroxylhaltige Korper. (5 vorl. Mitt.
Ueber die Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber.
D. chem. Ges., 38, 1905, (2777-2782).
[1200 1330 2000]. 33396

und Stadler, Wilhelm.
Die Thioapfelsäure und ihre Salze.
(2. Mitt. Ueber die Complexsalze von
Thiosauren.) Berlin, Ber. D. chem.
Ges., 38, 1905, (2687-2690). [1310
70001. 33397

Rosenheim, Otto. The methylation of gallotannic acid. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (157-158). [1330].

Rosenheim, Otto. New tests for choline in physiological fluids. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (220-224). [6150]. 33399

Rosenstiehl, A. Ueber die Gegenwart von Lecishin im Weine. (Bemerkungen zu der Abhandlung von G. Ortlieb und I. Weirich). Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (475-477); ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (663-664); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (857-862); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (485-487). [6500].

Einfluss der Farb- und Gerbstoffe auf die Tätigkeit der Hefen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (698–701); Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (291–292). [8020]

Rosenthal. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1148). [1000 1930]. 33402

Rosenthal, Josef]. Ueber einige Verbesserungen an automatisch wirkenden Quecksifberluftpumpen Sprengelscher Art. (Vortrag.) Berlin, Verh D. physik. Ges., 6, 1901, (262-265). [0910].

Rosenthaler, L[eopold]. Pentosen-reaktionen von Saponinen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (247-248). [1850-6150]. 33404

Ueber das Saponin der weissen Seifenwurzel. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (496–504). [1850].

33405

Die Entwicklung der Pflanzenchemie von Du Clos bis Scheele. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (289-296). [6500-8000]. 33406

Zwei Streitfragen aus der Geschichte der Saponine. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (178-183). [1850]. 33407

gart, **44**, 1904, (28). [6000 0290].

Reaktionen einiger neuer Arzneimittel. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (512). [6500]. 33410 Rosenthaler, L[copold]. Ein Beitrag zur Vanillin-Salzsäure-Reaktion. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (292– 301). [6150]. 33411

Rosin, Heinrich. Bemerkung zur Mitteilung von Rudolf Adler und Oskar Adler; "Ceber eine Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorcin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (549). [6150].

33412

Rossel, O'tto]. Nouvelle méthode pour la recherche du sang. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, 70–72). [8000–6500]. 33413

Rossem, C[ornelis] van. Invloed van langzame dissociatie op phasenevenwichten. [Einfluss langsamer Dissociation auf Phasengleichgewichte.] Amsterdam (Meulenhoff & Co.), 1905, 724 cm. [7050].

Rosset, Georges. Einfluss des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation von Accumulatorenplatten. Centralbl. Accum. Gross-Lichterfeide, 5, 1904, (85-86). [0580].

Ein Normalelement für technische Laboratorien. ('entralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (86-87, 90-98). [7250]. 33416

Die Messung hoher Temperatur in den elektrischen Laboratorien, ein leicht herzustellendes Pyrometer. Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **6**, 1905, (23-24, 37-39), [0910].

Schnellmethoden zur Bestimmung der Zusammensetzung der Blei-Antimon-Legierungen für Accumulatorengitter. Übers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **6**, 1905, (139-142, 153-158). [6500].

Ueber den Widerstand von Blei-Antimon-Legierungen für Accumulatorengitter. [Zusammensetzung und Leitfähigkeit.] Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 6, 1905, (259–262). [7250]. 33419

**Rossi,** Auguste J. On the manufacture of ferro-titanium and other metallic alloys electrically. [In:5] In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (755–760). [0320 0780 7250].

Rossi, Emilio. Di un nuovo metodo per la preparazione degli ossidi di azoto dall'aria atmosferica. Milano, Rend. Ist. lomb., (serie 2<sup>a</sup>), **36**, 1903, (117-424). [0490]. 33421

Rossi, Giacomo und Grazia De), Sante. Histologische und chemische Untersnchungen über die Zersetzung der Pflanzen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (212–215, mit 1 Taf.). [8020]. 33423

Rossmann, Johannes. Ueber die Diathylderivate des Aethylen-, Propylen- und Dimethylendiamins sowie deren Oxydationsprodukte. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt, 1904, 41), 21 cm. [1610]. 33423

Rossmeisl, Josef. Die Bestimmung des Fettgehaltes der Eselinmilch. Zs. Fleischlyg., Berlin, 12, 1902, (105-109). [6500]. 33424

Rossolimo, A. J. Ueber die oxydirende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4771-775). [1210-5500]. 33125

Rost, Arnold. Monographie des Haematoxylins. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Dresden, 1904, (83). 8vo. [5020].

ven. vo. Kostanecki, Stanislaus

Rostoski, Otto v. Abderhalden, Emil.

[Rostoveev, S. I.]. Ростовцевъ, С. II. Органическая химія. [La chimie organique] Moskva, 1905, (15+11). 21 cm. [0040 [1000]. 33427

[Rotarskij, F. F. et Žemčužnikov, S. F.]. Рогарскій, О. Ф. и Жемчужинковъ, С. Ф. і Пирометрическое пяслъдованіе такъ пазываемыхъ кицкихъ кристалловъ. [Recherches pyrométriques sur la nature des cristaux liquides.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1116-1119); Ann. Physik, Leipzig, (4, Folge), 17, 1905, (185-188). [1100 7200]. 33428

[Rotarskij, Т.]. Ротарскій, ІЦ. О возстановленій интросоединеній алкоголямі, въ щелочной средь. [Sur la réduction des nitrodérivés par les alcools dans un milieu alcalin.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (569-575). [1100—1200].

Roth, A. W. v. Henkel, II.

**Roth**, Jacob. Ueber intramolekulare Umlagerungen. Basel, Phil, Diss. 1903-1904. Strassburg, 1904, (53). 8vo. [7050]. 33430 Roth, Paul B. Zur Kenntnis β- und γ- halogensubstituierter tertiarer Amine, Diss. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1905, (39). 23 cm. [1600 1930]. 33431

v. Knorr, Ludwig].

Roth, Walther, Zink und Verbindungen. Die kristallographischen Angaben von H. Steinmetz. [In: Steinmetz. [In: Glemie, Bd 4, abs. 1.] Heidelberg (C. Winter), 1905, 41-64). [0880-7400].

Rothé, E. Vereinfachte Farbenphotographie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1995, (76-77). [7350]. 33433

Rothe, R[udolf] r. Hoffmann, F.

Rothenbach, F[ritz] und Eberlein, L. Ueber das Vorkommen von Estern in den Früchten der Bananen. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (81-82). [6500]. 33134

der Essigpilze. D. Essigind., Berlin, **9**. 1905, (233–234). [8010]. 33435

Rothera, C. H. Experiments on cystin and its relation to sulphur metabolism. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (175–182). [8040]. 33436

Zur Kenntnis der Stickstoffbindung im Eiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (412-448). [1000].

Rothstein, J. M. Zur Frage der Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (510-545). [6500].

Rotschy, Arnold r. Pictet, Amé.

Rousseaux, E. v. Girard, A. Ch.

Roux, Eugène. Sur la transformation de l'amylocellulose en amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (410-442). [1810]. 33139

Sur la saccharification par le malt des amidons artificiels. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1259-1261). [1840].

Les récents travaux sur les sucres. Rev. gen. sci., Paris, **15**, 1904, (532-541). [1800]. 33413 Roux, Eugène v. Maquenne, L.

Roy, Louis. Zur Kenntnis des Pulegons und der Synthese bicyclischer Systeme. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (55). 22 cm. [1540]. 33444

Rubens, H. Das Emissionsspektrum des Auerstrumpfs. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (790–792); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (725–738, mit 2 Taf.). [7300].

 Rubner, Max.
 Die Umsetzungswärme

 bei der Alkoholgärung.
 Arch.
 Hyg.,

 München,
 49, 1904, (365–418).
 [7250

 8010].
 33416

Rubow, V. Ueber den Lecithingehalt des Herzens und der Nieren unter normalen Verhältnissen, im Hungerzustande und bei der fettigen Degeneration. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (173-204). [8050-6500]. 33447

Rubricius, Hans. Manganbestinmung nach dem Persulfatverlahren in Stahl und Eisensorten. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (890). [6500].

Siliziumbestimmung im Roheisen. Stahl u. Eisen. Düsseldorf, **25**, 1905, (1444–1445). [6500]. 33450

FRudakov, F. et Aleksandrov, A.]. Рудаковъ, О п Александровъ, А. О составћ спвушнаго масла, получае-маго при винокуреніи изъ желудей [Composition de l' huile de fusel obtenue dans la distillation dos glands.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (207-219); proc.-verb. (21). [1210-8020].

Rudeck, E. Ozon und Bestimmung ozonhaltiger Luft. Balneol. Centralztg, Berlin, 1902, (147-149, 152-153). [0550]. 3315-3

durch kolorinetrische Bestimmung, nebst Eiweissmessung. D. MedZig. Berlin, 25, 1901, (1021–1024). [6500].

Rudge, W. A. Douglas. The properties of radium in minute quantities. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (183). [9620-7300].

Rudno Rudzinski, Albin von. Ueber die Bedeutung der Pentosane als Bestandteile der Futtermittel, insbesondere des Roggenstrohes. Diss. Halle. Strassburg (Druck v. M. DuMont Schauberg), 1903, (HI+75). 22 cm. [6500].

Rudolfi, E. v. Rügheimer, L[eopold].

Rudolph, H[einrich]. Ueber die Unzulässigkeit der gegenwärtigen Theorie der Materie. 2 Vorträge . . . (Wissenschaftliche Beilage zum Jahresbericht des städtischen Realgyunasiums zu Coblenz. Ostern 1905.) Coblenz (Druck v. H. L. Scheid), 1905, (36). 26 cm. [7000].

Rudorf, G[eorge]. Ueber Spektralregelmässigkeiten und das Atomgewicht des Radiums. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (100–110). [0620-7100 7300]. 33157

Das periodische System, seine Geschichte und Bedeutung für die chemische Systematik. Verm. u. vom Verf. vollst. umgearb. deutsche Ausg. Die Uebers. unter Mitwirkung von Hans Riesenfeld. Hamburg u. Leipzig (L. Voss), 1904, (XV+370). 23 cm. 10 M. [7000]. 33458

Rudse, Fr. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Rübencamp, R. v. Zerr, Geo.

**Rücker,** Adolf v. Naumann, Alex-[ander].

**Rüdiger,** H. Die Spiritus- und Spirituspräparate-Industrie im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (340–351, 416–427); im Jahre 1904. *l.e.*, **28**, 1905, (547–558, 616–627). [1210]. 33459

Rüdorff, Fr. Anleitung zur chemischen Analyse nebst einem Anhang: Quantitative Uebungen. Für den Unterricht an höheren Lehranstalten. II. neubearb. Aufl. Berlin (H. W. Müller), 1905, (1V+58). 22 cm. 0, 60 M. [6000 0030].

Rüggeberg, Felix. Synthesen mrt disubstituierten Formamidinen. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. Speyer & Kaerner), 1904, (39). 21 cm. [1600 5500].

Rügheimer, L[eopold]. Bestimmung des Molekulargewichts unter Benutzung hochsiedender Lösungsmittel. (Mitbearb. von S. Toeche Mittler und E. Rudolfi.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (297–310, mit 2 Taf.). [7100]. 33162

Rügheimer, L[copold] und Rudolfi, E. Das Molekulargewicht der Metall-chloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (311-319). [0250-7100]. 33463

Das Molekulargewicht des Wismuthphosphats. Liebigs Anu. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (349-350). [0190 7100].

Rühl, Friedrich v. Jannasch, Paul.

**Rühle**, H. Die Nahrungsmittelchemie im 2. Vierteljahre und 2. Halbjahre 1902, im 1. und 2. Vierteljahre und 2. Halbjahre 1903, im 1. u. 2. Vierteljahre nud 2. Halbjahre 1904 und im 1. u. 2. Vierteljahre 1905. Chem Zs., Leipzig, **2**, 1903, (217–219, 214–245, 276–277, 472–174, 499–501, 538–539, 607–608, 738–741, 766–770); **3**, 1904, (295–300, 481–483, 507–509, 539–542, 662–665, 711–713); **4**, 1905, (58–62, 85–86, 274–277, 298–301, 447–449, 487–491, 511–517). [6500].

**Rümpler,** A. Zwei Briefe Achards. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Allg. Tl, (134-136, mit 2 Briefen). [0010].

Ueber die Reinigung von Rübensäften durch Silikate. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (59-69). [6500].

Ruer, Rudolf. Ueber die Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (85-93). [0250-7100].

Ueber Metazirkonsäure, ein der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (282–303). [0890 7100 7000].

Das Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (456–459). [0890-6100]. 33470

Auflösung von Platin. (Bemerkungen zur Abhandlung der Herren André Brochet und Joseph Petit: Beiträge zu unseren Kenntnissen über die Elektrolyse mit Wechselströmen.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (10–12). [0610 7250].

Ruer, Rudolf. Uber die elektrolytische Auflösung von Platin. Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, (661-681). [0610-7050 7250]. 33472

Rütten, Christian und Morsch, Hugo. Die Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, 181-202. [0670 0740 7300].

Ruff, Otto. Das chemische Institut der technischen Hochschule zu Danzig. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (99–102). [0000].

die Einwirkung von Siliciumchloroform auf einige Fluoride und die Darstellung von Siliciumfluoroform, sowie dessen Eigenschaften. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 153-64). [0710 0310].

— Ceber das Siliciumchloroform. (Zum Theil gemein-chaftlich mit Emil Geisel.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2222-2243). [0710-7000].

—— und **Eisner**, Fritz. Ueber das Wolframhexafluorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 4742-747. [08]0]. 33478

und Geisel, Emil. Das Sulfammonium und seine Beziehungen zum Schwefelstiekstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2659-2667). [0490 0660].

und Jeroch, Willi. Beitrag zur jodometrischen Bestimmung der schwelligen Säure in alkalischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ces., 38, 1905, (409-419). [6300]. 33480

und Johannsen, Otto. Die Siedepunkte der Alkahmetalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3601– 3601. [0100-7200]. 33481

Darstelling von Calcium. Erwiderung an die Herren Danneel und Stocken Zs. Elektroch., flalle, 11, 1905, (263-264). [0220].

und **Staüber**, Kurt. Cber das Nitrosyllhorid (NOF). Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (190-202). [0310-0490]. 33183 Ruff, Otto und Thiel, Curt. Ueber die Einwirkung von Fluorwasserstoff auf Schwefelstickstoff und eine neue Bildungsweise des Thionylfluorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (549-553). [0310-0660].

Ruhemann, J[acob]. Ueber die Einwirkung des menschlichen Urins auf Jcd-aure und Jod, sowie die Beurteilung meines Uricometers durch Fr. Eschbaum und E. Kraft. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1252–1254). [6300].

Die sofortige quantitative Bestimmung der Harnsäure mit Hilfe des Uricometers. Heilkunde, Berlin, 1903, (250-253); Med. Woche, Berlin, 5, 1904, (25-26). [6300]. 33486

## v. Eschbaum, F.

Ruhemann, Siegfried. The combination of mercaptans with olefinic ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17-25); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 251). [1200 1330 1530].

The combination of mercaptans with unsaturated ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124); [1200-1330-1510-1530-1930-1940].

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1768-1780); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (258-259). [1930].

and Watson, E. R. The action of organic bases on olefinic ketonic compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527). [1530].

Ruhig, Friedrich. Ueber die Einwirkung von Aether und Aluminiumehlorid auf α-Naphtylamin. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1905, (39). 23 cm. [1630 - 1330].

Ruhmer, Ernst. Ueber das Selen und seine Bedeutung für die Elektrotechnik unter besonderer Berücksichtigung der Lichttelephonie. Vortrag. Elektrot. Zs., Berlin, **25**, 1904, (1021–1030). [0700]

Ruhmer, Ernst. Ueber das Selen mit besonderer Berücksichtigung der Lichttelephonie. Natur u. Kultur, München, 1, 1903, (1-9, 38-48). [0700]. 33494

Ruhstrat, Gebr. Experimetierschalttafel für elektrochemische Arbeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (331– 332). [0910]. 33195

Ruitinga, P[ieter]. De toepassing der biologische eiwitreactie. [Die Anwendung der biologischen Eiweissreaktion.] Ned. Tijdschr. Geneesk., Amsterdam, 41, 2, 1905, (169-181). [4010]. 33496

Rullmann, W. Ueber Reaktionen des oxydierenden Enzyms der Kuh- und Frauenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (81–89). [8010]. 33197

Runge, Otto v. Reitzenstein, Fritz.

Rupe, II[ans]. Ueber die Reduktion mehrfach ungesättigter Ketone. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, **87**, 1905, (65-67). [1520].

und Frisell, Gunnar. Cinnamal-campher und seine Reductionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104–122). [1540–7300].

und **schlochoff**, Paul. Ueber Oxyde aus Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1498– 1502). [1910 1210 1520]. 33501

—— — Ueber Cineolsäure. IV. Synthese und Constitution der Cinensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1502-1507). [1910-7000]. 33502

Zur Kenntniss des Carvons. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1719–1725). [1540–1240–1910]. 33503

und **Speiser**, Felix. Cinnamal-lävulinsäure und ihre Reductionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1113–1125). [1330]. 33504

Rupp, E[rwin]. Ueber Ameisensäure und deren titrimetrisehe Bestimmung. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (69– 73). [6300—1310]. 33505 
 Rupp,
 E[rwin].
 Ueber die Jodsäure als jodoxydimetrisches Reagens.
 Arch.

 Pharm.,
 Berlin,
 243,
 1905,
 (98-104).

 [6000 0390].
 33506

— Ueber eine titrimetrische Methode der Quecksilberbestimmung. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (300–302). [6200].

Ueber titrimetrische Bestimmungen und Trenmungen von Cyaniden, Rhodaniden und Chloriden. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (458–467). [6300].

Ueber eine (tehaltsbestimmung des offizinellen Quecksilbercyanids. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (468–469). [6500]. 33509

——— Notiz zur Jodometrie der schwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1903–1905). [6300].

Ueber technisches Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (443-44 b. [0500 6500]. 33511

| Zur Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl, Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (621-622). [6200].

Uber eine Modifikation des Beckmannschen Siedeapparates. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (693– 696). [0910–7100]. 33513

und Bergdolt, A. Ueber eine titrimetrische Bestimmung der Erdalkalimetalle. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (150-462); Sädd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (834-835). [6200]. 33514

und Nöll, Ph. Ueber die Bestimmung des Quecksilbers in organischen Quecksilberverbindungen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (1-5). [6200]. 33515

und Rössler, E. Ueber die titrimetrische Bestimmung von Ammonsalzen mit Alkalihypobromit Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (104–114). [6300].

Rupp, G. Ueber quantitative Bestimmungen in Nahrungsmitteln mittels des elektrischen Leitvermögens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (37–11). [6500].

Ruppin, Ernst. Zweiter Beitrag zur Bestimmung des Gasgehaltes des Meerwassers. Wiss. Meeresunters., Kiel, Abt. Kiel, (N.F.), **8**, 1905, (125–134, mit 1 Taf.). [6500]. 33518

Ruppin, Ernst. Bestimmung des Permanganat-Verbrauches eines viele Chloride enthaltenden Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (418). [6500].

Rupprecht, Heinrich. Schmiermittel und ihre praktische Untersuchung. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **45**, 1905, (709-713). [6500]. 33520

Rusch, M. Ein Apparat zur Demonstration des Mariotte-Gay-Lussacschen Gesetzes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (28–29). [0920]. 33521

Rusche, Franz v. Behrend, Robert.

Russ, Franz. Ueber die Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1310–1318). [0250–7250]. 33522

Russ, R. Die elektrische Reduktion. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (170– 179). [7250]. 33523

Russe, F. W. r. Jackson, Charles Loring.

Russell, Edward John and Smith, Norman. A new method of forming nitrites and nitrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (809-810). [0490].

Russell, J. B. and Bell, A. H. Notes on volumetric analysis. London Gohn Murrays, 1905, (viii + 94). 19.5 cm. [0030]. 33525

Russell, W. Sur les migrations des glucosides chez les végétaux. Paris, C.-R Acad. sei., **139**, 1904, 4230–4230. [8030]. 33526

Russig, F[riedrich]. Die Industrie der Teerprodukte. Bericht über die Fortschritte bis Ende Mai 1901. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-4, (209-213, 229-233, 261-265, 719-751, 778-783, 802-807); bis Ende Mai 1905, *Le.*, **4**, 1905, (413-419, 437-413, 459-465). [6500 1006]

— Berichtigung (betr.: das Wirknersche Verlahren zur Herstellung von Pechl. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, 138). [1000].

Rutherford, E[rnest]. Some properties of the α rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (163-176). [0620-7300]. 33529

**Rutherford**, E[rnest]. Charge carried by the  $\alpha$  and  $\beta$  rays of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (193–208). [0620-7250-7300]. 33530

Slow transformation products of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (290–306). [0620 7300].

Present problems in radio-activity. (Address given to the International congress of arts and science, St. Louis, 1904.) Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (5-34, with text fig.). [7000].

Does the radioactivity of radium depend upon its concentration? [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (117-118). [0620]. 32533

The radiation and emanation of radium. [Reprint] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **58**, 1904, (24073-24074, 24086-24088, with text fig.). [0020].

Der Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig. 1, 1904, (103–127). [7000–7300–0100].

Radioactivity, 2nd ed. Cambridge (Univ. Press), 1905, (xiv + 580), 22 cm, 12s, 6d, [7300], 33536

and Barnes, II. T. Heating effect of  $\gamma$  rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (621–628). [0620–7300]. 33537

and Boltwood, B[ertram] E[orden]. The relative proportion of radium and uranium in radio-active ninerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (55-56). [0620-0810].

— v. Eve, A. S.

Rutledge, J. J. v. Clark, W[illia]m Bullock.

Ružička, Vladislav. Zur Theorie der vitalen Färbung. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (91-98). [5000]. 33540

 Ruzitska, Béla.
 Élelmiszervízsgálati

 Chemia.
 [Nahrungsmittelchemie.]
 Budapest,

 1905,
 (XIV + 226).
 25 cm.

 [0030 6500].
 33541

Rydberg, J[oh.] R[obert]. Einige Bemerkungen über das Gravitationsgesetz. Leipzig, VierteljSchr. astr. Ges., 39, 1905, (190-192). [7100].

33542

Rydlewski, N. Einige Verfahren aus dem Jahre 1848, aus den Rumkelrüben einen dem raffinierten Zucker ähnlichen Rohzucker zu gewinnen. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1719–1751, 1812–1814, 1819–1824, 1851–1853). [6500].

Ryffel, J. H. The estimation of β-oxybutyric acid in urine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (Ivi-Iviii). [6500].

Rzentkowski, Kasimir von. Ueber den Gehalt des Blutes und der Ex- und Transsudate an Trockensubstanz, Gesamt- und Reststickstoff bei verschiedenen Krankheiten. Arch. path. Anat., Berlin, 179, 1905, (405–450). [6500].

33545

Sabanin, A[lexej]. Ueber eine neue Methode der Schlämmanalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (896–898). [6500].

Sabat, Bronislas. Action du bromure de radium sur la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (644-646). [0620-7250]. 33547

**Sabatier**, Paul. La catalyse par les métaux communs. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (842-850). [7050-0540-0290].

Préparation par catalyse de l'aniline et des alcalis analogues. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (617-618). [1630-7050]. 33549

L'hydrogénation par catalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (663–666). [7050].

et Mailhe, Alphonse. Synthèse de divers alcools dans la série du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346). [1240 1510 1540 1140].

 correspondants. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (350–352). [1240 1540]. 33552

Sabatier, Paul et Mailhe, Alphonse. Sur les dérivés monochlorés du méthyleyelohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (840-843). [1140-1240]. 33553

Synthèse des trois diméthylcyclohexanols tertiaires et des hydrocarbures qui s'y rattachent. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (20–22). [1140–1240].

Dédoublement catalytique des dérivés monochlorés forméniques au contact des chlorures métalliques anhydres. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (238–241). [1120].

et Senderens, J. B. Application aux nitriles de la méthode d'hydrogénation directe par catalyse synthèse d'amines primaires, secondaires et tertinires. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (482-486). [1610-1310 7000].

Mouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moléculaire basées sur l'emploi de metaux divisés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **4**, 1905, (319–432, 433–488). [0540–0290–5500].

Sabbath, Samuel. Zur Kenntnis der Konstitution der Silberammoniakverbindungen. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1903, (79). 21 cm. [0110 0490 7000]. 33559

Sachs, A[rthur]. Ueber Zinkoxydkrystalle von der Falvahütte in Oberschlesien. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (54-57). [7100 0880]. 33560

Sachs, Fr[anz]. Faut-il graduer les appareils de chimie d'après l'ancienne méthode de Mohr ou d'après la méthode adoptée officiellement en France et eu Allemagne? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (144–154); Centralld. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1006–1008). [6000-0910]. 33561

und Bargellini, Guido. Ueber die Condensation von Flavindulin mit Methylenverbindungen. II. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1742-1745). [1930 5020]. 33562

Sachs, Fr[anz] und Craveri, Mario. Condensationen mit 1.2-Naphtochinonsulfonsaure-(4) Ehrlich-Herter'sche Reaction). Berlin, Ber D. ehem. Ges., 38, 1905. (2685-3696). [1330 1530 5500]

und Sachs, Ludwig. Zur Kenntniss des p-Dimethylaminobenzaldehydes. III. Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 511-517. [1440-1630-1230-5010]. 33564

Ersatz des Aldehydsauerstoffs durch zwei einwerthige Kohlenwasserstoffreste mittels der Grignard'schen Reaction. Berlin, Ber. D. cliem. Ges., 38, 1905, (517–526). [1530–1630–1310–1440].

Bemerkungen zur Reaction tertiärer Amine mit magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 10871088. [1600].

**Sachs**, Fritz. Ueber die Nuclease. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (327-353). [8010]. 33567

Sachs, Hans. Ueber Komplementoide. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, 125-129). [8050]. 33568

———— Zur Kenntnis der Derivate des Anthrachinens. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (36, mit 1 Taf.). 21 cm. [1530 5020]. 33570

Sachs, Ludwig. Ueber magnesiumorganische Verbindungen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (80), 22 cm. [2000-5500]. 33571

r. Sachs, Franz.

Sachsel, Eugen v. Hinrichsen, F. Willy.

Sack, J[ohannes]. Samenstelling van gedroogde bacoven, [Die Zusammensetzung getrockneter Bananen.] Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, 3, 1905, 24-25. [6500].

— Looistofgehalte van de Mangrove bast | Rhizophora mangle L.). [Teneur en matières tanniques de l'écorce de manglier (Rhizophora mangle L.).] Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, **3**, 1905, (28-29). [6500] 33573

Sack, J[ohannes] v. Ritsema, l[po] C[hristiaan]

Sack, Michael. Ueber die Entstehung und Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation. Diss. techn. H.chschule, Karlsruhe. Leipzig Druck v. Metzger & Wittig), 1903, (70. 23 cm. [0500 7250]. 33574

 Sackur, Otto.
 Ueber die Zerfallconstante der Radiumemanation.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1753-1756).
 [0620-7390].
 33575

Zur Kenntniss der Knpfer-Zink-Legirungen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2186– 2196. [0290 0880 7000]. 33577

Die anodische Auflösung der Metalle und deren Passivität. Zs. Electroch., Halle, **10**, 1904, (811–814). [7250]. 33578

Potentiale Metall-Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (385–387). [7259]. 33579

Cher die Bedeutung der Elektronentheorie für die Chemie. Antritts-Vorlesung . . . Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (21). 21 cm. [7000]. 33580

---- v. Hahn, O.

[Sadikov, V. 8.]. Садиковъ. В. С. О глугин в изъ сухожилія. [Sar la glutine des tendons.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (86–100). [1810]. 33581

— О хрящевыхъ глутипахъ (глутеннахъ). (Sur les glutines des cartilages (glutéines).) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (100-110). [1840]. 33582

Untersuchungen über tierische Leimstoffe. 4. Mitt. Das Verhalten gegen Salzlösungen und Säure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (387–394). [4010].

Sadion. Zur Theorie des Zinkhüttenprozesses. Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (203-204). [0880]. 33581 **Sadtler,** Samuel S. American practice in the examination of petroleum and petroleum products. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd. I. Berlin (D. Verlag', 1901, 505-507, 6500-1100].

Sagasser, Rudolf Ritter von r. Ballner, Franz.

Sahmen, R. Über die Mischkristalle von Mangansulfat und Zinksulfat zwischen 0° und 39°, Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (111–120 . [0470 0880 7100].

Saillard, Emile. Les gaz à la diffusion. [Zuckerfabrikation.] In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (173–479). [6500].

[St. Peterburg, Soc. phys.-chim. russe.] С. Петербургъ. Русское физико-Химич. Общество при Упиверситетъ. Памяти Михаила Михайловича Зайцева. [A la mémoire de M. M. Zajcev.] St. Peterburg, Žurn. russ. ftz.-chim. Obšč., 36, 1904, (459-162). [0010].

Протоколы заседаній Огделенія химін Русскаго физико-Химическаго Общества при Пмиераторскомъ С. Петербургскомъ Университетѣ. Шомъ XIII. Подъ редакціей В.Е. Пциценко. No. 6. [Procès verbaux de la section de chimie de la Société physico-chimique rasse à l'Université Impériale de St. Peterburg, Tome XIII. Sous la rédaction de V. E. Tišćenko. No. 6.] St. Peterburg, 1901, (151–182). 24 cm. [0020]. 33589

Sainte-Claire Deville, E. Abhängigkeit der Leuchtkraft des Gasglühlichts vom Heizwert des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (21– 27, 46–51, 75–79, 90–95). [7200]. 33590

Salant, William. Weiteres über den Nachweis von Strychnin im Dickdarminhalte. [Faeces.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (721– 722). [6150]. 33591

Salaskin, S. and Kowalevsky, Kath. Das Schicksal des Glykokolls im Organismus des Hundes bei intravenöser Einverleibung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (410–414). [8040].

Salessky, Wladimir. Studien über die Indikatoren der Acidimetrie und (p-7195) Alkalimetrie. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, (48). 21 cm. [6000].

[Salkind, Ju.] Залькиндъ, Ю. Обзоръработъ по радіоактивнымъ веществамъ. [Revue des travaux sur les matières radioactives.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., 37, 1905, 199-113, И; 115-129, П). [0030-0620].

Salkowski, E[rnst]. Zur Kenntnis des Harns und des Stoffwechsels der Herbivoren.-Vorkommen von Allantoin.-Indikanbestimmung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chen., Strassburg, 42, 1901, (213-250). [6309-8040]. 33595

Salkowski, H[einrich]. Ueber die quantitative Bestimming und Trennung des Wismuths von den Schwermetallen als phosphorsaures Salz. Berlin, Ber. D. chen. Ges., 38, 1905, (3943-3914). [6200].

Zur chemischen Nomenklatur. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medizin und Chemic. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1901, (26–35). [0070].

Salmon, Paul v. Rehns, Jules.

Salmony, A. Eine neue Indigosynthese nebst einer Uebersicht über die bisherigen Indigosynthesen, sowie Indigosynthesen und Reinigung-verfahren unter Berücksichtigung der Patentliteratur. Auf Veranlassung von 11. Simonis. Berlin (R. Friedländer & S., 1905, (44). 26 cm. 1,50 M. [5020 1930].

und **Simonis**, H. Ueber einige Verbindungen der Dibrom- und Dichlor-Maleïnsäure und ihre Ueberführung in Indigo. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2580-2601). [1320-1930-5020].

Salomon, [Oskar]. Noch ein Beitrag zur Wasseruntersuchungsfrage. Zs. MedBeamte, Berlin, 17, 1904, (505–516, 665). [6500]. 33600

**Salus**, Gottlieb. Zur Biologie der Fäulnis. Arch. Hyg., München, **51**, 1901, (97–128, mit 1 Taf.). [6500].

Samec, Max v. Portheim, Leopold Ritter von.

Sammet, G. V. v. Luther, R[ob.].

2 p

Sammet, Viktor. Die Gleichgewichte  $6H \div 5I' \div 10' \xrightarrow{\#} 3I_2 + 3II_2O$  und  $6H \div 5Br' + BrO'_3 \xrightarrow{\#} 3Br_2 \div 3II_2O$ ,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (641-691). [7050].

Samtleben, Ad. Zum Schwefelgehalt des Steinkohlengases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (169– 172). [6500]. 33603

Samuely, Franz r. Abderhalden, Emil.

Sand, Henry J. S. The measurement of the potential of the electrodes in stationary liquids. The determination of changes of concentration at the cathode during electrolysis. London, Trans. Faraday Soc. 1, 1905, (1-25, with discussion). [7250].

Die Rolle der Diffusion bei der Katalyse durch kolloidale Metalle usw. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (641–656). [7050–7100].

Sand, J[ul.]. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3642-3654). [1630-5020-7050].

Zur Kenntnis der unterchlorigen Säure. III. Bildung und Zersetzung der Chlorsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (165-480). [0250 7050]. 33607

Sander, G. Kohlensäurebestimmung im Zemeutrohmehl. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (997-999). [6100].

Sandmann, O. Über die Bindung des atmosphärischen Stickstoffes und Mitteilung einiger Versuche betreffend die Einwirkung desselben auf Baryum und Calciumearbid. Acetylen, Halle, 6, 1903, (137–142). [0490–0220].

Sano, Kichisaku. Beiträge zur Kenntnis der Oxydasen insbesondere bei Baeterien. Diss. Würzburg (Druck v. V. N. Scubert), 1902, (43). 22 cm. [8010].

Sano, Shizuwo. Ueber das Gleichgewicht von Flüssigkeiten in einem elektromagnetischen Felde. (Uebers.) Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (566-572). [7250]. 33612

Santi, Luigi. Contributo alla ricerca chimico-tossicologica del fosforo. Boll. chim. farmac., Milano, 41, 1902, (777-781, 813-819, 852-858). [6110].

Sc nel veneficio per sali di bario questo metallo passa alle urine e sotto qual forma venga assorbito ed eliminato. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2°, 1903, (202-216); Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (706-710, 737-743). [8040].

Saporta, A. de. Les analyses agricoles par volumétrie gazeuse. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (351–357). [6500].

Sapožnikov, A. V.]. Сапожинковъ, А. В. Микроструктура одова, выдъллемаго при электролия его хлористой соли. [Sur la microstructure de l'étain obtenu par l'électrolyse de son chlorure.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 334-335). [0720—7250]. 33616

Свойства смѣсей азотной и сърной кислотъ. [Propriétés des mélanges des acides nitrique et sulfurique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obsč., **36**, 1904, (518–532, av. 1 pl., 669–671, av. 1 pl.); Zs. physik. Chem. Leipzig, **51**, 1905, (609–626); **53**, 1905, (225–234). [0190–7100–7150–7250].

— — Кристаллизація олова п цинка электролизочть ихъ солей. [Cristallisation de l'étain et du zinc par l'électrolyse de leurs sels.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905. (153–156, av. pl. I-III). [0720– 0880–7250]. 33618

et Borisov, М.]

и Борисовъ, М. Разложение интроклѣтчатки при температурахъ инже восиламенения. (Décomposition de la nitrocellulose à des températures au dessous du point d'ignition.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (836-844). [1840]. 33619

еt Jagellovič, V.]
и Ягелловичъ, В. Разложеніе питроклітчатки при температурахъ пиже воснамененія. [Déc mposition de la nitrocellulose à des températures au dessous du point d'ignition.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (822–828). [1840–7200].

\$3620 **Sarasin**, Edouard, Prof. Albert Auguste Rilliet, 1848-1904, Verh. Sehweiz, Natf. Ges., Aaran, **87**, 1905, (CXVI-CXXIII), [0010]. 33621

— Ueber die Radioaktivität der Luft, welche atmenden Brunnen entströmt. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (708–709). [7350].

Tommasina, Th. und Micheli, F. J. Untersuchung des Elster-Geitelschen Effektes: induzierte Radioaktivität. (Lebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (709-715). [7300].

Sarcoli, L. v. Ulpiani, Celso.

**Sardo**, S. Elementi di chimica generale secondo le teorie moderne, 4º ediz. Napoli, 1903, (303), 17 cm. l., 7. [0030].

Sarow, Wilfried. Ueber die Konstitution der schwefligen Säure und ihrer Derivate. Versuche über das Sulfanid. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (68). 22 cm. [0660 7000].

- r. Rosenheim, Arthur.

**Sartorius.** Ueber Radium. Vortrag. ApothZtg, Berlin, **19**, 1901, (609-610). [0620]. 33626

Sattmann, Alexander. Hocholen mit ummterbrochenem Roheisen und Schlakkenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1221-1227). [0320].

Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zur Flusseisendarstellung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (714). [0320]. 33628

Saubermann, Siegmund. Die wohlfeile Gewinnung von verflüssigter Luft und industriellem Sauerstoff und deren technische Bedeutung. Vortrag. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 9, (3-4), No. 10, (1-3), No. 11, 2-3). [0556].

**Sauer**, J. Een extractie-apparaat ter bepaling der cellulose in riet en ampas. [Un appareil d'extraction pour le dosage de la cellulose dans la canne à sucre et ses déchets.] Arch. Java Suiker., Soerabaia, **13**, 1905, (215-218). [6300], 33630

Saunders, F[rederick] A[lbert]. Some additions to the arc spectra of the alkali metals. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([437]–153). Separate 21.5 cm.; [abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (452–154). [0100–7300]. 33631

New series in the arc

[0100 i300]. 33631 Spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc., in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117–118). [0460 0880 0230 7300]. 33632

Saurel, Paul. On the stability of the equilibrium of bivariant systems. J. Physic, Chem., New York, N.Y., 8, 1904, [136]–139). [7200]. 33633

On the stability of the equilibrium of multivariant systems. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, ([188]–190). [7200]. 33631

On indifferent points. J. Physic. Chem., New York, [Ithaca], N.Y., **8**, 1904, ([491] 192); **9**, 1905, (556 557), [7000 7200].

**Sautermeister**, C[onstantin]. Ueber den Kampfer und seine Synthese. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (353–355, 361–363). [1540]. 33636

Condensation mehrwertiger Phenole mit 2, 4. Diaethoxybenzoylaceton zu 1, 4. Benzopyranolen und Synthese des Resaceteins, Diss. Tübingen (6, Schmirlen), 1904, (V + 86). 23 cm. [1910-1230-1530-5020]. 33637

Sauton r. Trillat. A.

Sautter, R. r. Klages, August.

Sauvage, R. Action des chlorures de phosphore sur les combinaisons organomagnésiennes de la série aromatique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 671-676). [2000]. 33638

Sawjalow, W. Zur Frage nach der Identität von Pepsin und Chymosin. Iloppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 46, 1905, (307–331). [8010]. 33639

**Saytzeff**, Al. r. Saytzeff, N.

Saytzeff, N. und Saytzeff, Al. Das Verhalten einiger Salze der aus Olsäure durch Oxydation mittels Kaliumpermanganat dargestellten Dioxystearinsäure beim Erhitzen auf hohe Temperaturen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (122-427). [1310]. Scarlat, Georg v. Traube, Wilhelm.

Scarlata, G. r. Denaro, A.

Scarpa, Osear. La viscosité des solunions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1901, (447-451, av. 2 fig.). [7150-0360-1230]. 33641

ščerbakov, М. А.]. Щербаковъ, М. А. Изслідованіе іодистато свинца въ его отношеніяхъ къ воді и кислороду. [L'action de l'eau et de l'exygene sur l'iodure de plomb.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (682–699). [0580]. 33612

Schachtel, G[ustav]. Die Zul\u00e4ssigkeit k\u00fcnstlicher Farbstoffe zum F\u00e4rben von Lebensmitteln. [In: 5. Intern. Kongress f\u00fcr angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (1041-4048), [5020].

Schaefer, Clemens. Ueber das ultrarote Absorptionsspektrum der Kohlensäure in seiner Abhängigkeit vom Druck. Ann. Physik, Leipzig, (L. Folge), **16**, 1905, (93-105). [7300].

Schaefer, Konrad. Untersuchungen über die Constitution von Quecksilberund Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1902, (69, mit 3 Taf.). 22 cm. [7000 0380 0110 2000 7250.

\_\_\_\_\_ r. Wohl, A[lfred].

Schäffer, Cäsar. Zur Behandlung der Lehre von den Lösungen im ehemischen Unterrichte der Oberklassen. Natur u. Schule, Leipzig, **4**, 1905, (312–316), (9950).

Schäffer, Max. Urber einige 1-Acetyleumarone und die Aufspaltung des Acetyleumarons. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (52), 21 en. [1910]. 33617

Schaer, Ed[uard]. A propos des réactions du sucre et du biuret. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1901, (278-279). [1310-1810]. 33648

Ueber den Einfluss alkalischer Substanzen auf Vorgänge der spontanen Oxydation. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (198-217). [7050-0550].

Zur Frage des Blutnachweises durch Wasserstoffperoxyd. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (568-569). [6500]. 33650 Schaer, Ed[uard]. Phénomènes d'oxydation spontanée et interne. Verb. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (113-127); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (278-279, 281-283). [7200-0550-7050]. 33651

Ueber eine neue Form von Reagiergläsern zu chemischen und bakteriologischen Zwecken. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (396-397). [0910].

Die Anwendung des Chloralhydrats in seinen hochprozentigen Lösungen bei forensischen Untersuchungen, Arzuei- und Kahrungsmittelpräfungen und technischen Expertisen, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, 637–517. [6500-1410].

**Schalbe,** ([arl]. Ueber der Schwefelgehalt der Reinbenzole. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (113–118). [1130–6500].

 Schander,
 Richard.
 Ueber durch
 Schwefelwasserstoffbildung
 durch
 Hefe.

 Jahresber.
 Ver.
 angew.
 Bot.
 Berlin,

 2 (1903-01), 1905, (85-121).
 [8030].
 33655

Schaposchnikoff, W. und Goleff, F. Ueber das αα-Dichlor-ββ-dinaphtylamin. Zs. Farbeuchem., Soran, 4, 1905, (281-283). [1630]. 33656

das erhöhte Anfärben der mercerisierten Baumwolle und dessen Ursachen. Mitt. 3. Zs. Farbenehem. Sorau, **4**, 1905, (81–84). [5020].

Schaposchnikow, K. Eine empirische Beziehung zwischen den Dichten je zweier Flüssigkeiten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (542–546). [7100]?

Schardinger, Franz. Bacillus macerans, ein Aceton bildender Rottebacillus. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (772-781). [8020]. 33659

Teber thermophile Bakterien aus verschiedenen Speisen und Milch, sowie über einige Umsetzungsprodukte derselben in kohlenhydrathaltigen Nährlösungen, darunter krystallisierte Polysaccharide (Dextrine) aus Stärke. Zs. Unters Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (865–880). [1840]. 33660

Scharf, W. Die Nachfarben der Salze. Natw. Wochenschr., Jena, 19, 1904, (217-219). [7350]. 33661

Scharfenberg, Wilhelm r. Staehler, Arthur.

Scharizer, Rudolf. Beiträge zur Kenntnis der chemischen Constitution und der Genese der natürlichen Eisensulfate. V. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (209–225). [0320-7000].

Scharwin, W. Ueber die Einwirkung von Essigsäureanhydrid und essigsaurem Xatrium auf Phenances., 38, 1905, (1270-1272). [1530]

Schaub, I. O. r. Pettit, J. Il.

Schaum, Karl. Die physikalische und mathematische Ausbildung der Chemiker. Allg. ChemZtg, Apolda, 1901, (382–383). [0050]. 33664

- Die photographische Wirksamkeit der verschiedenen Energieformen und gewisser chemischer Agenzieu. Allg. ChemZtg, Apolda, 5, 1905, (24-26). [7350]. 33665

Versuche mit bindemittelfreiem Bromsilber. Jahrb. Phot., Halle, 18, 1904, (74-77). [7350]. 33666

Bromsilbers, Marburg, SitzBer, Ges. Natw., **1903**, (21–25). [7350]. 33667

Ueber die photographische Wirksamkeit des Ozons. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (1-2); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (73-74), [0550 7350].

Eugen Englisch [Nekrolog]. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (193); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (93–96). [0010].

Die photographische Wirksamkeit von Metallen und photechischen Stoffen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (427–432). [7350]. 33670

Ueber Bromsilbergelatine und über das latente Bild. [7n: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (344–346). [7350]. 33671

Scheel, Karl. Vorführungen und Ausstellung zur Feier des 60 jährigen Bestehens der deutschen physikalischen Gesellschaft. D. MechZtg, Berlin, **1905**, 41-43, 61-64, 93-95, 101-102). [0020]. 33672

Scheel, Karl. Ableitung von Formeln für die Sättigungsdrucke des Wasserdampfes über Wasser, Eis und verdümter Schwefelsäure bei niedrigen Temperaturen. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (867–868). [7150]. 33673

Herstellung einer konstanten Temperatur mit Hilfe eines Bades von flüssiger Luft. Zs. Komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (5–6). [0910].

Alphabetisches Namenregister zu den Verhandlungen der physikalischen Gesellschaft zu Berlin. Jahrg. 1-17 (1882–1898). Im Auftr. d. Ges. hrsg. Braunschweig (F. Vieweg u. 8.), 1904, 4V ± 20). 23 em. 0,60 M. [0030]. 33675

Scheele. Ueber einige neue Laboratoriumsapparate. [In: Protocoll der Sitzung der anal.-techn. Commission dev Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten, Berlin, 1900.] Stettin (Druck v. II. Susenbeth), 1901, (17-19). [0910]

Freie Phosphorsaure in Superphosphaten und ihre Bestimmung. In: Protokoll der Sitzung der analtechn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1903.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1901, (17–19). [6300].

33677
Scheele, T. E. Die Darstellung der Analyseuergebnisse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (258–261). [6500].

Scheen, Oscar. Ueber die Methylitaconsäure und ihr Verhalten gegen Natronlauge und Brom. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (53). 23 cm. [1320]. 33679

Scheermesser, Friedr. Wilhelm. Zur Kenntnis der peptischen Verdauung des Leins. Diss. Leipzig (Druck v. Gressner u. Schramm), 1903, (68). 24 em. [1010 8010]. 33680

Scheffler, Hugo r. Kleiber, Johann.

Scheffler, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Westerwaldtone und zur Praxis der Steinzeugindustrie. Diss. Techn. Hochschule, Dresden. Leipzig Druck v. A. Schwarzenberg), 1995, VII + 112). 23 cm. [0120]. 33681

Scheidemandel, Julius. Ueber die Gewinnung der seltenen Erdmetalle durch Schmelzelektrolyse. Diss. k. techn, Hochschule. München (Druck v. 1. Fuller), 1905, (VII + 52, mit 2 Taf.). 23 cm. [0100 | 7250]. 33682

Schelenz, Hermann, Ueber den Nutzen und die Notwendigkeit des Unterrichts in Geschichte der Pharmazie und Chemie an den Hochsehulen. Vortrag, Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (580-581, 588-589). [0050]. 33683

Schellenberg, H. C. Ueber Hemicellulosen als Reservestoffe bei unseren Waldbäumen, Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (36–15). [8030]. 33681

Schellens, Walther. Über das Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu Metallsalzlösungen. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Mäh & Cie), 1905, (61). 23 cm.; Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (617-627). 1840 7150]. 33685

Scheller, Alfred v. Müller, Erich.

Schellmann, W. Anweisung zur Entnahme von Bodenproben zum Zwecke der Analyse. Kol. Zs., Berlin, 5, 1904,  $\pm 166 \pm 168 \pm - 16500$ . 33686

Schenck, C. Vergleichsversuche mit - Wagebalken - Formen. verschiedenen Mechaniker, Berlin, 13, 1905, (65-67, 83-81). [0910].

Schenck, Martin. Zur Kenntniss des Oxaluramids, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (159-161). [1310].

33688 Zur Kenntnis einiger physiologisch wichtiger Substanzen, Guanidin - Cadminnehlorid, -- Binret-Cadmiumehlorid. — Histidin-Cadmiumchlorid, - Kupfersalz des inaktiven Arginins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, 72 73/  $[1310 \quad 1350].$ 

Die bei der Selbstverdauung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (106 -109). [1930 8010 8010].

- Uber das Gnanidinpikrolonat, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 44, 1905, (127). 11310 33691 1930).

---- v. Kutscher, Friedrich.

Schenck, R[udolf]. Studien über die chemischen Vorgänge im Eisenhochofen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (21-31). [7050 0320].

 Über den roten Phosphor, Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (117-118). [0570 7000]. 33693

Ceber die Natur der kristallinischen Flüssigkeiten und der flüssigen Kristalle, Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951–955). [7100].

----- Ueber die Spaltung des Kohlenoxydes, [In:5]. Intern. Kongress fur angew. Chemie, Bd 4.] Berlin (D. Verlag , 1904, (554-559). [0210 - 7050]. 33695

---- Kristallinische Flüssigkeiten und flüssige Kristalle. Leipzig (W. Engelmann), 1905, (VIII+159). 23 cm. 3,60 M. [7100].

und Heller, W. Experimentelle Studien über die Vorgänge bei der Reduction des Eisens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2132–2139). [0320 - 0930]33697

--- Ueber die gegenseitigen Beziehungen der verschiedenen Kohlenstolfmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2139-2143). [0210 7000]. 33698

Die Gleichgewichte im Hochofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf. 25. 1905, (1121-1121). 103207050]. 33699

v. Muir, W.

Schendell, G. Das Verhalten von Farbstolflösungen im magnetischen Felde. Natw. Wochensehr., Jena, 20, 1905, (58 . [7250].

Schenke, V. Beitrag zur Bestimmung der Phosphorsäure nach der Zitratmethode; eine bisher übersehene Fehlerquelle und eine Modifikation zur Vermeidung derselben. Landw. Versuchstat., Berlin, **6**, 1905, (3-10). [6300].

Schereschewski, E. r. Tschirch, Aflexander].

Schestakoff, P. J. r. Šestakov, P. J. ----- r. Shukoff, A. A.

Scheuer, Otto. Versuche über die Darstellung von Oxyden des Stickstoffs durch Hochspannungsentladungen in Luft. [Ucbers.] Zs. Elektroch., Halle, **11,** 1905, 565-580a, [0190-7250].

33702

Scheuer, Otto r. Jacquerod, Adrien.

r. Vaubel, W[ilhelm].

Schick, Adolf. Über die Kondensation von Anisaldehyd mit einfachen und nitrierten Ketonen. Über das Diphenylp-Tolylearbinol. Freiburg i. Schw. Math.-naturw. Diss. 1903–1904. Freiburg (Schweiz), 1904, (63+1). 8vo. [1430-1500-1230].

Schick, Georg. I. Über Isomericerscheinungen bei Hypophosphiten. II. Zur Kenntnis der Phosphine. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (53), 22 cm. [0570 2000 7000].

Schick, Karl. Elektrolyse mit Wechselstrom. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. E. Stiess), 1904, (67), 22 cm. [7250]. 33705

Schidlof, A. v. Guye, Ch. Eug.

Schidrowitz, Philip. Standards of purity for fermented and distilled liquors. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (176-178). [6500]. 33706

and **Kaye**, Frederick. Some conditions affecting the other value of brandy. London, Anal., **30**, 1905, (149-155). [6500].

—— — The chemistry of whisky. Part 4I. London, J. Soc. Chem. Indust.. **24**, 1905, (585–589), [6500].

Schierbeck, N. P. Die chemische Zusammensetzung des Kotes bei verschiedener Nahrung. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (62–95). [6500]. 33710

**Schierenberg**, F. r. Henrich, Ferd[inaud].

Schiff, Arthur v. Nirenstein, E.

**Schiff,** Hugo. Ueber kristallisiertes Chromiphosphat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (304–307). [0270 0570]. 33711

acida e basica per mezzo della formaldeide: Nota III. Gazz. chim. ital... Roma, **33**, parte la, 1903, (101-113). [1300].

Schiff-Giorgini, Ruggero. Untersuchungen über die Tuberkelkrankheit des

Oelbaumes. Centralbl. Bakt. Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (200–211). [8050]. 33713

Schifferer, Anton. Der Gärversuch, Ein Beitrag zum Ausbau der Malzanalyse. [Brauerei.] Zs. Brauw., Munchen, (N.F.), 27, 1904, (585-587). [6500].

Schiffner, C. Welche Erfahrungen hat man mit dem sogenannten pyritischen Schmelzen gemacht? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bel 2., Berlin (D. Verlag), 1901, (102–116). [0930].

Schilling, E. Ueber den heutigen Stand der Gasindustrie. Vortrag. Bayr. IndBl., München, **89**, 1903, (139-142, 117-152). [6500]. 33716

Schilling, F[ritz]. Die Fermente. Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 5, 1901, (187–196). [8010]. 33717

Bestandteile und Konfiguration der Eiweisskörper. Zentralbl. Stoffwkrankl., Göttingen, **5**, 1904, (363– 370). [4000]. 33718

Schilling, Joh[annes]. Das Vorkommen von Tantal und Niob. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (883–901). [0510-0740].

\_\_\_\_\_ r. Jannaseh, Paul.

 Schindelmeiser, J[oham].
 Persisches

 Opium.
 ApothZtg.
 Berlin.
 19, 1901.

 (836).
 [3010 6500].
 33720

- r. Kondakow, l[van].

**Schindler**, F. Professor Dr. George Thoms J. Nachruf. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (315-319). [0010]. 33722

Schinzel, Karl. Katachromie, ein neues Verfahren der Farben-Photographie. Phot. Ind., Dresden, 1905, (759-760): Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (289-290). [7350]. 33723

**Schiötz**, O. E. Ueber die Abhängigkeit des osmotischen Druckes und der Dampfspannung von dem Drucke. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig J. A. Barth), 1901, (618-625). [7150].

Schittenhelm, Alfred. Ueber die Fermente des Nucleinstoffwechsels. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (228–239). [8010]. 33725 Schittenhelm, Alfred. Ueber die Harnsäurebildung und die Harnsäurezersetzung in den Auszügen der Rinderorgane. Ein weiterer Beitrag zur Kenntnis der Fermente des Nucleinstoffwech-els. Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg. 45, 1905, (121– 151). 8010–8040]. 33726

Jones, Partridge und Winternitz überdas Fehlen des Guanin zu Xanthin umwandelnden Fermentes in Milz und Leber des Rindes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, 152-160. [8010].

Ferment. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (161-165), [8010].

Der Nucleinstoffwechsel and seine Fermente bei Mensch und Tier, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, **46**, 1905, (354–370). [8010-8040].

und Bendix, Ernst. Ueber die Umwandlung des Guanius in Organismus des Kaninchens. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, 365–373). [8040].

--- v. Krüger, Martin.

Schlaepfer, C. r. Ullmann, F.

Schlagdenhauffen, [Fr]. et Pagel. Sur la présence de l'arsenie normal dans les organes. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (S1/85). [0110/6500]. 33731

et Reeb, [Emile]. Sur les combinaisons organiques des métaux dans tes plantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 980-983). [8030]. 33732

Sur la présence et l'état du manganèse dans le règne animal et végétal. J. Pharm., Mülhausen, **32**, 4905, (17-64, 80-89, 114-120, 131-136, 182-191). [0170-6500]. 33731

Principes minéraux or ganiques des végétaux ; utilité du manganése. Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss., **39**, 1905, [76–80]. [8030]. Schlagdenhauffen, [Fr.] v. Heckel, Edouard.

Schlenk, Wilhelm. Ucber Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München (Druck v. C. Wolf & S.). 1905, (51). 21 en. [2000–1930–5020–7000]. 33736

Schlesinger, N. A. r. Cugajev, L. A.

Schleyer, W[ilhelm]. Die Lagerung beicht entzündlicher und explosibler Flüssigkeiten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (383–388). [7200].

Schliebs, Georg. Ventilatoren im Schwefelsäurekammerbetrieb. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1900– 1902). [0660]. 33738

Schlochoff, Paul r. Rupe, Hans.

Schlösser, P. r. Wüst, F[riedr.].

Schloesser, W. Reduktion des bei der Temperatur t beobachteten Volumens von Titrierllüssigkeiten auf daspenige bei der Normaltemperatur. Chemztg, Utthen, 29, 1905, (509-510). [6000-7100].

Benreikungen über die Einrichtung und Prüfung massaualytischer Messgeräte. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1608–1610). [6000].

Schlötter, Max. Bestimmung von Kohlendioxyd uchen Chlor besonders in elektrolytischem Chlor. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (301–302), 161001.

— Überführung des Kaliomchlorats in das-jodat durch Jod bei Gegenwart von Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (270– 271). [0120]. 33712

Oxydation von Alkoholen der Fettreihe. Diss. k. techn. Hochschule, München. Nürnberg (Druck v. F. Reusche), 1902, (40), 22 cm. [1210 - 7250]. 33743

Schlüter, Heinrich r. Traube, Wilhelm.

Schlundt, Herman. The dielectric constants of some inorganic solvents. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, ([122] 130). [7200]. 337 H

Radio-activity of some deep well and

mineral waters. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (320–332, with text fig.). [7300].

Schlundt, Herman and Moore, Richard B. The chemical separation of the radio-active types of matter in thorium compounds. J. Physic. Chem., Itlaea, N.Y., 9, 1905, (682–706, with pl.). [0770–7300].

v. Kahlenberg, Louis.

r. Moore, Richard B.

**Schluttig**, Osw. Tinte. [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (762–793). [6500].

Schmaedel, Wolfgang von. Ueber Abkömmlinge des Cyklobutans. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (VIII + 9-58). 23 cm. [1140]. 33748

— r. Willstätter, Richard.

Schmaltz, G. Veber den Einflussder Magnetisierung auf die thermische Leitfäligkeit des Nickels. [Nebst Berichtigung.] Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), 16, 1905, (398–405, 792). [0540]. 33749

schmatolla, Ernst. Veber die Vorzüge der Gasfeuerung gegenüber der direkten Feuerung. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (97–104). [7200].

Schmatolla, Otto. Zur Wertbestimmung von Kresolseifenlösungen. Apoth-Ztg, Berlin, 19, 1904, (815). [6500].

Zur Lysolanalyse. Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1904, (952-953). [6500].

Die Bestimmung der am Aluminium gebundenen Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (985–989). [6300].

Prüfung von flüssigen Kresolseifenlösungen. [Desinfectionsmittel.] D. chem. Wochenschr., Berlin, 4, 1903, (163–164). [6500–1230]. 33751

Zur Prüfung der Kresolseifenlösungen. Pharm. Ztg. Berlin, [6500]. 33755

Liquor Ferri oxychlorati und die

organischen Eisenpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (303–304). [0320].

**Schmatolla**, Otto. Die spezifischen Gewichte. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (61-62). [7100]. 33758

Ueber die Ursachen der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (107–108). [7100]. 33759

Neue Entdeekungen aus dem Gebiete der Chemie und Physik. Die unbegrenzte Teilbarkeit der Masse, der Aufbau der Körper. Die Grundgesetze der Bewegungen im Weltall. Die Ursachen der Grenzen der irdischen Wachstum- und Grössen-Verhältmisse. Berlin (Selbstverl.), 1904, (III + 84). 22 cm. 3 M. [7000]. 33760

Schmauss, August. Über den Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **18**, 1905, (628–633). [7400–7250].

von kolloidalem Eisen. Leipzig, **6**, 1905, (506–507). [0320].

Schmid, Carl. Ueber den Indige. Vortrag. Südd. ApothZtg. Stuttgart, 44, 1901, (561-562, 572-573). [5020]. 33763

Ueber Isomere des Brasileins und Haemateins aus der Benzopyranolreihe. Diss., Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (61), 22 cm. [1910 - 5020]. 33761

c. Weinland, R[udolf] F.

Schmid, Hans, Ueber chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure, sowie über Halogendoppelsalze des vierwertigen Antimons. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (61). 21 cm. [0680 1930–2000].

\_\_\_\_\_ r. Weinland, Rudolf F.

Schmid, Henri. Die Anwendung der haltbaren Hydrosulfite in der Druckerei. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 6609-613). [5020-0660]. 33766

Sur un nouveau brun d'oxydation dérivé de la paraphénylénediamine et son emploi pour l'article enlevage. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1965, (401-109). [5020]. 33767 Schmid, Julius. Ueber die quantitative Hippursäurebestimmung nach Pfeiffer und über das Schicksal der Chinasäure im Organismus. Zentralbl inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (81–86). [6300].

— r. Krüger, Martin.

Schmidlin, Jules. Composés additionals chlorhydriques des sels rosmillaes; leur dissociation, thermochimie et control. Paris, C.-R. Acad. sci., 138, 1904, (1615-1617). [5020-7200]. 33769

Nomenclature des rosanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (504-505). [5020]. 33770

Tétraoxycyclohexanerosaniline, nouvelle catégorie de dérivés incolores. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (506-507). [1649-5020]. 33771

La constitution des sels de rosanilines et le mécanisme de leur transformation. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, 6602-601). [5000]. 33774

Les tétraoxycyclohexanerosanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (676). [5000]. 33775

L'action des basses (empératures sur les matières colorantes, Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (731-732). [5000].

Chalcurs de combustion du triphénylméthyle et de quelques dérivés du triphénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (732-733). [7200].

La théorie des matières colorantes. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (871–873). [5000]. 33778

---- r. Fischer, Emil.

Schmidt, A. Ueber die Radioaktivitat einiger Süsswasserquellen des Taumus, Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (34–37, 402–406). [7300]. 33779

Schmidt, Adfolff und Strasburger, Julius]. Die Facces des Menschen im normalen und krankhaften Zustande mit besonderer Berücksichtigung der klinischen Untersuchungsmethoden. 2. neu bearb. u. erw. Aufl. Berlin (Λ. Hirschwald), 1905, (XII + 357, mit 15 Taf.). 20 M. [6500]. 33780

Schmidt, Albert. Ueber das Verhalten der Nitrochinaldine gegen einige Aldehyde. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3715–3723). [1930]. 33781

Schmidt, C. Leuchtkraft von ölkarburiertem Wassergas im Gasglühlichtbrenner im Vergleich zu Steinkohlengas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (634-635). [7200]. 33782

Schmidt, Ernst. Ueber Auctholuitrosochlorid. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (655-656). [1230-6000]. 33783

virkenden Alkaloide der Samen von Datura alba. ApothZtg, 1905, (669). [3010]. Samen 20, 33781

——— Ueber das Scopoliu. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (669-670). [1850]. 33785

——— Ueber die Lupinenalkaloide. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (409-415). [3010]. 33786

33787

Versuche zur Synthese des Ephedrins. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (73-78). [3010]. 33788

— Ueber die Alkaloide einiger mydriatisch wirkenden Solanaceen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (303-309). [3010]. 33789

Schmidt, Franz. Ueber den Nicotingehalt des Tabaks und des Tabak-Rauches. Diss. Würzburg. Aschalfenburg (Druck v. Gottinger), 1901, (49), 22 cm. [6500].

Zur Aufklärung über den "Fettgehalt der Kakaopulver". Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (291–301). (5500):

Schmidt, Gerhard. Veber Cinnamylidenmalonsäure und Allocinnamylidenmalonsäure, sowie über die bei Destillation dieser beiden Säuren mit Baryum-

hydroxyd entstehenden Kohlenwasserstoffe, Diss. Halle a. S. (Druck v. R. P. Nietsehmann), 1904, (46). 21 cm. [1100-1330]. 33793

**Schmidt**, Hans. Ueber farbige Photographie. Vortrag. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905, (37–43). [7350]. 33791

— Ueber Dreifarbenphotographie. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905. (259–262, 276–278). [7350]. 33795

Schmidt, Heinrich Willy. Ueber eine einfache Methode zur Messung des Emanationsgehaltes von Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (501–506). [7390].

Ueber den Zerfall von Radium A. B. und C. 1. Mitt. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (897–903). [0620 7300]. 33797

Schmidt, Julius. Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **10**, 1905, (67–116). [2000—5500].

und Baner, Karl. Uebergänge von der Phenantbren in die Fluoren-Reihe. (Studien in der Phenantbren-Reihe. 18. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737–3757). [1240–1340–1530–1540]. 33799

von Salpetersäure auf Fluorenon und die Abkönmlunge der entstehenden Nitroderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3758-3763). [1530]

---- Ueber die Einwirkung von Brom auf Fluoren und Fluorenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3764–3768). [1140–1530–1540].

und Ladner, Gustav.
Ueber Brom- und Brom-nitro-Derivate
des Phenanthrens. (Studien in der
Phenanthrenreihe. 15. Mitt.) Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 37, 1901, (3573
3577). [1130].

das 9.10-Dibrom- Phenanthren und eine neue Bildungsweise des o-Dichlorbenzols, (Studien in der Phenanthrenreihe. 16. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1901, (4402-4405), [1130]. Schmidt, Julius und Leipprand, Fritz-Ueberführung von 4.5-Dinitro- in 4.5-Amido-oxy-Phenanthrenchmon. (Studien in der Phenanthrenreihe. 17. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3733-3737). [1530-1630]. 33801

und **Schall**, Richard. Ucber Oxy-diphensäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3769–3774). [1330].

**Schmidt**, Oskar. Studien in der Santoningruppe. Diss. Tübingen. Stuttgart (Druck v. W. Kohlhammer), 1902, (45), 20 cm. [1910–1330–1720–5020].

**Schmidt**, Otto. Zur Kenntuiss des N-Methyl-o-amidobenzahlehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (200–203). [1630–1440]. 33807

Ucber eine neue Bildungsweise von Diazoverbindungen und eine allgemeine Alethode zur Constitutionsbestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3201–3210, 4022–f023). [1720–1740–5020, 33808

**Schmidt**, Paul. Martin Krüger [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4815–4826). [0010]. 33809

Schmidt, Philipp r. Windisch, Karl.

Schmidt, Rudolf. Ueber die Diffusion von Argon und Helium. Diss. Halle a. S. (Druck v. Kreibohm & Co., 1904, (38, mit 1 Taf). 22 cm.; Am. Physik, Leipzig, (I. Folge), 14, 1901, (801–821). [7150-0130-0370]. 33810

---- r. Valentiner, S[iegfried].

Schmidt-Altwegg. Chlorat oder Perchlorat. Centralbl. Accum., Gros-Lichterfelde, 5, 1904, (241-242). [0250].

Schmidt-Nielson, Sigval. Die Enzyme, namentlich das Chymosin, Chymosinogen und Antichymosin, in ihrem Verhalten zu konzentriertem elektrischem Lichte. Beitr, chem. Physiol., Braumschweig. 5, 1901, (355-376). [8010]. 33812

Die Wirkungen des konzentrierten elektrischen Bogenlichtes auf Chymosin. Chymosinogen und Antichymosin. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenlagen, Jena, **9**, 1905, (199-232). [8010].

 1905, (233-235); Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, 398-400), 8010).

Schmieder, Paul. Beitrag zur Metallurgie des Zinkes. Metallurgie, Halle, 2, 1905, 20-26). [0880]. 33815

**Schmierer,** Friedrich x. Willgerodt, Conrad.

Schmitt, Ch. Nouveau mode de préparation des éthers mésoxaliques. Leur condensation avec les éthers cyanacétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1400-1401). [1310-1320].

Nouveaux dérivés des éthers mésoxaliques, Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, [48–19], [1310], 33817

Schmitt, Jos. v. Löb, Walther.

Schmitthenner, Fritz. Pharmakognoste des Pflanzen- und Tierreiches. Sammlung Göschen. 251.) Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (166), 15 cm. 0,80 M. [6500]. 33818

Schmitz Dumont, W. Zum Nachweis von Teerfarbstoffen im Senf. Zs. öff. Chem., Planen, 10, 1904, [487]. [6500]. 33819

aus Transvaal. [Analytisches.] Zs. off. Chem., Plauen, **11**, 1905, 6397–1044, 6500].

Schmoeger, M. Ueber die Zusammensetzung westpreussischer Böden. Landw. Jahrb., Berfin, **34**, 1905, (145-161). [6500].

Analysen und sonstige Angaben über westprenssische Mergel, Wiesenkalke usw. und über (weitere) in Westpreussen in den Handel kommende Kalkdingemittel, Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, 177-232. [6500]. 53822

Schmoelling, Leo von. Prüfung von Leinölfirnis nach den vom russischen Marineministerium aufgestellten Vorschriften. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 56). [6500].

Zur Kenntnis der Kopalöle. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1995, (955–956), 1860–6500]. 33821

Schnabel, Carl. Handbook of Metallorgy. Translated by Henry Louis. Second Edition. Vol. 1. Copper Lead-Silver Gold. London and New York (Macmillan), 1905, (XX + 1123), 22 cm. 25s. [0030]. 33825 Schnabel, Richard v. Rosenheim, Arthur.

Schneemann, Felix. Ueber arsenhaltige Derivate des Aethylbenzols. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, 12). 22 cm. [2000]. 33826

**Schneider**, Bernh. Zur Untersuchung von Leinöl. Farbenztg, Dresden, **10**, 1901, (176–177). [6500]. 33827

Schneider, Franz Josef. Über einige Kondensationsprodukte des ortho-Phtalaldehyds. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. G. Müh & Cie), 1905, (59). 23 cm. [1430].

Schneider, G. Pektin und Pektase. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904. 305–307. 38010–1840].

Die Beseitigung des Eisens aus eisenhaltigem Wasser. Alkoholfreie Ind., Halle, (4), 1904. [337–338, 345–347, 351–355, 363–364, 370–373]. [0360]. [33830

Die Bedeutung des Zuckersals Nahrungsmittel. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1904-05, (129-131, 139-144, 151-153, 163-164). [1820].

Schneider, Joh. Die Ermittelung des Zuckers und der Säure in Fruchtsäften und Obstmost. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1905, (173–175, 188–190. 6300).

Schneider, Max. Ueber Nomenklatur-Reform. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, 192-1935. [0070]. 33835

Schneider, Otto. Eine ungewolmliche Form von Rohrzuckerkrystallen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (444-415). [1820-7100].

Schneider, Ph[Hipp]. Die Pflanzenanalyse als Hilfsmittel zur Bestimmung des Kährstoffbedürfnisses unter besonderer Berücksichtigung des Hopfens-Wochensehr, Brau., Berlin, 22, 1905, 156–158. 6500]. Schneider, Ph[illipp] r. Wohltmann, F[erdinand].

Schneider, W. Die Sichlersche Suacid-Butyrometrie. ChemZ(g, Cöthen. 29, 1905, (690). [6300]. 33839

Schnell, Josef. Zur Kenutnis der Bitterstoffe des Hopfens. Diss. k. techn. Hochschule. München (bruck v. Knorr & Hirth), 1904, [51, 22 cm. [1350-6500]. 33840

— Ueber die Sättigungsverhältnisse unreiner Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (1051). [1820].

und Geese, W. Das Lösungsvermögen von Nichtzuckerlösungen für Zucker. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (1103-1105; **12**, 1904, (676-678). [1820-7150].

\$3812 **Schniederjost,** J[oseph]. Das Banden-pektrum der Luft. Zs. wiss. Phot. Leipzig, **3**, 1905, (202–203). 7300].

Beiträge zur Kenutuis der Spektra von Wasserstoff, Helium. Luft. Stickstoff, und Sauerstoff im Ultraviolett. Diss. Halle a. S. (Druck v. C. A. Kaemmerer & Co.), 1901. (44, mit 2 Tal.). 22 cm. [7300].

Schnorf, C[arl]. Physikalisch-chemische Untersuchungen physiologischer und pathologischer Kuh-Milch. Schweiz, Arch. Tierheilk., Zürich, **46**, 1904, 197-237, 249-281). [4010 8000].

Schober, William B. Propanetrisul-phonic acid. [Preliminary paper.] Contributions from the Chemical Laboratory of Lehigh University, 6. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([165]–167). [1310].

**Schöler**, Gust. Ein schnellwirkender Kaliapparat. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (569-570). [6000]. 33817

Schöne, Albert. Die Mikroorganismen in den Säften der Zuckerfabriken. H. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1901, Techn. Tl, (1060–1090). [6590]. 33848

Urtitersubstanzen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (162-163). [6000]. 33849

--- r. Gonnermann, M.

Schönewald, Albert. Über die Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische

Amine bei Gegenwart von Kupfer,— Ein Beitrag zur Kenntnis der elektrolytischen Nitribildung, Diss. Berlin Druck v. G. Schadel, 1905, 47, 22 cm. [1610-0550-0930-7250]

Schönewald, H. und Bartelt, K. Über den Einfluss verschiedener Glassorten auf die Genauigkeit der nach Kjeldahl ausgefuhrten Stickstoffbestimmungen. Wochenschr. Brau., Berlin. 21, 1901, 793-794. [6200].

\_\_\_\_\_ r. Bartelt, K.

Schönrock, Otto. Zur Bestimmung des Hundertpunktes der Ventzkeschen Skale von Saccharimetern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904. Techn. Tl, 521-558., [6000 7300]. 33852

Ueber die Abhängigkeit des Temperaturkoeffizienten der spezifischen Drehung des Zuckers von der Temperatur und der Wellenlänge. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 3.] Berliu (D. Verlag), 1904, (160–104. [1820], 7300]. 33853

Schönthan, Hans von. Darstellung und Eigenschaften von Salzen der Nitrilodubiophosphorsäure, Diss. Berlin Druck v. E. Ebering), 1905, 447). 22 cur. 0570.

Schoepp, R. Das Wassergas, eine Utopie und eine grosse Gefahr für die offentliche Gesundheit. Vortrag. Apoth-Ztg. Berlin, **20**, 1905, (850-852, 862-855). [6500].

**Scholl**, Hermann. Photoelektrische Erscheinungen am feuchten Jodsilber. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **16**, 1905, 193–237, 417-463). [7350–7250 0110].

Scholl, Roland. Zur Kenntniss der Nitrimine und Nitriminsäuren. I. Theoretischer Theil. I. Constitution der Nitrimine. 2. Zur Tautomerie der Nitrimine. 3. Ueber die engere Constitution der Gruppen >N.O. und N.O.Oll und den Bildungsmechanismus der Nitrimine. II. Experimenteller Theil Mitbearb. von A. O. Weil und K. Holdermann. I. Zur Kenntniss des Pinakolinoxius. 2. Zur Kenntniss des Pinakolinnitrimins (2,2-Dimethylbutannitrimins-3). Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 338, 1905, (1–35). [1600-1510-7000].

Scholtz, M[ax]. Isomere Coniniumjodide. (1. u. 2. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3627–3638); **38**, 1905, (595–600); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. **76**, 1901, H. 1, 1905, 207–200. [3010] 7000 7300].

Scholtz, Max. Die Beziehungen der neueren chemischen Forschung zur pharmazeutischen Praxis. Vortrag. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, 731-736. 0040].

Die elektrolytische Dissoziation der Queck-ilbersalze. Apoth-Ztg, Berlin. **20**, 1901, 856 . 9380].

Die Bestimmung der gebundenen Schwefelsaure auf jodometrisehem Wege. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905. 667-672). [6300]. 33862

Veber gemischte Indikatoren, Vortrag, Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1901, 343-350, 6000', 33863

33864
Die Halogenalkyladditionsprodukte des Sparteins, Arch. Pharm,
Berlin, **242**, 1901, 513-520. [3010]

Scholz, Alfred r. Haenle, Oscar.

Scholze, A. Ueber α'-Methyl-α-pyrophtalon, Berlin, Ber. D. chem. Gos., 38, 1905, 2806-2809; Berichtigung, Ebenda, 38, 1905, (4022). 1940].

Schoop, M. U. Ein Beitrag zur Theorie des alkalischen Accumulators mit unveranderlichem Elektrolyt. Uentralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, 169-171, 181-184, 195-196. [7250]. 33867

Schoorl, N[icolaas]. Sur l'oxydation et la réduction. Rec. Tray. chim., Leiden, **24**, 1905, 327-330 . [55001. 33868

en Berg, Léconardus | Marinus van den. De ontleding van chloroform onder invloed van licht en lucht, [Die Zersetzung des Chloroforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, 877-888). [7350-1110]. 33869

Schoorl, N[icolaas] en Berg, L[eonardus] Marinus] van den. De ontleding van jodoform onder invleed van licht en lucht. [Die Zersetzung des Jodo forms unter dem Einfluss von Licht und Luft.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1965, 897-904. [7350-1110].

Die Zersetzung einiger pharmazeutischer Präparate unter dem Einflüsse von Licht und Luft. 1. Chloroform. 2. Jodoform. 3. Bromoform. 4. Ubersicht der Resultate der Untersuchung des Chloroforms, Bromoforms und Jodoforms. 5. Chloralhydrat. 6. Der Einfluss des Gasglühlichts auf einige pharmazeutische Präparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 387-421. [1110-1110-7350].

Schorigin, P. r. Trautz, Max.

Schorlemmer, C. A. v. Roscoe, H. E.

Schorler, B. Die Rostbildung in den Wasserleitungsröhren. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (564–568). [0320-8030]. 33872

Schorstein, Josef. Neuere Holzforschung. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, [316-520]. [1840]. 33873

Schott, Ernst A. Die Elektrochemie hoher Temperaturen. [Elektrische Öfen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1901, Abh., 140-151. [0910]. 33874

Ueber Metallographie. Umschau, Frankfurt a. M., **7**, 1903, 961–968; Glückauf, Essen, **40**, 1904, 36–38]. [0100].

 Schott.
 Felix.
 Beiträge zur Kenntnis der Oxalvanadinmolybdate.
 Bern, 1901.

 Phil.
 Diss.
 1904-1905.
 Bern, 1901.

 17.
 8vo.
 [2000-0820].
 33876

Schott, O. Ueber eine neue Ultraviolett - Quecksilberlampe (Uviol-Lampe): Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 615-622; Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (141-143, 149-151, 161-163, 169-171); Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (173-176); Jena (Pruck v. B. Vopelius), [19052], (10, 28 cm. [0910].

Schou, C. V. und Bergsöe, P. Quecksilberluftpumpe mit automatischer Steuerung. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, 417-419; [0910]. 23878 Schramm, Julian. Podręcznik analizy chemicznej jakościowej. Wydanie Beie ponownie opracowane i uzupelnione. [Manuel d'analyse chimique qualitative. 3-me édition revue et augmentée. Kraków (Gebethuer i. Sp.). 1905, (IX+297). 22 cm. 5 koron. [0030].

Schreber, K[arl]. Der Arbeitswert der Heizgase und seine Ausmutzung. Dinglers polyt. J., Berlin, 319, 1901, 433-436, 151-455, 166-470, 179-483, 196-499, 225-227). [7200]. 33880

— Die Temperaturen in den Turbinengasmaschinen. Zs. Turbinenwesen, Berlin, **2**, 1905, (52–55). [7200]. 33881

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzucker, Brennstoffen und Rübensamen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl. (1005-1048). [6000-6100-7200].

schreib, R. Die Fabrikation der Soda nach dem Ammoniakverfahren. Berlin (J. Springer), 1905, (X+312, mit 3 Taf.). 24 cm. Geb. 9 M. [0500].

Schreiber, B. v. Kostanecki, S[tanislaus] von.

Schreiber, Fr. Die Untersuchung von Verbrauchsmaterialien in dem Laboratorium der fürstlich Plessschen Bergwerke zu Waldenburg in Schlesien. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 726-731, 775-782). [6500]. 33884

— Cber die Prüfung des Zementes. Erwiderung auf den Aufsatz von F. M. Meyer S. 1178. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1629-1630), [6500].

Schreinemakers, F[rans] A[nton] Il[ul ert] De Natriumchromaten. [Die Natriumchromaten.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (211–220). [7050-0270-0500]. 33886

De Lithiumchromaten. [Die Lithiumchromaten. Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (633–639). [7050–0150–0270]. 33887

Mischkristalle in Systemen dreier Stoffe. I. II. III. Zs. physik. Chem., Leipzig. **50**, 1904, (169–199); **51**, 1205, (547–576); **52**, 1905, (513–550). [7050-7100-7200]. 33888

wichten in het stelsel: Ammonium-,

Lithinm-Sulfaat en water. [Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2,** 1905, (771–778). 7050–0190–0150]. 33889

Schreiner, O-swald and Brown, Bailey E. The colorometric estimation of phosphates; second method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, 1463-1468. [6300].

Schrimpff, August. Verbesserter Schwefelwasserstoffapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (195), 0910 (0660]. 33891

Schröder, August. Beiträge zur Kenntnis einiger ausländischen Fette und Oele. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Mäh & Cie), 1905, 68, nit I Taf.). 23 cm.; Arch. Pharm., Berlin. 243, 1905, 628-640). [1300-6500.

Schroeder, H. Ueber die Wirkung fluoreszierender Stoffe auf lebende Zellen, Enzyme und Texine. Sammebreferat. Bot. Ztg. Leipzig. 63, Abt. 1, Originalabhandlungen, 1905, (129–138). [8010]. 33893

Schroeder, Johannes. Pyridin als Lösungs- und Jonisierungsmittel für anorganische Metallsalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (1-36). [1930-7150]. 33894

[Schröder, I. F.]. Шредеръ, П. Ф. Лекціонцый опытъ. [Une expérience de cours.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1551). [0920]. 33895

Schroeter, G[eorg]. Ueber β-Aminotricarballylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3181–3189). [1310].

Ueber symmetrische Dialkylester der Citronensäure. Bediu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3190– 3210). [1310–1930]. 33897

und Herzberg, Gustav. Ueber die Methionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3389-3393). [1310].

— c. Richter, V. von.

Schrohe, [Adam]. J. Priestleys Bierfass; H. Davys Instrumente und Zuhörer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (357-358). [0010]. 33899

Meusnier, ein wenig beachteter Mitarbeiter von Lavoisier, gefallen als General bei Mainz im Jahre 1793. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (973-975). [0010].

Schrohe, A dam]. Eilhard Mitscherlich und die vitalistische Gärungstheorie in der deutschen Literatur vor Pasteur. D. Essigind., Berlin, 7, 1903. 321–325 : Tagesztg Brau., Berlin, 1, 1903. 881–882, 885–886, 891–892, 895. 890. 8020].

Zur Geschichte der Chemie des Essigs und der Essigsäure. D. Essighel., Berlin, **8**, 1904. 81–86. 1310.

Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, **8**, 1904, (157–160). [0010 0050 1300]. 33903

Sechs hervorragende Männer, welche sich um die Gärungswissenschaft und die Technik der Gärung in Berlin verdient gemacht haben. 1 Georg Ernst Stahl. 2. Siegismund Friedrich Hermbstädt. 3. Jeremias Benjamin Richter 4. Eilhard Mitscherlich. 5. F. W. Lüdersdorff. 6. Theodor Schwann. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, 159–160; Wochenschr. Brau. Berlin, 21, 1904, 142–145; D. Essighnd., Berlin, 8, 1904, (142–145, 150–151). [8020].

Schuberg, Ph. Apparate und Maschinen aus Ton. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, 4-10, 33 35, 59 63 . 33905

Darstellung des Schwefelkohlenstoffes nach SystemF.L.C. Eckelt. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, 10-14. [0210]. 33906

Elektrische Kältemaschinen für chemische Laboratorien. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (18-19). [0910].

Vakuumtrockenapparate. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905. (113-120. 10910<sub>1</sub>. 33908

Schuchard, E. Ueber Verhüttung von Zinkblende. Entgegnung auf die Abhandlung von C. Ritter. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1994. (1180–1181). 08801.

Schucht, F. Die Bodenarten der Marschen, J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (309-328). [6500]. 33910

Schucht, L. Bestimmung der Kieselsaure in Phosphaten bei Gegenwart von Fluor. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn 1903.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag , 1904, (11-13). [6300].

Schucht, I.. Ueber die Unzulänglichkeit der Phosphorsäure-Bestimmungsmethoden und Mittel, derselben abzuhelfen. [In: Protokoll der Sitzung der anal-techn. Kommission des Vereinsdeutscher Dünger-Fabrikauten. Hamburg-Horn, 1903. Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1904, 33-37]. [6300].

Die Bestimmung der freien
Säure in Superphosphaten. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn.
Kommission des Vereins deutscher
Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn.
1904.] Melle i. II. Druck v. F. E.
Haag., 1904. 777–82; Zs. angew.
Chem., Berlin, 18, 1905. [020–1023).
[6300-6500]. 33913

Feuchtigkeit in Superphosphaten. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904. Melle i. 11. | Druck v. F. E. Haag, 1905. [88–89] [6300].

Schüle, G. Branntwein und Liköre. [In: Chemisch-technische Uutersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (l. Springer), 1905, 562-588. [6506]. 33915

Essig. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin II. Springer), 1905, (589-597). [6500. 33916

Schüler, Arno. Uber einige Derivate des 2-Oxy-5-Amino-&-Chloracetophenons und einige Cumaranone. Diss. Rostock-Druck v. C. Hinstorffy, 1903, 156., 21 cm. [1530-1630-1910]. 33917

Schüller, A. Die metallegraphische Einrichtung des eisenhüttenmännischen Instituts an der kgl. Technischen Hochschule zu Aachen. Metallurgie, Halle, **1**, 1901, (353–362). [0910]

Zur Kenntnis der Natriumamalgame, Metallurgie, Halle, **1**, 1904, (433-439). [0380-0500]. 33919

v. Wüst, Friedrich.

**Schuen**, W. Elektrische Oefen. Zs. Elektrot., Potsdam, **8**, 1905. 285-288). [0910]. 33920

Schürr, J. Recherches sur la vitesse de dissolution des sels dans leurs solutions aqueuses. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (245-306, av. 15 fig. et 1 pl. 15 [7150].

Schütz, Julius. Ueber Hemmung der Pepsinwirkung durch Salze. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig. 5, 1904, 406–411. [8010]. 33922

Schütz, Ludwig Harald. Die neuesten Fortschritte in der Messung hoher Temperaturen. Vortrag . . Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (155-161), [0910-7209]. 33923

Schütze, Albert. Feber einige praktische Anwendungen der Pracipitine in der Nahrungsmittelchemie. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (144–152. —6500.).

Schuhknecht, Paul. Untersuchungen über ultraviolette Fluoreszenz durch Röntgen- und Kathodenstrahlen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, 717-727). [7300]. 33925

Schukareff, A. v. Louguinine, W.

**Schulten,** A. de. Sur la fiedlerite. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (315–316). [0580]. 33926

— r. Granger, A.

Schultz, G[ust.]. Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag , 1901, 669-672). [1000-5020]. 33927

lst als einheitliche Ortsbezeichnung der Naphtalinderivate die mit Zahlen zu wählen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag). 1904. 871-877. [1130-7000]. 33928

und Würth, K Über Olgasteer aus Braunkohlenteeröl, Schillings J. Gasbeleucht , München, 48, 1905, [125–131, 152–158, 177–182, 200–203. [1000 6500 33930

Schultz, Max. Studien über den Einfluss von Xitriten auf die Keinung von Samen und auf das Wachstum von Pflanzen. Diss. Königsberg i. Pr. Druck v. O. Kümmel (\*, 1903) (VIII + 92). 21 cm. [8030].

Schultze, Ernst Heinrich. Zuverlässige Schnellmethoden zur Bestimmung von Kalk, Kali und Phosphorsäure. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (508–509). [6300].

Schultze, Fritz v. Cohn. Lassar.

Schultze, H[ugo]. Die Sesamkuchen der Bremer-Besigheimer Oelfabriken. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, 52°, [6500].

— Ueber Düngekalk, Mitt. D. Ver. Thouind., Berliu, **41**, 1905, Sektion Kalk, (36-51). [6500]. 33934

Schultze, Willi. Beiträge zur Kenntnis des Harzöles. Diss. Strassburg 1. E. Druck v. C. &. J. Goeller, 1905, 70. 23 cm. [1800]. 33935

**Schulz,** A[rthur] r. Strassmann, Fr[itz].

schulz, Fr[iedrich] N. Unsere Kenntniss von der Konstitution des Gehirns. Allg. Zs. Psychiatrie, Berlin, 60, 1903, 624-631. [8000].

Schulz, Hugo. Versuche zur Bestimmug des Reinheitsquotienten des Rübensaftes. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl. 1248-1250. [6500]. 33937

Schulz, J. A. Bruno. Die Beziehung einiger aromatischer Verbindungen zur Benzoesäure- bezw. Hippursäurebildung und eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsaure neben Benzoesäurebezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, 535-543). [1030 6300 8040].

Beiträge zur biologischen Abwässerreinigung. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, 1857–1862, 1869., [6500].

Schulz, Max. Ueber einige neue α-Cyanbenzyl- und -methyl-Aniline und aus solchen dargestellte α-Carbouanide und μ-Cyanazomethine. Diss. Berlin Druck v. E. Ebering), 1905, (61, 22 cm. [1630 - 1330 - 5020].

Schulz, R. Untersuchungen ueber die Garung der Bohnen. [In: Wortmann, Bericht der Kgl. Lehranstalt Geisenheim, 1901.] Berlin P. Parey, 1905, (162–172). [8020]. 33941

Schulze, B. Die Prüfung des zu Fütterungszwecken dienenden phosphorsauren Kalkes, Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (240–242). [6500].

Bestimmung des Gehaltes an Melasse-Trockensubstauz. Landw. Versuchstat. Berlin, **60**, 1901, 242–250. [6500].

Schulze, Ernst]. Berichtigung [zu der Arbeit: Schulze, E. und Castoro, N. Beiträge zur Kenntnis der Zusammensetzung und des Stoffwechsels der Keimpllanzen, d. Zs., 38, 1903, (199-258).] Hoppe Seylers—Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1901, (106). [8030].

33944

Einige Notizen über das
Lupcol, Hoppe-Seylers Zs. physiol.
Chem., Strassburg, 41, 1901, (474–476),
[1250].

— Ueber die zur Gruppe der stickstofffreien Extraktstoffe gehörenden Pflanzenbestandteile. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (1–30). [6500]. 33946

Ueber die in den landwirtschaftlichen Kulturpflanzen enthaltenen nichtproteinartigen Stickstoffverbindungen. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (305–336). [6500].

Ceber die chemische Zusammensetzung des Holzes und über einige aus demselben darstellbaren Produkte, Landw. Jahrb. Schweiz, Bern. 18, 1904, [161–170]. [1000]. 33948

Ueber das Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Knotoffel (Solaman Inberosum) und der Dahlie Dahlie rariabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1904, (331-343), [6500-1200-8000].

Darstellung organischer Basen aus Pflanzensäften und Pflanzenextrakten verwendbar sind? Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1904, (311–354). [5500 33950

tion ides Kautschuks], Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (749-751). [1860] 33951

und Castoro, N. Beiträge zur Kenntnis der in ungekeimten Pllanzensamen enthaltenen Stickstoffverbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1901, (155-473), [6500]. 33952

Schulze, E[rust und Castoro, N. Finder man in Pflanzensamen und in Keimpflanzen anorganische Phosphate? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, (477-484). [6500-8030].

und Winterstein, E. Veber das Vorkommen von Ricinin in jungen Ricinuspflanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (211-221). [3010-6500]. 33954

des Cholesterins gegen das Licht. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (316–319). [7350 1250]. 33955

Keimptlanzen von Vieia satira und Lupinus albus darstellbaren Monoaninesäuren. Hoppe Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (38–60). [1300].

— Ueber das spezifische Drehmgsvermögen einiger aus Pflanzen dargestellten Tyrosinpräparate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (79–83). [1330–7300]. 33957

Schulze, Fr. Vergleichende Bestimmungen des Glycerius, ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (976-980). [6300].

Schulze, Franz Eilhard und Thierfelder, Hans. Ueber Baryumsulfat in Meerestieren. (Nenophyophora F. E. Sch.). Berlin, SitzBer. Ges. natl. Freunde, 1905, (2-1). [0170]. 33959

Schulze, Heinrich. Beitrag zur Kenntnis des Akonitiss I. H. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (782-783); 20, 1905, (368-369), [3010].

Schulze, J. H. und Marienhagen, G. Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer [für Getreide und Malz]. [In: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten, Hrsg. von J. F. Hoffmann. | Berlin (P. Parey), 1901, (503-505); Wochenschr. Bran., Berlin, 21, 1901, (165-166). | [6000-6300].

- r. Hoffmann, J. F.

Schumacher, A. r. Thiel, MIfredl.

Schumacher, Hans. Apparat zur kolorimetrischen Bestimmung von Kohlenstoff im Eisen nach der Eggertzschen Methode. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (35); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (163). [6000-6500]. 33962

Schumacher, Th. and Feder, E. Cber die Verwendung von Jodsäure in der Massanalyse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (115-417). [6000].

schweftigen Säure in einigen Nahrungsmitteln sowie des Schwefels im Leuchtgase. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (649-659). [6300-6400].

Schumann, C. v. Büsing, F. W.

Schumann, Ph. Beiträge zur Kenntniss der Schibatter. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. I. F. Rechner), 1903, (35). 22 cm. [1300-6500]. 33965

Schumm, O[tto]. Nachtrag zu meiner Abhandlung "Ueber ein proteolytisches Fernnent im Blute bei myelogener Leukämie". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1901, (583). [8010]. 33966

Versuche mit dem Lohnsteinschen Präzisions-Gärungs-Saccharometer. Hamburg, Mitt. Staatskrankenaust., **5**, 1905, (200–213). [6500].

Ueber die Bestimmung des Quecksilbers in Organen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (73–85). [6200. 33968

und Westphal, C. Ueber den Nachweis von Blutfarbstoff mit Hilfe der Adlerschen Benzidinprobe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (510-511). [6520].

33969
Schupp, Gustav. Über N-Methylolsalicylamid und über Benzoylierungs-Produkte des Salicylamids. Diss. München. Weida i. Thür. (Druck v. Thomas & Hubert), 1905, (72), 23 cm. [1330].

r. Einhorn, Alfred.

r. Henle, Franz.

Schur, H. r. Kraus, Rudolf.

Schury, Bujard und Gastpar. Die biologische Versuchskläranlage der Stadt Stuttgart auf der Prag. Berlin, Mitt. Prüfungsanst. Wasserversorg., H. 5, 1905, (1-7195). [6500]. 33971

Schwab, Georg. Beiträge zur Kenntnis des Cinchotoxins und Chinotoxins. Diss. k. techn. Hochschule, München. Diessen (Druck v. l. C. Huber), [1905]. (32), 22 cm. [1930-3010]. 33972

v. Rohde, Georg.

Schwab, Julius. 1. Über die stereoisomeren \( \beta \)-Methylglutacous\( \beta \)-Uier \( \text{O-Diaminoguajacol und sein Oxydations-Produkt. \( \text{Basel. Phil. Diss.} \)
1904 \( 1905. \text{Basel, 1904, (47).80}. \)
1230'. \( 33973 \)

**Schwabe**, O. Hochofenschlacke und Portlandzement. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1265–1267). [0220 6500]. 33974

Schwackhöfer, F. Einheitliche Methoden der Malzanalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (542–548). [6500]. 33975

Schwärtzlin, August. Uber die Oxydation der Dimethylitaconsäure und der Dimethylaticonsäure mit Kaliumpermanganat. Diss. Strassburg (Druck v. C. Müli & Ciet, 1903, (13), 23 cm. [1320].

**Schwalbe**, Arthur r. Bucherer, Hans.

Schwalbe, Carl. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzol diazoniumehlorids. Berlin, Ber. 19. chem. Ges., 38, 1905, (2196-2199); Hrn. John Cannell Cain zur Entgegnung. Le., (3071-3076). [1740-7050-7350].

— Ueber das Dimroth'sche Thiophendiquecksilberoxyacetat. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2208– 2210). [1920/2000]. 33978

Tarbstoffe, Bericht über das I.-1. Vierteljahr 1904, Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (634-640, 751-754, 783-785); **4**, 1905, (82-85, 106-109, 202-205, 222-226); das erste Vierteljahr 1905, l.c., (419-123, 443-445), [5020].

Ein Rührkessel für den Laboratoriumsgebrauch. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (670-671). [0910].

33980

— Kolorimetrische Bestimmung des Tiophens. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (895–896). [6300]. 33981

— Über die Zersetzungstemperatur des amerikanischen Kolophoniums. (Vorl. Mitt.). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1852). [1860-7200].

Schwalbe, Carl. Ueber die Haltbarkeit des diazotierten Paranitranilins. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905. (433-438); Textilztg, Braunschweig, 3, 1905. 757-762). [1740-5020]. 33983

Schwarz, A. Ritter von. Veber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a. bezüglich des Stärkezustzes; b. bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c. bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (586–594). [6500].

Schwarz, C. Prüfung einer "Apollo" Handzentrifuge. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1095–1096). [0910]. 33985

Schwarz, Emil. Einige Bemerkungen zur Chemie des Portlandzements. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1329-1331). [0220]. 33986

Schwarz, F. Kalte Verseifung von Wachs nach Henriques. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (132). [1300].

Einfluss der Kochdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs, Zs. öff. Chem., Planen, 11, 1905, 6 8. [1300]. 33988

——— Ueber die Verseifung von Bieneuwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (301–302). [1300]. 33989

den Zuckergehalt in Erbsenkonserven. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1901, (550-553). [6500]. 33990

 Schwarz, Georg L. M.
 Zur Kenntnis der beiden μ- Methylnaphtothiazole.

 Basel. Phil.
 Diss. 1903–1901.
 Basel, 1904, 51π.

 Schwarz, Georg L. M.
 Zur Kenntnis der Kenntnis zugen.

 Basel.
 Phil.
 Diss. 1903–1901.
 Basel, 1904.

Schwarz, Paul. Beiträge zur Kenntnis der Azimide und der Aldehydine. Breslan (Druck v. II. Fleiselmann), 1905, (9.1)=13/c, 23 cm. 1 M. (1930).

Schwarz, Richard. Zur Kenntnis der Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Basen. Diss. Gottingen. Hildesheim Druck v. A. Laxy, 1903, (17), 21 cm. 1310—1630—3010]. 33993

Schweinitz, E'mil] A. de and Dorset, M. The composition of the tubercle bacilli derived from various animals. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag). 1901, (278–281). [6500]. 33994

Schweitzer, H. Fie Bestimmung des Zuckergehaltes in Rohzucker und Melasse für die Verzollung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1248-1249), (6300).

Schweizer, Viktor. Die Destillation der Harze, die Resinatlacke, Resinatfarben, die Kohlefarben und Farben für Schreibmaschinen. Eine Darstellung der rationellen Destillation des Harzes und der aus Harz gewinnbaren Produkte, als: der Harzöle, Resinate, Harzlacke, Harz- und Lüsterfarben, der Bereitung aller Arten von Kohlefarben und Druckfarben, der lithographischen Tinten und Kreiden sowie der Farben für Schreibmaschinen, Kopierblätter und Stampiglien. Wien (Hartleben), 1905, [recte 1901], (VIII + 321). 18 cm. 33996  $\{6500\}.$ 

Schwenk, Wilhelm. Ueber Derivate des o-Chinolinaldehyds. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Knerner), 1903, 40). 21 cm. [1930]. 33997

r. Howitz, Joh.

Schwenkenbecher, [Friedrich Alfred]. Ueber die colorimetrische Bestimmung des Eisens. D. Arch. klin. Med., Leipzig, 75, 1902, 481-488. [6200]. 33998

Schwerin, Graf Botho, Ueber technische Auwendung der Endosmose, [Int: 5-Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Borlin (D. Verlag), 1904, (653–660), [7250].

**Schwezow**, B. Benzol als Indikator für die Jodometrie. Zs. aual. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, 485–88. [6000-1130].

Schwitter, Martin, Tin in Alaska, London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 659). [0720]. 34001

Schwoner, J. r. Pick, E. F.

Scott, Alexander. Note on the atomic weight of nitrogen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (309-310), [0190-7100].

Lyon Playfair. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 600-605). [0010]. 34003

Scott, James. The influence of cobravenom on the proteid metabolism. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (166–178). [8010]. 31001

Scriba, F. Einige Versuche über die Eigenschaften des Phosphors, Zs. physik Untern, Berlin, **18**, 1905, 226 . [0570 | 0920] | 34005

Scurti, Francesco v. Angeli, Angelo.

Sebelien, John. Fordelingen af det fotokemisk virksomme lys paa den nordlige halvkugle ved sommersolstitum. The distribution of the photochemically active light on the northern hemisphere during the summer solstice. Arch. Math. Natury., Kristiania, 26, 9, 1904, (13), [7350].

Zur Frage der Titerstellung von Normalsäuren. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (638-642). [6000].

Ueber die Schwankung der Stärke des ultravioletten Lichts bei natürlicher Beleuchtung, Chem.Ztg. Cöthen, 29, 1905, (879-881). [7350].

3-1008

Sebor, Jan. O diffusní rychlosti vody blanou polopropustnou. [Ueber Diffusionsgeschwindigkeit des Wassers durch eine halbdurchlässige Membrau.] Prag. Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 21

Aufsatz, (15). [7150]. 3-1009

O rozpouštěcí rychlosti mědi v kipelině strové za přítomnosti kysličníku vodičitého. [Ueber Lösungsgeschwindigkeit des Kupfers in der Schwefelsäure bei Anwesenheit des H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>] Prag. Věstn. České Spol. Niuk, 1904, 22 Aufsatz, (10). [7050]. 31010

**Seddig,** M[ax]. Ueber "Wachstums" - Erscheimingen an Quecksilbertropfen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (153–154). [0380]. 34014

Sedlaczek, [E.]. Ueber den Nachweis von Natruunthiosulfat. Allg. PhotZtg, Halle, 9, 1903, Phot. Motivenschatz, (177-180). [6150]. 34012

Sedlmayr, Theodor. Beiträge zur Chemie der Hefe. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. F. Humar), 1903, 38 · 21 cm. [6500 8020].

31013 Seelhorst, C[onrad] von and Fresenius. Der Einfluss der Bodenfeuchtigkeit auf den Geladt des Haferstrohs an Gesamtund an Eiweiss-N. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (27-28). [6500]. 31014

Seemann, Ferdinand. Studien über die quantitative Bestimmung und Trennung der Kieselsäure und des Fluors. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (313–387). [6300-6200]. 34015

Seemann, John. Ueber die Oxydation von Leim und Hühnereiweiss mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (229-264). [4010]. 34016

Segale, M. Untersuchungen über das Vorhandensein von Arsen in den normalen Geweben vermittelst der biologischen Methode. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (175–180). [6100].

Segelitz, L. r. Doebner, O[skar].

Seger, H. und Cramer, E. Löthainer Steingutton. [Chemisches Laboratorium für Tonindustrie.] ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (563). [6500]. 34018

bei Wurzen. [Chemisches Laboratorium für Tonindustrie.] ThonindZtg, Berlin, 27, 1903. (2254). [6500]. 34019

Künstliche Vermehrung des Bindevermögens der Tone. [Chemisches Laboratorium für Tonindustrie.] Thonind/Ztg. Berlin, **28**, 1904, (641– 612). [0120]. 34020

Segin, A. v. Lührig, II.

Segin, Adalbert. Uber den Nachweis von Kokosfett in Butter, Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (21) 22 cm.; Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (441-450). [6500]. 34021

**Segin**, Albert. Zur Konservierung der Abwässer. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (809–813). [6500]. 34022

Seib, Otto. Bestimmung der zitratlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (397-398). [6300]. 34023

Seidell, Atherton and Smith, Joseph G. The solubility of calcium sulphate in solutions of nitrates. J. Physic. Chem. New York, N.Y., 8, 1904, (493]–199, with text fig.). [0220-7150. 34024 r. Cameron, F[rank] K[enneth].

**Seifert,** M[ieezysław] v. Niementowski, Stefan.

Seifert, W. Ueber die Säureabnahme im Wein und den dabei stattfindenden Gärungsprozess. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (305-306, 318-320). [8020].

34025

Seiler, E. c. Hofmann, Karl] A.

Seiler, Frederic. La chimie du miel. Neuchatel, Bul. Soc. Romond. Apicult., 1, 1904, 55-58. [2000]. 34026

and Verda, A. Sur une reaction phosphomolybdique de l'erine. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zurich, 42, 1904, 238, 8940 (550), 34927

. . Konig, Josef.

Seiler, Richard. Zur Kenntais der Phenylhydrazinderivate der Bernsteinsaure. Diss. Rostock Druck v. II. Winterberg, 1992, 40, 22 cm. 1310, 34928

Seldis, Eugen. Ueber Pulegen und Campholen. Diss. Gottingen. Hildesheim Druck v. A. Lax. 1904, 89. 21 cm. 11403. 34029

Seligman, Richard and Willott, F. J. The determination of zine in light zinealuminium alloys. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1965. 1278-1279. 6200.

[Selivanov, F. F. et Pišcimuka, P. 8.] Соливановъ О. О. и Пинцимука П. С. Объ одномъ реактивъ на кислоту. Un reactit pour ies acides. 8: Peterburg, Zura. russ. fiz.-chim. Obsc. 36, 1904. proc. verb. 343-345. [1300-6300].

Sell, William James. The efformation of methyl derivatives of pyridine. Part I. 2-Methylpyridine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 791-801; abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 165-166; 1930].

———— Hexachlor-æ-picolare and its derivatives. London Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 501. [1930]. 31033

Selleger, E. L. Ein neues Reagens for die mikroskepische Papieranalyse, Papierfabrikant, Berlin, **1903**, Monats-Ausg., (125, mit 2 Taf., [6000], 31031

Ueber den Limfuss animalischer Lehnung auf die physischen Engenschaften des Papiers, Papier atorikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., 181–182 (2000).

Ligenschaften der Reagentien für die mikroskopische Papierprofung und ihre Anwendung. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., 607-609., 6500. Selleger, E. L. Organische Farbstoffe für Papieruntersuchung, Papierfabrikant, Berlin, Monats-Ausg., 1904, 156-1570, 6500]. 34037

 Ueber den Einfluss der Faserarten auf die Zugfertigkeit des Papiers. Papierfabrikant, Berlin, 1904, Monats-Ausg., 523-525. [6500], 34038

Papiers, Papierfabrikant, Berlin, **1904**, Monats-Ausg., 599-600, 6500, 3403J

Papieres nach seinen inneren Eigenschaften. Papierfabrikant, Berlin, **1904**, 746-747. 6500]. 31040

Resultate einer Untersuchung japanischer Maschinenpapiere. Papieriabrikant, Berlin, **1904**, Monats-Ausg., 828-829 (6500). 34041

Normalpapieren. Papierlabrikant, Berlin, **3**, 1905, 265-267. [6500]

Die Bestimmung der Stoffzusammensetzung. Papierfabrikant, Berlin, **3**, 1905, 4150–4152 . [6500]. 34043

Die mikroskopische Prüfung des Papiers in Bezug auf die Mahlung der Faserstoffe. Papierfabrikant, Berlin, **3**, 1905, 2291-2294, 2353-2356. [6500].

Sellei, Jozsef c. Detre, Laszle.

**Sellier,** Eugene. Sur l'action de la chaux sur certaines matières azotées des jes de betteraves. Zuckerlabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. Bd 3.] Berlin D. Verlag , 1904. 27–37; Centralld Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, 1171–1175, 1201–1202. [6500—1020].

Sellier, G. Recherche de l'acide torique dans les aliments. Ann. chim. analyt. Paris, 10, 1905. 235-236. 6150]

Semmler, F. W[ilhelm]. Ueber die Oxime des Palegons. Vortrag. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (146-148). 1640-1540. 31047

Konstitution des Fenchons und seiner Derivate. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, 1313–1315. — 1540. — 34048

Ueber einige neuere Bestrebungen in der Industrie der atherischen Oele. In: 5. Intern. Kongress für

augew. Chemie. Bd 2. Berlin, D. Verligt, 1904, 602-608. [1140-6500]. 34049

Semmler, F. W[ilhelm. Die atherischen Oele. Nach ühren chemischen Bestandteilen unter Berucksichtigung der geschichtlichen Entwicklung. Bel I. Allgemeiner Tl. (Lfg. 1-5). Leipzig (Veit & Co), 1905, XVI ± 860). 25 cm. Die Lfg. 7,50 M. Cpl. 10 M. 6500]. 31050

Senčikovskij r. Konovalov, M.

Senderens, J. B. r. Sabatier, Paul.

Sendhoff, Bernhard. Die quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuts von den Schwermetallen als phosphorsanres oder arsensaures Salz. Diss. Münster i. W. Druck d. Westfalischen Vereinsdruckerei ; 1904, 51, mit 1 Tab.). 22 cm. [6200]. 31051

Sendtner, R. Untersuchung und Beurteilung der Teigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 8, 1904, 101-110. [6500]. 31052

Senier, Alfred, Austin, Percy Corlett and Clarke, Rosalind. The interaction of acridines with magnesium alkyl halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, #1169-1474; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 227-228. [1930-2000].

and Clarke, Rosalind. The use of calcium in lecture-table experiments. Chem. News, London, **91**, 1905, (87). [0220 - 0920]. 34051

Senn, Hans. Zur Kenntnis der elektrolytischen Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Losung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 229-245. [0580-0930-7250]. 34055

**Senter,** George. The *rile* of diffusion in the catalysis of hydrogen peroxide by colloidal platinum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, 566–5744; "Chers.) Z. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, 1737–747); **53**, 1905, 601). 9360–7050 7150].

Reaction-velocities in heterogeneous systems: with particular reference to enzyme actions. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905. 311-319. [7050-8010].

Das Wasserstoffsuperoxyd zersetzende Enzym des Blutes. H. Uebers.). Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, 673-705). [8010]. 31058

Sertz, H. Vergleichende Untersuchungen über die Zusammensetzung des Flusswassers der wilden Weisseritz bei Tharandt sowie eines "Quellwassers aus dem dortigen tiefen Grunde"; im Besonderen Prüfung beider auf ihre Brauchbarkeit für Fischereizwecke. Allg. Fischereiztg, München, 28, 1903, 299-301. [6500].

Šestakov, Petr Ivanović, Шестаковъ П. П. Дъйствіе мюрноватистых в солей на мочевину и новій синтель гидралина. Action des hypochlorites sur Furce; synthese nouvella d'hydrazine. 8t. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé. 37, 1905, 1-7; Sépare 8t Peterburg, 1905, 7, 24 cm [0250 1310 1610]. 34060

----- v. Shukoff, P. J.

Sestini, Fausto. Formazione di acido nitroso nell'aria confinata dal terreno agrario Roma, Rend. 8 c. chim., 1, 1903, 85-86. [0490]. 34051

Bildung von salpstriger Saure und Nitrifikation als chemischer Prozess im Kulturboden, Landw, Versuchanst, Berlin, **60**, 1904, 103– 112. [6500]. 34062

Setlik, B. Ueber das Calciem metallicum des Handels, ChemZtg. Cothen. 29, 1905. 218-219 (220).

Seubert, Karl r. Clarke, Frank W.

Seybold, Wilhelm, Ueber den Emfluss raumlicher Faktoren auf den Prozess der Alkylierung, Zurich, Phil. Diss. H. 8, 1903-1901, Zurich, 1904, 055, 8yo. 1200-5500, 34064

Seyewetz, Alphonse. Sur la destruction du voile photographique dit "voile dichroque". Avec. A. et L. Lumière. [Fa: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin D. Verlag). 1904. 324-327. [7350].

Sur les diverses causes de production et sur la composition du voile photographique dit "voile dichronque". Avec A. et L. Lumiere. [Lu: 5, Intern. Kongress für augew. Chemis Bd 4.] Berlin [D. Verlag , 1901, 356–371 , 7350].

Nach einem Vortrage, Phot. Rdsch., Halle, **17**, 4903, (186–189); Phot. Centralbl., Halle, **9**, 1903, 186–189), [7350]. Seyewetz, Δ[lphonse] et Bardin, Action du sulfite de soude sur l'éthanal. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (259-260). [1410-1420]. 34068

r. Lumière, Auguste.

Seyffert, [Karl]. Ueber Saccharometeranzeigen. Branntweinbrenner, Thomaswaldau, 24, 1905, (537-538). [6000].

Malzuntersachung, Branutweinbrenner, Thomaswaldau, **24**, 1905, 573–575). [6500]. 34070

Shearer, J[ohn] S[anford] and Fenner, R obert] C[oyner]. The specific heat of air at low temperatures. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (172–173). [7200].

**Shepherd**, E[arnest] S[tanley]. The aluminum-tin alloys. J. Physic, Chem., Thaca, N.Y., **8**, 1904, (233–247, with pt., text fig.). [0120 0720]. 34072

The constitution of the constitution of the New York, N.Y., **8**, 1901, ([121]-135, with pl.). [0100].

Aluminum-zme alloys. [With bibliography.] J. Physic. Chem., Ithaca, X.Y., **9**, 1905, (501–512, with pl., text fig. . [0100]. 31074

Sheppard, Samuel Edward, The reversibility of photographic development and the retarding action of soluble bromides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1311–1332); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223), [7050-7350].

and Mees, Charles Edward Kenneth. The molecular condition in solution of lerrons oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10). [0320-1310-7250-7250].

The theory of photographic processes; on the chemical dynamics of development. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (117-173); Part II: on the chemical dynamics of development, including the microscopy of the image. Le., 76, 1905, (217-23), with pl. — As. wiss Phot., Leipzig, 3, 1905, 282-296, 310-323, 351-370, nit I Taf. [7050-7350-7400]. 31077

---- r. Mees, C. E. K.

**Sherman**, Henry C. Notes on organic analysis. Sch. Mines Q., New York, N.Y., **26**, 1904, (1-47). [5500 6000].

and Falk, M. J. The determination of nitrogen in organic compounds. New York, N.Y., Cont. Haveneyer Lab. Columbia Univ., No. 101; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904. ([1469]-1474). [6200]. 34079

Shibata, K. Ueber das Vorkommen von Amide spaltenden Enzymen bei Pilzen. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (384–391). [8010]. 34080

Shiga, K. Ueber einige Hefefermente. 1. Ueber die fermentative Umwandlung der Nucleinbasen. 2. Ueber das Vorkommen von Arginase in Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (502–507). [1020–8010]. 34081

Shinn, Owen Louis. Complex thiosulphates. "[Crystallography by Amos P. Brown and Charles Travis]." Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem., Univ. Pa., No. 80; in J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, ([947]–952, with text fig.). [0660]. 34082

**Short,** Frederick Charles r. Findlay, Alexander.

Shukoff, A. Die Bestimmung der Erstarrungstemperaturen von Fettkörpern und Paraflinen. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (621-625), [7200-1110].

und Schestakoff, P. I. Uber eine direkte Methode zur Glycerinbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (294-205). [6300]. 34084

Shukoff, Iwan. Beitrag zur Kenntniss der metallorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2691–2693). [2000–7250].

**Sicherer**, Walther von. Farben und Färben. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (132–131, 153–156). [5020].

31086
Sichling, Hans. Ueber die Warthasehe Methode der Härtebestimmung im Wasser. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 72, 75). [6500]. 34087

Sickermann, Christian. Ueber Salzbildung und Veresterung der m-Nitrobenzaldoxime wie der p-Chlorobenzophenonoxime und p-Tolylphenylketoxime. Diss. Leipzig. Rosswein i. S. Druck v. A. Haubold'. [1903]. 62 21 cm. [1630]. 31088

Sidersky, D. Vereinbarung der Kalibestimmungsmethoden. [In: Bericht über die Arbeiten der internationalen Kommission für die Analyse der Künstdünger . . . des V. intern. Kongresses für angew. Chemie.] Berlin (D. Verlag), 1904, 60-62); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4] Berlin (D. Verlag), 1904, 943–945. [6300].

Sidgwick, Nevil Vincent. Note on the interaction of metallic cyanides and organic halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 120-121). [7000-7050].

Sidorenko, K. V.]. Сидоренко, К. В. О действій азотноватой окиси на диалинть. [Action de l'ambydride azoteux sur le diallyle.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsc., 36, 1904. (898-905). [1120—1620]. З1091

Sieber, [Nadine]. Ueber die bakterienfeindlichen Stoffe des Blutfibrins. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, 571-584). [8050]. 31092

Siebert, C. r. Biltz, Wilhelm.

r. Vorländer, D[aniel].

Siebert, Karl. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, 40. 21 cm. [1430-1230-1930] 1940].

Siebert, S. Ucber die Gewinnung von Lithiumsalzen aus den Mutterlaugen der Orber Soolquellen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905. (368). [0450].

Siebert, Werner. Zur Kenntnis der Modifikationen des Arsens und Antimons. Diss. Berlin (Druck v. W. R. Saling & Co.), 1905, (47). 22 cm. [0140 0680 7000]. 31095

r. Stock, Alfred.

Siede, Erich. Zur Kenntnis des Carbofenchonons. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, (63). 22 cm. [1540]. 34096

Siedel, Johs. [Berichterst.] und Hesse, [A.]. Versuche mit dem Magermilchprüfer von A. Bernstein, den Gerberschen Präzisionsbutyrometern und den llachen Butyrometern der Firma A. W. Kaniss in Wurzen i. S. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (45-16). [6000].

31097

Siedel, Johs. [Berichterst ] und Hesse, [A.]. Praktische Erfahrungen mit dem Gerberschen Verfahren der Rahm- und Butteruntersuchung. MolkZtg. Hildesheim, 18, 1901, (505-506, 529), [6500].

Siedentopf, H[enry]. Ultramikroskopische Untersuchungen über Steinsalzfärbungen. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (855–866, mit I Taf.). [7300]. 34099

**Siedler**, P. Zur Prüfung von Santalöt, Sandelholzól und verwandten Ölen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (197–200). [6500].

34100 Siegfeld, M. Beiträge zur Beurreihung der Butter. Milchw. Zentrabb., Leipzig, 1, 1905, (155-171). [6500]. 31101

Untersuchungen über die Präservierung von Milchproben. Milchw. Zentralld., Leipzig. **1**, 1905, (488–493). [6500]. 31102

Ueber die Fettbestimmung im Käse nach Gerbers Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (133-435). [6500].

| Untersuchungen über die Gerbersche Methode der Milchfettbestimmung. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1117-1119, 1142-1144). [6300]. 31101

Zur Beurteilung der Butter auf Grund der Reichert-Meisslschen Zahl. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (481-483). [6500]. 34105

Ueber Verfärbungen im Käse durch Metalle, besonders durch Kupfer. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (705–707). [6500]. 34106

Die Schwefelsaure Im die Milchfettbestimmung nach Gerber. MolkZtg, Hildesheim, **19**, 1905, (738). (6000–6300).

Ceber die täglichen Schwankungen im Fettgehalte der an die Molkerei gelieferten Milch. MolkZtg, Hildesheim. **19**, 1905, (975–978). [6500]. 34109

Siegfeld, M. Ueber den Nachweis von Butterverfälschungen mit Hilfe der Phytosterinacetatprobe.  $Z_{s}$ . Fifters. 577-585. Nahrg-mittel, Berlin, 7,  $\{6500\}.$ 31110W. – und Rosenbaum, Untersuchungen über die Gottlieb'sche Methode der Milchfettbestimmung. Milehw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, 214-218). 6300. 31111 Siegfeldt, M. Tägliche Schwankungen der Azidität und des Fettgehaltes der Milch. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, 4075-4076 . 6500 [. 31112 Siegfried, Max. Zur Kemitnis des Glutokyrins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1901, 1-1-[0]0. 31113 15). \_\_\_\_\_ Celier Caseinokyrin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, 16-67. 4010. 31111 L'eber Derivate von Amidosauren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901. 68 71 . [1300]. 31115 Notiz über Lysin, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **43**, 1905, 363-361). [1310]. 31116--- Ueber die Bindung von Kohlensaure durch amphotere Amidokörper. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 85 96; **46**, 1905, 101 111. [1310 1010] 34117 Zur Keuntnis der Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strasslang, 45, 1905, 252 257. **F1000**. 31118 Eine neue Reaktion amphoterer Korper, Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, 31-11. [7000. 31119 11. - und Mark, Kenntuis des Jecorius. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 192 196 . 8000 . 31120 - und Singewald, E. Methode zur Untersuchung von Fleischextrakten durch Bestimmung des organischen Phosphors, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 521. 527 (5500). 31121

Siegl, Karl. Das Radium, Auszug

aus e. Vortrage. D. MechZtg, Berlin,

1905, 103 101, 115 117, 122 121, 131

136, 113-145, 164-1665 [0620] - 31122

Sielaff, Hans. Ueber die Alkylierung der Isonitraminfettsjuren. Diss. Erlangen. Borma-Leipzig Druck v. R. Nosker, 1905. 33. 22 cm. [1310]. 34123

Sielisch, Johannes, Uber die Kondensation von Methyläthylketon mit Oxalester, Diss. Berlin Druck v. G. Schade, 1905, 39, 22 cm. [1510-1310].

Siemens, Alexander. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen. Diss. Göttingen Druck v. Dietericht, 1904, 611. 22 cm. 6200-7250]. 54125

 Siemssen, H.
 Die Reaktionen einiger

 Alkaloide gegen Bronnwasser.
 Pharm.

 Ztg. Berlin.
 49, 1901, 92. [6150]

 3010]
 34126

Sieplein, Otto J. r. Mabery, Charles Frederic.

**Siermann**, E. Neuerungen an Zeutrifugen. Chem. Zs., Leipzig **4**, 1905, 109 111, 517-519, 511-513. [0910].

Sierp, H. Chemie, Natur u. Offenb., Münster, **50**, 1904, (556–566). [0030]. 34128

Sieveking, H[ermann]. Ueber einen neuen Apparat zur Bestimmung der Radioaktivität der Thermalquellen. Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, 700–703). [0910–7300]. 34129

Sieverts, A. Bemerkung zu der vorstehenden Abhandlung (von F. Krafft, Die modernen Losungstheorien in der angewandten Chemie). Zs. angew. Chem., Berlin. 18, 1905, 861– 865., 7150.

Sigmund, Wilhelm, Die physiologischen Wirkungen des Ozons, Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (100-115, 191-502, 627-610), 8010].

Sikes, Affred W.—On the globulin of "albuminous" arine. J.—Physiol., Cambridge, 33, 1905, 101-105. [1010-8000].

Silber, Paolo r. Ciamician, Giacomo.

Silbermann, Martin. Untersuchungen in der 3-Kohlenstoffreihe. Ucher ein neues Verfahren zur Darstelbung von Oxyaminosauren. Diss. Berlin Druck v. G. Schade , 1905, 43 , 22 em. 13000. 34133

 $=-r_*$  Neuberg, Carl.

Silberrad, Oswald. The constitution of nitrogen iodide. London, J. Chen. Soc., **87**, 1905, 55-66); abstract London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, 192 1944, 70490.

The metallic derivatives of nitrogen iodide and their bearing on sensitiution. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 66-73; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, 241-242, 50290 0490].

silfverling, Ax. Om det Wiborghska svafvelprofvet med filter. On the Wiborg sulphur test with filter. Stockholm, Jernk. Ann., **59**, 1904, (144– 145). 6400.

Sill, Herbert F. Ueber das Gleichgewicht zwischen einer Stiekstoffbase und organischen Säuren in verschiedenen Lösungsmitteln, Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, [577–602), [34137–605].

 Šilov, N.] Инловъ, Н. О сопраженныхъ Іреакціяхъ окисленія. [Sur les réactions conjuguées de l'oxydation.] Moskva, 1905, (XI + 304 . 24 cm. [1000 7050].

 31138

**Silz,** E. L'éclairage domestique à l'alcool. Bul. ass. chim.. l'aris, **22**, 1905, (1281-1283). [1210]. 34139

Le procédé Naudet de diffusion à circulation forcée et continue. [Zuckerfabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag , 1904, 197–208). [6500].

Siméon, [Joseph]. Die Anwendung langer Schienengestänge und das Verschweissen der Schienenstösse. Zs. Kleinbahnen, Berlin, 11, 1901, 145 450). [7200]. 34144

Simmersbach, O[scar]. Ueber den Einfluss des Stickstoffs auf die Härte des Eisens. Bergm. Rdsch., Kattowitz. 1, 1905, [139-140]. [0320]. 34142

- Uber die Herstellung von Ferromangan, Bergen, Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, 305-308. [0320 0470 . 31143

Uber das Rösten von Eisenerzen. Glückauf, Essen, **41**, 1905, 1504-508). [0320]. 31144

Cber die Verwendung schwefelreicher Brennstolfe im Hochofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (163–165). [0320]. 34145 Simmersbach, O[sear]. Zur Frage der Steinkohlenverkokung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, 446–152 ... 0210].

Die Herdofenstahlerzeugung aus flüssigem Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, 690-713, 769-773, [0320]. 34147

Thehofengase zum Reduzieren von Eisenerz für die neueren Herdofenstahlprozesse. Stahl u. Eisen, Düsseldorf. **25**, 1905, 1187–1180. [0320]. 31148

Simon, Heinrich r, Michaelis,  $\Lambda$  ug. .

Simon, Johann. Ein neuer Apparat zur Bestimmung des Staub- und Wassergehalts in Abgasen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905. (1969.—6010].

Simon, L. J. Action du permangamate de potassium sur les sels d'hydroxylamine nitrate, phosphate, arseniate. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 650-661 . [0190-6300]. 31150

Sur une méthode de dosage volumétrique de l'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (724-727). (390-0490). (34151

La chimie dans l'enseignement secondaire. Rev. <u>26</u>0 sci., Paris. **15**, 1904, 695-702 (0050).

de l'éther exalacétique sur l'addehyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sel. 139, 1901, 211-212. [1310-1430-1600].

3H53 Action de l'éther

oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la \$\textit{B}\$ naplitylamine. Paris, C.-R. Acad. sei, 139, 1901, 297-299. 1310-1330-1130 1630].

Simon, M. r. Stoermer, R[ichard].

Simon, Nik. Opium als Genussmittel.
 Natur a. Kultur, München. 2, 1904.
 107-111). [3010]. 34155

Simon, Oscar. Ueber das Verkommen und den Nachweis geloster Lisweisskörper in den Fäces. Nebst Erwiderung von Affbert Albu und Antwort von Oscar Simon. Arch. Verdanungskrankh., Berlin, 10, 1901, 197–203, 408–410., [6150].

Simon, Oscar. Zur Frage des Nachweises gelöster Eiweisskörper in den Fäzes. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 10, 1901, (627-628). [6150]. 34157

Ueber das Vorkommen quantitative Bestimmung von Cellulose in den Facces, Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **21**, 1901, 552-554. [6500].

Eine Felildiagnose mit der Diphenylaminreaktion zum Nachweise von Salpeter. Zs. Fleischhyg., Berlin, 15, 1905, (329–330). [6150]. 34159

und Lohrisch, Hans. Eine neue Methode der quantitativen Cellabesebestimmung in Nahrungsmitteln und Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (55–58), [6300–1810].

Simon Thomas, J. C. A. Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn. (Français) Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 223–255, av. portrait). [0010 0030]. 34161

Simonet, A. r. Vignon, Léo.

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. Ueber die Einwirkung von Grignardschen Reagens auf σ- bezw. γ-Aldehydosauren. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3981– 3985. [1000-1910].

- r. Salmony,  $\Lambda$ .

Simonsen, John Lionel v. Perkin, William Henry jun.

Simpson, Edward 8. Colouration of glass by solar radiation. Chem. News, London, **91**, 1905, (236). [7350].

3H63
Singer, Leopold. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Mineralölanalyse und Mineralölfabrikation im Jahre 1902. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, 29-52, 17-50, 68-71, 93-96, 118-121, 144-147, 169-173, 194-198, 227-230; im Jahre 1903, I.c., 11, 1904, 28-50, 16-48, 71-74, 94-96, 120-124, 442-145, 170-173, 196-200, 220-223, 248-252, 268-276°; im Jahre 1904, I.c., 12, 1905, (19-52, 68-74, 102-105, 128-132, 151-157, 178-182, 209-24, 233-236, 263-266, 288-290). [6500]

Singewald, E. r. Siegfried, M.

Sinnatt, Frank Sturdy. The estimation of pieric acid additive compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (297), [6300]. Sirk, H. Über die Beschleunigung der Chlorentwicklung aus Kaliumchlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin, ein Beitrag zur Theorie der elektrolytischen Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905. (261–263). [0250–7050–7250]. 34166

Sisley, P. Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (91). [5020]. 34167

Sitta, [František]. Alimentární laevulosurie při organickych chlorobách jater. [Alimentäre Laevulosurie bei organischen Leberaffectionen.] Sborn. Klin., Prag. 5, 1903-04, (215-222). [1810].

34168 Sjollema, B. Eine Abkürzung der Kalibestimmung. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **8**, 1903, (33). [6300].

Anwendung von Farbstoffen bei Boden-Untersuchungen, J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (67-69). 34170

— Ueber den Eintluss der Fütterung auf die Zusammensetzung der Butter. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (825–831). [6500]

Skärblom, K. E. Ueber die Bestimmung des Zuckers in den ausgelaugten Schnitzeln. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (1226). [6300]

31173

Beitrag zur Bestimmung des Zuckers in den Kondenswässern. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1903, (163). [6500]. 34174

Vereinfachte Brennwertbestimmung in den Heizmaterialien. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1901, (1262–1261). [6500]. 31175

Aus der Laboratoriums-Praxis. Beize für Laboratoriumtische, Anordnung bei Büretten. Dampfleitung nach dem Laboratorium.—Melasse-Entlültungtrichter.—Melassepyknometer.— Aspirator und Wasserbehälter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg. 13, 1905, 1688–689. [0910]. **Skeels,** Arthur A. Particles smaller than atoms. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23619, with (ext fig.), [7100].

Skita, A. r. Merling, G.

Skosarevskij, М.] Скосаревскій, М. О патріевых пропаводных ацепидена. [Sur les dérivés sodiques de l'acétylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 1863-872/, [1120].

Дъйствіе вдкаго кали на смъсъ фенилацетилена съ ацетономъ, спятезъ диметилфенилацетиленилкарбинола. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétone, synthèse du dimethylphénylacétylénylacétyleneylacétyleneylacétylenylacétyleneylacétylenylacétyleneylacetyleneylacetyle

Skrabal, A[nton]. Ueber die Einwirkung von Oxydationsmitteln auf Jodwasserstoff und die Reaktionen der unterjodigen Säure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (550-554). [0390 6150]. 34180

Zur Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion. Zs. anorg, Chem., Hamburg, **42**, 1904, (1.59). [6300-7050-0470-1310]. 34181

---- Über das Elektrolyteisen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1994, (749 - 752), [0320 7250]. 31182

Zur Kinetik der Oxydationsvorgänge, (Die Permanganat- Oxalsäurereaktion.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1995, (653-656). [7050-6000].

und Neustadtl, L. Ueber die Fällung des Barynns als Chromat zur Trennung von Strontium und Kalzium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (741-755). [6200]. 31181

Skraup, Zd. H. Ueber die Hydrolyse des Caseins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (274–296). [1010–7050].

34185
Slater, Miss J. M. W. On the excited activity of thorium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, 628-614, with pl.), [0770 7300]. 34186

Slator, Arthur. The chemical dynamics of the reactions between sodium thiosulphate and organic halogen compounds. Part II. Halogen—substituted acetates. London, J. Chem. Soc., 87,

1905, [481-494]; [abstract] London, Proc. (Them. Soc., **21**, 1905, (121), [0500-7050]. 31187

Slator, Arthur. Eine Untersuchungsmethode für Lichtreaktionen in homogenen Systemen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, 42–13. [7350].

Slatowratsky, N. und Tammann, G[0stav]. Erweichen Kristalle in der Nahe ihres Schmelzpunktes? Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (341–348), [7100–7200]. 34189

Sławiński, K[azimierz]. O badowie produktow otrzymanych przez działanie kwasu podchłorawego na kamfen. [De la structure des produits obtems par faction de Facide hypochloreux sur le camphene.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (191–500); Kosmos, Lwów, 30, 1905, (193–529). [1110]. 34190

Slipper, H. H. v. Holleman, A[rnold]  $F_{\parallel}$  rederik].

[Sliozberg, G. L.]. Слюмберита Г. Л. Отношение растворовъ бълькъ сахарныхъ несковъ къл щелочи при нагръвании. [Sur les relations entre le sucre pondré et un alcali en solution chaude.] Kiev. 1905, 66., 24 cm. [1820].

Meroдъ опредвленія сурнка при помощи перекиси водорода. [Méthode de détermination du minium à l'aide du superoxyde d'hydrogène.] Kiev, 1905, 6). 21 см. [6300]. 31193

Sluiter, Carel] H[erman]. La décomposition de l'isonitroso-acétophénade sodium. Rec. Trav. chim., Leiden. 24, 1905, (365-367). [1530]. 34194

Notice sur le prétendu isomère du dibenzoylméthane de Wislicenus, Rec. Trav. chim., Leiden. 24, 1905, (368–371). [1530]. 31195

Le mécanisme d'une transformation intramoléculaire de Beckur un. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 372-376, [1630].

Het mechanisme van einige organische reacties. [Le mécanisme de quelques réactions organiques.] Am-

sterdam Scheltenia en Holkema), 1905, 63 : 24 cm. [7050 1740 1630 1530]. 31197

Smedley, Ida. Studies on the origin of celour. Derivatives of Iluorene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1249-1256); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 224]. [1140-5000].

Smelkus, Hugo r. Lossen, W.

Smidt, H. Ueber die Fähigkeit der Milch, Methylenblau zu reducieren. Hyg. Relsch., Berlin, 14, 1904, (1137– 1143. [6500]. 31199

Smiles, Sannel. The action of α-halogen ketones on alkyl sulphides London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, 93–94). 1210–1510–1530]. 34200

An asymmetric synthesis of quadrivalent sulphur. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 450-4611; abstract London, Proc. Chem. Soc., **1**, 1905, 492-931, 41240-1310-7000].

[Smirnov, F. V.]. Смирновъ, Ф. В. Настървание реакцій присоединенія хлорноватистой кислоты къ адленовымъ уплеводородамъ. [Sur la réaction d'addition de l'acide hypochloreux auxhydrocarbures alléniques.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz-chin. Obsé., 36, 1901. 1184–1199.—1120—1510. 31202

Smirnov, V. A. r. Markovnikov, V. V.

Smith, Alexander, Holmes, Willis B. und Hall, Elliot S. Uber den amorphen Schwefel. H. Uber zwei flüssige Aggregatzustände des Schwefels SA und Sa, und deren Ubergangspunkt. Zs. physik, Chem., Leipzig, 52, 1905, (602-625). 0660-7000.

**Smith**, Alice Emily r. Orton, Kennedy Joseph Previte.

Smith, Bernhard H. A comparative study of methods of determining formal-dehyde. [In: 5, Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag , 1904, 570-571. [6300-11101, 31201]

The estimation of formal-dehyde in milk, "In; 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd. 1.]
Berlin, D. Verlag), 1904, 199–2024, 63001.

Smith, Claude Robert v. Kastle, J. H.

smith, Edgar Fals. Biographical memoir of Robert Empie Rogers, 1813–1884. [With bibliography.] Washington, D.C., Nation, Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, (291–309, with port. [0010].

----- r. Bancroft, Wilder D.
----- r. Rogers, Allen.

Smith, G[eorge] McP[hail]. The action of sodium amalgam on solutions of potassium salts, and of potassium amalgam on solutions of sodium salts.

J. Physic. Chem., Ithaca, X.Y., 8, 1904. (208]–213). [7000]. 34207

The action of barium amalgam on solutions of sodium and potassium salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.. 9, 1905, (13-35). [0170 7050 7250]. 34208

**smith**, Henry G. r. Baker, Richard T.

**Smith,** Henry Llewellyn r. Bone. William Arthur.

Smith, H. Proeter. Rapid estimation of phosphorus in haematite pig-iron. Chem. News, London, **91**, 1905, (89–90). (6500).

smith, Joseph G. v. Seidell, Atherton.

Smith, Norman r. Russell, E. J.

**Smith**, Paul Shortt r. Jackson, C. Loring.

smith, R. Greig. Production and identification of vegetable (bacterial) gunns. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, 118-153). [6300]. 34210

Der bakterielle Ursprung der Gummiarten der Arabingruppe. XI. Die Ernährung von Bacterium Acaciac. Centralbl. Bakt., Jena, Alt. 2, **15**, 1905, (380–381). [1810–8030].

34211
Smith, Ralph Ogden. The rapid precipitation of lead and mercury in the electrolytic way. Thesis... University of Pennsylvania... Ph. D. Easton, Pa., 1905, (20°. 23.3 cm. [6200].

34212 Smith, Sydney Herbert r. Philip, James Charles.

Smithells, Arthur. Die Temperatur der Flammen, Vortrag, Acetylen, Haffe, 8, 1905, (201–207, 217–219, 229– 230, 241–242); Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (233–234, 243–244, 253–254, 263–264). [7200]. 34213 smits, A[ndreas]. Over de verborgen evenwichten in de p-x-doorsneden van een binair stelsel ten gevolge van het optreden van vaste stoffen. [On the hidden equilibria in the p-x-diagram of a binary system in consequence of the appearance of solid substances. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (187-192, with 1 pl., (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (196-200, with 1 pl.), (English). [7050].

Bijdrage tot de kemis der p-x- en p-T-lijnen voor het geval twee stoffen een verbinding aangaan, welke in de vloeistof- en gasphase is gedissocicerd. [Contribution to the knowledge of the p-x- and the p-T-lines for the case that two substances enter into a combination which is dissociated in the liquid- and the gas-phase.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (192–200, with 2 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], 200–208, with 2 pl.), English. [7050].

Over de bereiding van ongecarbureerd watergas. [Ueber die Darstellung des uncarburirten Wassergases.] Het Gas. 's Hertogenbosch, **24**, 1904, (70-84). [7050-6500]. 31216

Ueber die relativen Dampfspannungen der drei verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4027–4033), [0210-7150].

Verlaufs der Dampfspannungserniedrigung bei wässerigen Lösungen. Zephysik Chem. Leipzig, **51**, 1905, (33-44). [7150]. 31218

Ueber die Erscheinungen, welche auftreten, wenn die Faltenpunktskurve der Löslichkeitskurve begegnet. (l. u. 2. Mitt.) [System Aether-Anthrachinon.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (193–221); **52**, 1905, (587–601). [7050-7150]. 34219

Smolensky, P. O. Untersuchungen über Ernährung der Bevölkerung der Vereinigten Staaten von Nord-Amerika. Hyg. Rdsch., Berlin, **12**, 1902, (905–932, 973–1006, 1030–1054, 1133–1157). [65001.

Smoluchowski, M[ar.] von. Zur Theorie der elektrischen Kataphorese und der Oberflächenleitung. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (529–531). [7250]. 34221

**Snowdon**, Ralph C. The electrolytic precipitation of silver, J. Physic, Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (392–398). [0110-7250]. 31222

The electrolytic precipitation of nickel on nickel. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (399-401), 10540 - 7250 . 34223

Snyder, Charles D. On the influence of temperature upon cardiac contraction and its relation to influence of temperature upon chemical reaction velocity. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., 2, 1905, (125-146, with chart). Separate, 27 cm. 8000).

Snyder, Harry. The analysis of wheat and flour for commercial purposes. [In: 5, Intern. Kongress far angew. Chemic. Bd 3.] Berlin (D. Verlage, 1901, 702–710, mit 2 Taf., [6500].

**Soddy**, Frederick. Radioactivity. London, Annual Reports of the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (241–280). [7300].

The production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6. 9, 1905, (768-779). [0620 0810 7300].

—— Die Entwickelung der Materie enthüllt durch die Radioaktivität. Wilde-Vorlesung. Übers. von G. Siebert. Leipzig (J. A. Barth), 1904. (61), Svo. 1,60 M. [7000]. 31228

Содди, Ф.І. Радіоактивность. Одементарное изложеніе съточки аркиіи распада атомовъ. Переводъ съ англійскаго Ф. Н. Пидриксопа. [La radioactivité. Exposition élémentaire au point de vue de la décomposition des atomes. Traduit de l'anglais par F. Indrikson.] St. Peterburg. 1904. (XI+243). 23 cm. [7300.] 31229

—— Pagioaктивныя явленія. Переводъ съ англійскаго. [Les phénomènes radioactifs. Traduction de l'anglais.] St. Peterburg. 1901, 456. 21 cm. 0620 7300]. 31230

 Soden, H. von und Elze, Fr. ätherisches Birkenknospenöl.
 Ueber Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1636-1638). [6500-1240].
 38, 1905, (1636-34231).

Soden, H. von und Elze, Fr. Ueber die Auffindung eines neuen Terpenalkohols im atherischen Myrtenöl. Vorl. Mitt. (1031). (1031). 1240].

**Söderbaum**, Henrik] Gʻustaf]. Johan Gustaf Wiborgh. × 28 4 1839.† 16 3 1903. Stockholm, Vet.-Ak. Arsbok. **1904**, (147–160), with portr... [0010].

Hvad veta vi for narvarande om de af mikroorganismer fororsakade kemiska processerna i akerjerden? [What is our present knowledge of chemical processes in the soil occasioned by microorganisms?] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, 165-169). [8004].

Arets Nobel-pristagare i kemi [Sir William Ransay]. The recipient of Nobel prize in chemistry for this year, Sir William Ransay.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904–183-187, with portr. [9010]. 34235

r. Berzelius, Jakob,

Söhle, U. r. Hodurek, R.

Söhngen, N. L. Ueber Bakterien, welche Methau als Köhlenstoffnahrung und Energiequelle gebrauchen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, 513-517. [8030]. 34236

Söldner. Die Aschenbestandtheile des neugeborenen Menschen und der Frauenmilch. Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden, 19, 1902, 1903, 154-160, 34237

Sörensen, S. P. L. Studier over Aminosyrernes Syntese, V. α-Amino-δ-oxyvalerianesyre, VI. Spaltning af rac. Ornithursyre i de optisk aktive Forner, "Studies on the synthesis of the amino acids, V. α-Amino-δ-oxyvaleric acid. VI. Decomposition of racemic ornithuric acid into the optically active forms.] Kjöbenhavn, Medda Carlsb., 6, 1905, 125-176, 193-210. 1300-1310-7300].

Studien über die Synthese der Säurennide, [1'ebers,! Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, +1317-1318, 1403-1405, 1467-1470, 1531-1531, 1600-1602). [1300]

Ther Synthesen von α-Aminosäuren durch Phtalimidmalonester, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 44, 1905. 448–4600. [300].

31210

Sörensen, S. P. L. Zur Frage über einheitliche Titersubstanzen (Urtitersubstanzen). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 441-455. [6000]. 34241

og Andersen, A. C. Kan Kvælstofindholdet i Lysin og lignende Forbindelser bestemmes efter Kjeblahls Metode? [Can the amount of nitrogen in lysine and similar compounds be determined by the method of Kieblahl?] Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (177-192); "Uebers". Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, 1791-1703; Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 129-417, 6200].

Veber die Anwendung von Natriunkarbenat und Natriumoxalat als Urriter-abstanzen in der Azidimetrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (156-184, 6000).

31243

Njeldahls Kvælstofbestemmelsesmetode.
On the Kjeldahl-method of nitrogen estimation. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905. 115-124; Uchers. Allg. Brauerzig, Nürnberg. 45, 1905, 1684–1682). [6200].

Sokal, Eduard. Neues vom Aluminium. Elektrot. Rdseh., Frankfurt a. M., 20, 1902-03, 210-211. [0120]. 31245

[Sokolov, А. Р.]. Соколовъ А. И. Радіоактивность игасогорыхъ руссиихъ минеральныхъ водъ, гразей и почвъ. [La radioactivité de quelques eaux minérales, terrains et boues russes.] St. Peterburg, 1905, 53°, 21° cm. [0100—0620.]. 34246

Sokolov, N. V.I. Соколовъ, Н. В. О тенлопронаводительной способлюсти ичелинато воска и о приложимости налориметрическато метода къ ріанецію ивкоторых в аналитическихъ вопросовъ. [Sur le pouvior calorifique de la circ des abeilles et son analyse par la méthode calorimétrique.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.echim. Obse., 37, 1905, 818-822. [1300-7200].

Sokolovskij, S., Coro lobekin, C., [Thilerbie цинка на cybes оргомуравъннато и бромироніоновато допровть, спятезъ симметрической трименинаобутантрикарбоновой кислоты. [Action du zine sur un mélange des éthers orthoformique et bromprepionique; synthèse de l'acide triméthylisobutantricarbonique symetrique.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (889-896). [1310]. 31248

Sokovnin, N. N. I. COROBHHIED, H. Н. Сабатье и Сандеренъ. Новые общіе методы гидрогенизаціи и распаданія органическихъ соединеній, основанные на каталитическомъ дѣйствін мелкораздробленныхъ металловъ. [Sabatier et Senderens Nouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moleculaire des combinaisons organiques, basées sur l'emploi des métaux divisés.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (189-207, 11). [0540-1000-1110]. 31249

**Soldaini**, Arturo. Sulla costituzione della d-Lupanina dal *Lupinus albus*. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1\*, 1903, (428-440); Boll. chim. farmac. Milano, **42**, 1903, (113-122). [3010].

Soller, Max v. Müller, Erich.

Sollied, Peter Rayn. Lidt om kemiens dyrkere i gamle dage i Norge. [On chemists in Norway in days of yore.] Pharmacia, Kristiania. 2, 1905, (209–213, 221-224, 233-237). [0010].

Solomonov, A. r. Kablukov, I.

[Solonina, А. А.]. Солонина, А. А. Дъйтсвіе натрацетоуксуснаго допра на дибромиды углеводородовъ. [Action de l'éther sodiumacétacétique sur les dibromides des hydrocarbures.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947–988, 1209–1244). [1110–1310–1320–1330–1340–1520–1530–1540].

Solonina, B. A. v. Dekker, G.

Soltsien, P. Bestimmung des Fettes, Nichtfettes und Wassers in der Butter. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (125). [6500]. 34253

Prüfung des Filtrierpapieres bei Wasseruntersuchungen. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (156). [6500].

Sublimierte Oxalsäure als Urtitersubstauz. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (211). [6000 1310]. 34255

Die "vorübergehende" Härte des Wassers. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (218). [6500]. 34256

Bestimmung des Fettgehaltes, Wasser- und Nichtfettgehaltes von Butter und Rahm mittels Acetons, Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (398). [6500]. 34257

**Sóltz,** Aladár. A Cucurbita Pepo magyairel. [Über die Samen von Cucurbita Pepo.] Gyögysz. Közl., Budapest, **21**, 1995, 51-53, 69-72, 86-88). [6500]. 34258

Solvay, Ernest. Coup d'œil rétrospectif sur le procedé de fabrication de la soude à l'ammoniaque. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (108-117). [0050].

Sur une formule relative à la gravité, applicable aux phénomènes de diffusion. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (580–588). [7150].

Sommer, Paul. Der neue Paul Wolffsche Kalkbestimmungsapparat für hochprozentige Mergelarten. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (692). [6300].

Sommerhoff, Erich O. Färbungen der Derivate des Trinitrobenzols auf Seide und Wolle. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, 209). [1130 5020].

Ueber die gefürbten Molekularverbindungen des symmetrischen Trinitrobenzols und seiner Derivate mit Aminen. Zürich, Phil. Diss. H. 8, 1903–1904. Zürich, 1904, (109). 8vo. [1130]. 34263

Sondag, W. r. Binz, A[rthur].

Sondén, Klas r. Dillner, Gunnar.

Sonne, W[ilh.]. Die quantitative Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1202–1203). [6300]. 31264

Sonnenstuhl, K. Einiges über die technischen Fortschritte auf dem Gebiete der Kohlensäure-Industrie. Balneol. Ztg. Berlin, 16, 1905, Wiss.techn. Tl, (66-69). [0210]. 34265

Soxhlet, [Franz] von. Bestimmung der zitronensäurelöslichen Phosphorsäure in kieselsäurereichen Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (218-229). [6300]. 34266

Butter, München, VierteljSchr. bayr. LandwRath, 7, 1902, (1-17). 6500].

-34267

Spaeth, Eduard. Ueber den qualitativen Nachweis der Aepfelsäure in Fruchtsäften. Allg. ChemZtg, Lübeck.
5, 1905, (910-911). [6150]. 34268

Die Untersuchung von Bienenwachs. Südd. ApothZtg, Stuttgart. 43, 1903, (373-375, 384-385, 392-393, 411-112, 421). [6500]. 31269

Die quantitative Bestimmung der Borsäure. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (884-885). 6300. 34270

Fortschritte in der Untersuchung u. Beurteilung der Nahrungsund Genussmittel. Südd. ApothZtg. Stuttgart, **44**, 1904, (100–101, 108–109, 126–127, 145–146, 155–156, 163–161, 182–183, 192–193, 209, 215–217); **45**, 1905, (74–75, 81, 93–94, 110–111, 120–121, 128–129, 145–117, 165–166, 172–173). [6500].

Ueber die Untersuchung und Beurteilung von Himbeersyrup. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (538–543). [6500]. 34272

Zur Prüfung und Beurteilung des gemahlenen schwarzen Pfeffers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, [577-595). [6500]. 31273

Vorschläge des Ausschusses [der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker] zur Abänderung des Abschnittes "Gewürze" der Vereinbarungen (H. H. 8, 53-78. – Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, 10, 1905, (16–37). [6500].

Die chemische und mikroskopische Untersuchung des Harnes. Ein Handlach zum Gebrauche für Ärzte, Apotheker, Chemiker u. Studierende. 2. neubearb. Aufl. Leipzig d. A. Barth., 1903, (XX + 532, mit. 1 Taf. .. 10 M. [6500].

Spahr, Albert, Des thiocyanates d'aryles et de leur action sur l'acide thioacétique et le suffhydrate d'éthyle et du thiocyanate d'acétyle. Neuchatel, Bul. Soc. Sci. Nat., 30, 1902, 3-51. [1310].

**Spallino**, Rosario r. Paterno, Emanuele.

- v. Peratoner, Alberto.

Spannagel, Max. Ueber die Synthese heterocyklischer Verbindungen aus 3,6-Diketonsäureestern. Diss. Göttingen (Druck v. F. Haensche, 1903, 61 t. 21 cm. (1300–1900). 31277 Speiser, Felix. Ueber Cinnamoyllaevulinsaure und ihre Reduktionsprodukte. Basel. Phil. Diss. 1903-1904. Basel, 1904, 53). 8vo. [1330]. 34278

——— *v.* Rupe, Han≤.

**Spelta**, Egidio r. Levi, Mario Giacomo.

— r. Pellini, Giovanni.

Spence, D. r. Rabe, Paul.

Spencer, J. F. Uber die elektromotorische Wirksamkeit verdünnter Amalgame. Vorl. Mitt.) Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, (681–684). [7250]. 34279

——— r. Abegg, R[ichard].

Spengler. O. Ueber dreiwertigen Kohlenstoff, Sammelreferat.) Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (93-95., [7000-0210]. 34280

Reaktion. Sammelreferat. Natw. Rdsch. Braunschweig, **20**, 1905, 485–487. [5500]. 31281

Spengler, Oskar v. Meyer, Richard.

Speranskij, Aleksandr Vasiljevič, Сперацскій, А. В. Объ упругости даровъ гвердыхъ растворовъ. [Sur la tension de vapeur des solutions solides,] St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, 186–212; Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (45–58), [7150].

[Sperl, L. 8.]. Illinepars, H. C. Kapearathin ormatenin unitema. Sur Joxydation du pinène.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1991. (proc.-verb. 1563.—4140).—34283

Speroni, Cesare. Di alcuni derivati aldeidici del soltito di anilina. Gazz. chim. ital.. Roma. 33, parte 14, 1903, 113-127. [1400-1410-1430].

31281

Spica, Matteo. Ricerca dell'acido salicilico nei vini a mezzo di una nuova reazione. Considerazioni sulla possibilità di ottenere tale reazione con alcuni vini della regione Etnea: Nota 11. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, 482–487. [6150]. 34285

Spica, Pietro e Todeschini, G. Contributo alla ricerea tossicologica del cloroformio. Venezia. Atti 1st. ven., 42, 1903, [31–31. [6150]. 31286

Spieckermann, A. r. König, Josef].

Spiegel, L'eopold]. Bildung höherer Eiweisskörper aus Peptonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2696-2702). [4000]. 34287

Weitere Mittheilungen über das Yohimbin. 2. Abh.: Die Methylirung der Yohimboasäure. (Gemeinsam mit H. Kaufmann.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. 2825–2833; [1350–3010]. 34288

Neuere biochemische Theorien. Fortschr. Med., Berlin, **20**, 1902, (837–844). [8000]. 34289

Kondensation von Eiweissspaltprodukten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. I, 1905, (112–114). [4000]. 31290

und **Spiegel**, Toni. Ueber Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges.. **14**, 1904, 4350– 355). [2000 0160 1630 1930 3010 1610]. 34291

Spiegel, Toni v. Spiegel, L.

Spiegelberg, P. v. Hoffmann, J. F.

Spielmann, Percy E. Analysis of silicon (graphitic) and siloxicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, :654-655). [6500]. 34292

Spiethoff, Bodo. Ueber das Vorkommen von Albumosen im tuberkulösen Käse. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (481–483). [8050]. 34293

**Spiller,** J. Frederick Augustus Abel. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (565–570). [0010].

Spindler, O. von. Ueber den qualitativen Nachweis von Borsäure mit besonderer Berücksichtigung der Nahrungsmittelchemie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (556-567). [6150]. 34295

Einfache Methode zur quantitativen Bestimmung von Borsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 582–584). [6300].

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (478–482). [6150]. 31297

--- v. Aekermann, Edwin.

Spirek, V. I. Die Fortschritte im Quecksilberhüttenwesen. II. Schüttröstofen Cermak - Spirek. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 2.] Berlin D. Verlag), 1904, 127– 1331. [0380]. 31298 **Spiro**, K[arl]. Ueber Lösung und Quellung von Kolloiden. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1901, (276– 296). [7100]. 34299

Spitzer, Fritz. Über das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren eyankalischen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (345–368, 391–407). [0290–0880 7250]. 34300

--- v. Müller, Erich.

Spöntjes, [H.]. Ueber die Bestimmung der Phosphorsaure in Thomasmehlen nach der Methode Woy. [In: Protokoll der Sitzung der anal. Techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1904.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag). 1905, 190 93/. [6300]. 34301

Sponagel, Paul r. Ullmann, Fritz.

Spring, W. Sur le décomposition de quelques sulfates acides à la suite d'unc déformation mécanique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (498-514). [0660-7150].

Sur la limite de visibilité de la fluorescence et sur la limite supérieure du poids absolu des atomes. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (297-305). [7000].

**Springer**, Edmand, Zur Chemie neuerer Arzneimittel. D. MedZtg, Berlin, **24**, 1903, (4077-1078); **25**, 1904, (33-34). [6500]. 34304

Sprinkmeyer, H. und Wagner, H. Zum Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (598-599). [6500]. 34305

des Sesamöles.
mittel, Berlin, 10, 1905, 347-353;
[6500].

Spröngerts, Eduard. Ueber die N-Methylolverbindungen einiger Säureamide der aliphatischen Reihe und deren Kondensationsprodukte mit sekundären Basen. Diss. Munchen (Druck v. V. Hofling , 1905, 193, 23 cm. [1300]. 31307

— r. Einhorn, Alfred.

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubilities, Part H. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (783-785). [6500 34308]

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubility, Parts H. and HI. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (720, 784-786). [7150]. 34309

Staal, Johannes Philippus. Over de moederstof van het z.g. Skatolrood in normale menschelijke urine. [Ueber die Muttersubstanz des s.g. Skatolroths in normalen Menschenharn.] Arnhem (G. W. van der Wiel & Co.), 1905, (49, 21 cm.; Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., Ser. 5), 6, 1905, (156-196). [5010 6500].

Ueber das Chromogen des sogenannten Skatolrotes im normalen Menschenharn. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, [46, 1905, (236-262). [5010].

Stachursky, Roman Celestyn. Über die Kondensation von Aldehyden mit Ketipinsäureestern. Freiburg i. Schw. Math.-naturw. Diss. 1903–1904. Freiburg (Schweiz), 1904. 54 + 1). 8vo. [1400].

Stadelman, E[rnst]. Beiträge zur Chemie des Sputums. Nebst Erwiderung von F. Müller. D. Arch. klin. Med., Leipzig. **75**, 1903, (585–586). 65007.

Stadler, Wilhelm v. Rosenheim, Arthur.

 Stadlinger,
 Hermann.
 Die Untersuchung des Bienenhonigs.
 Pharm.

 Ztg.
 Berlin,
 50,
 1905,
 (536-538,
 549-551.
 [6500].
 34314

— – v. Lehmann, Paul.

Stadnikov, G.]. Стадинковъ, Г. Пэть области пиклическихъ сосдинения. [Sur les combinaisons cycliques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 485–189. [1140—1240].

v. Markovnikov, Vl. V.

 Stähler,
 Arthur.
 Zur Kenntniss des Titans.
 H. Zum Teil gemeinsam mit Heinz Wirthwein.)
 Berlin, Ber. D. chem.
 Ges.,
 38, 1905, (2619-2629).

 [0740-0780-1310].
 34316

und Denk, Bruno. Zur Kenntniss der Zirkonhalogenverbindungen, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2611–2618). [0810-0890-2000]. 34317

und Scharfenberg, Wilhelm. Beitrag zur quantitativen Bestimmung des Wismuthes und seiner Trennung von Kupfer, Cadmium, Quecksilber und Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3862–3869). [6200].

34318
Stähler, Arthur und Wirthwein, Heinz.
Ueber die Vanadinsesquisulfate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3978–3980;. [0820 2000]. 34319

Stäuber, Kurt v. Ruff, Otto.

Stahl, A. F. Zur Frage der Entstehung des Erdöls und der Steinkohlen. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (665-667). [1100 0210]. 34320

Stahl, Heinrich. Zwei neue Desmotropiefälle in der Triazohreihe. Diss. Tübingen. Stuttgart (Druck d. Stuttgarter Vereinsbuchdruckerei), 1904, (80). 23 cm. [7000—1930]. 34321

Stahl-Schröder, M. Kann die Pflanzenanalyse uns Aufschluss über den Gehalt an assimilierbaren Nährstoffen im Boden geben? J. Landw., Berlin, 52, 1904, (31-92, 193-268). [6500].

Staněk, Vladimir. O perjodidu cholinu a kvantitativním srážení cholinu kaliumtrijodidem. [Ueber das Cholinperjodid und die quantitative Fällung von Cholin durch Kaliumtrijodid.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (5); Hoppe-Seylers, Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (280–285). [1610–6350].

oholinu a betainu. [Ueber die quautitative Theilung von Cholin und Betain.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905. (5). [1610]. 34324

der Methode zur Bestimmung des Stickstoffes in Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, 263–272°. 6350].

und **Milbauer**, Jar. 1'eber die Bestimmung der Kohlensäure bei Gegenwart von Sulfiten, Sulfiden und organischen Substanzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Ba.] Berlin 'D. Verlag|, 1904, (469–172). [6300].

- r. Andrlik, K.

- v. Milbauer, Jar.

**Stanford**, R. V. A new form of pyknometer. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, 269–270. [09101. 31327]

Stange, Alb[ert]. Justus v. Liebigs 100jähriger Geburtstag. München VierteljSchr. Bayr. LandwRath, **8**, 1903, (149–158). [0010]. 31328

Stange, Alb[ert]. Das Aluminium, seine Gewinnung und Industrie. Warenkunde, Wangen i. B., 1, 1905, (34-12). [0120]. 34329

Die Zeitalter der Chemie in Wort und Bild. Tl. 1: Die ältesten Kenntnisse von der Materie. Tl. 2: Die philosophischen Anschauungen der Griechen und die Frage nach den Elementen. Tl. 3: Das Zeitalter der Alchemie oder das der Metallverwandlung. Tl. 4: Das Zeitalter der medizinischen Chemie. Leipzig (P. Schimmelwitz), [1904], (131). 24 cm. Kompl. in 10 Ligen. Die Lig 1,50 M. [0010].

Stapf, Th. Hochofen mit ununterbrochenem Robeisen und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1342-1344). [0320]. 31331

## Stapler, Adolf v. Ahrens, Felix B.

Stappers, Leon. Sur quelques dérivés chlorés des méthylals propylique et isopropylique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (256-264). [1210]. 34332

**Stark**, [Johannes]. Ueber zwei Linienspektra des Quecksilbers. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (490-515). [7300-0380]. 34333

Die Elektrolyse in Gasen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (274–291). · [7250]. 34334

und Küch, R. Elektrische und spektrale Eigenschaften des Lichtbogens zwischen Cd-, Zu-, Pb-, Bi-, Sb-, Te- und Se-Elektroden in evakuierten Quarzglasröhren. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (438-443). [7300]. 34235

Stark, Leopold v. Blau, Fritz.

Starling, E[rnest] H. The relation of trypsinogen to trypsin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (741-742). [8010].

## --- v. Bayliss, W. M.

**Staudinger,** Hermann. Ketene, eine neue Körperklasse. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1735–1739). [1500–1530]. 34337

Einwirkung von Natriummalonester auf Aethoxybernsteinsäureester und Aethoxybenzylmalonester. I. Anlagerung des Malonsäureäthylesters au Fumarsäureäthylester. Umsetzung des Aethoxybernsteinsäureäthylesters mit Malonsäureäthylester. H. Anlagerung von Malonsäureäthylester an Benzalmalonsäureäthylester. Umsetzung von Aethoxybenzylmalonsäureathylester mit Malonsaureäthylester. Liebigs Ann. Chem. Leipzig. 341, 1905, (99-117). [1310—1320]. 31338

Stavenhagen, A. Ueber die Oxydation des Luftstickstoffs im Hochspannungsflammenbogen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2171-2177). [0130-7250].

**Stavorinus**, D. De bepaling van zwavelkoolstof in carburatiemiddelen. Die bestimmung des Schwefelkohlenstoffs in Carburationsmittelm.] Het Gas. "Allertogenbosch, **25**, 1955, 19-21, 561). [6500].

De quantitative bepaling van naphtaline in gas. [Die quantitative Bestimmung des Naphtalins in Lenchtgas.] Het Gas, 's Hertogenbosch, 25, 1905, (477-483). [6500]. 31341

Stead, J. E. The segregatory and migratory habit of solids in alloys and in steel below the critical points. [Reprint.] The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1901, (139-159, with text lig.). [0100-7000].

Notes on the structure of an alloy, which on freezing separates into solid solutions and a cutectic. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (258-259, with text fig.). 10100 70001

Steel, Thos. The temperature of solutions heated by open steam. London, J. Soc. Chem. Indust.. 24, 1905, (606-608. [7200]. 34344

Steele, B. D. The halogen hydrides as conducting solvents. Part HI. The transport numbers. Preliminary notice London, Proc. R. Soc., 74, 1995, 320, 50200-72501.

McIntosh, D. and Archibald, E. H. The halogen hydrides as conducting solvents.—Part IV. Preliminary notice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, 1321-322. [7250]. 34346

--- r. Denison, R. B.

**Steenberg**, Niels. Oelfirnisse. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag', 1904, (659-669). [1300-6500]. 34347

Steenhuizen, L[ambertus] E[verhardus]. Het titreeren met Feldingsproefvocht. [Das Titrieren mit der Feldingschen Losung.] Pharm. Weckbl., Amsterdam, 42, 1905, (480-481), [6300].

Stefanowska. Sur l'accroissement du poids des substances organiques et minérales, dans l'avoing, en fonction de l'âge. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 58-60. [8030] 34349

Steffens, Max r. Kahlbaum, Georg W. A.

Stefko, Victor r. Perl, Ludwig.

**Steglich**. Bericht über die Ergebnisse der Obstbaumdüngungsversuch in Rottwerndorf. Zs. Obstbau, Dresden, (N.F.). **31**, 1905, 93-95, 117-120. 45500].

Stein, Richard. Ueber die Carbanilidbildung und Acetylierung von 1, 3-Dicarbonylverbindungen. Diss. München Druck v. V. Hoffing', 1905, 71, 23 cm. [4310-4630].

Stein, Sjigmund]. Einführung einheitlicher internationaler Vorschriften für die Probenalme von Robzucker. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag., 1901, 69–100. [6500]. 34352

Table syrup. [In: 5, ln-tern, Kongress für angew. Chemie, Bd 3,] Berlin D. Verlag), 1904, (262-279), [6500].

Steinbrinck, C[arl]. Einführende Versuche zur Cohäsionsmechanik von Pflanzenzellen nebst Bemerkungen über den Saugmechanismus der wasserabsorbierenden Haare von Bromeliaceen. Flora, Marburg, 94, 1905, 464-477. [7150]. 31354

Versuch einer elementaren Einführung in die Lehre von der Osmose, Zs. physik, Unterr., Berlin, **18**, 1905, 682–89. [7150 0920] 31355

Steindorff, Adolf. Ueber Pyrazole aus eyelischen Ketonen und über Menthenon. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, 473°. 21 cm. [1540 1930].

---- r. Braun, Julius.

Steinegger, R'udolf]. Ammoniakverfahren zum Nachweise von Ziegenmilch in Kuhmilch. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, 18, 1901, 221-222; Schweiz. Milchzig, Schaffhausen, **30**, 1904. (No. 23), [6500 4010]. 34357

**Steinegger**, R[udolf]. Die "Aldehydzahl" der Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, 659-671; [6500].

Steiner, Oskar. Die Fettsäurenbestimmung in Seifen. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 574). [6300]. 34359

Steinfels, W. Zur Glyzerinbestinnung in Seifensiederlaugen und Rohglyzerinen. Seifenfabr., Berlin, 25, 1905, (1265–1266). [6300]. 34360

Steinhausen, Jakob. Ueber "enhanced lines". Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, 45-48. [7300]. 34361

Steinkopf, Wilhelm. Ueber die Darstellung von Monobrom- und Dibrom-Acetonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2691-2696). [1310]. 34362

und Frommel, Wilhelm. Ueber die Derstellung von Bronnnethyl. Berlin, Ber. D. chem. Gos., 38, 1905, 1865-1868. [1110]. 34363

Steinlen, Rudolph L. Neuer Tiegelkühler zur Alkalienbestimmung nach L. Smith. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (247); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 361–365. [6000 0910]. 34364

Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 187). [6300]. 34365

Fällungsgefäss für quantitative Analyse. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, 991–992. [6000]. 31366

Steinmann, A. Détermination indirecte de la matière grasse du lait au moyen de la formule de Fleischmann. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, 318-350. [6500]. 31367

Modifikation der Welmansschen Zucker- und Fettbestimmungsmethode in den Kakaopraparaten. ChemZig, Cethen, **29**, 1905, (1071–1075), [6300].

--- v. Ackermann, Edw[in].

Steinmetz, Hermann. Ueber Umwandhugsvorgange polymorpher Substauzen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, 449-166). [7000]. 31369

Steinwehr, H. von. Vorläufige Mitteilung über den Einfluss der Korngrösse auf das elektromotorische Verhalten des Merkurosulfats. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, [205-208]. [7250]. 34370

Steinwehr, H. von c. Jaeger, Will-helm].

Stellbaum, Carl v. Biltz, Heinrich.

Stenger, E. v. Precht, J[ulius].

[Stepanov, A. V.]: Степановъ, A. В. Отщенленіе галонда, стояшаго въ бензольномъ ядрф, при дъйствій метальнускаго натрія и этпловаго алкоголя. Elimination du halogène du noyau aromatique par l'action du sodium et de l'alcool citylique.] St. Peterburg, Žurn. russ. йг.chim. Obsč., 36, 1904, proc.-verb. 1324. [1130—5500].

Отщенленіе галонда, стоянняго въ бензольномъ ддрѣ, при дѣйствін металлическаго патрія п этильнаго алкоголя. [Action du sodiem et de l'alcool éthylique sur le halogène du noyau aromatique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 12-16). [1130].

[Stepanov, N. I.]. Степановъ, Н. П. О сплавахъ магнія съ висмутомъ. [Alliages du magnésium avec le bismuth.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć, **37**, 1905., proc-verb. 1285–1286). [0190 0460 7000].

> 34373 r. Kurnakov, Nikolaj]

S'emenovié!

Stephens, Frank George C. c. Meldola, Raphael.

Stern, A. Aerogengas als Heiz- und Leuchtgas für chemische Laboratorien. ChemZtg, Cöthen. 28, 1904, 1127-1128;. [0910 7200]. 34374

Stern, Ernst. Die chemische Kinetik der Benzoinsynthese Cyanionenkatalyse). Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (513–559). [1530–7050]. 34375

Stern, Hermann v. Tafel, Julius.

Stern, Mlle L. r. Battelli, F.

Sternberg, Wilhelm. Die rechtsdrehende β-Oxybuttersäure und ihre Wirkung. Centralbl. Stoffwkrankla, Göttingen, 4, 1903, (273-275). [1310]. 34376

[Stetson, Frank Owen]. The vapor pressure of mercury. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, (1904), 1905, 566. [0380]. [31377]

Steudel, H. Zur Kenntnis der Thymusnucleinsäuren. 1. 2. n. 3. Mitt.

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (165-170); **43**, 1904, 102-105); **46**, 1905, (332-336). [1350, 1930, 4010].

Steudel, H. Das Verhalten der Hexonbasen zur Pikrolonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (157–158). [1310–1930]. 34379

Stevanović, S. Zur Kenntnis einiger künstlich dargestellter Verbindungen. 1. Künstlicher Domeykit Cu<sub>3</sub>As.—2. Antimonkupfer Cu<sub>3</sub>Sb.—3. Antimonkupfer Cu<sub>3</sub>Sb.—4. Zinnsulfür Sn S.—5. Eisenarsenür Fe As.—6. Arsenzinn AsSin Headden,——[7.] Eisenstannide. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905. (321—331.—[7100].

**Stevens**, A. B. v. Tschirch,  $\Lambda[lex-ander]$ .

Stevenson, John. The chemical and geological history of the atmosphere. III. Variations in the amount of atmospheric carbonic acid, with special reference to the subject of geological climate. Phil. Mag., London, (Ser. 6, 9, 1905, (S8-102), [0100].

Stewart, Alfred Walter. The addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (185-188); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (13). [1500-7050].

The velocity of oxine formation in certain ketones. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 410-413; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 84). [1590-7050]. 34383

The transmutation of geometrical isomerides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 173-74; [7009].

A further note on the addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 78-79. [1500-7050]. 34385

**Sticker**, Georg. Die Nachweisung des Broms im Harn und Speichel. Zs. klin. Med., Berlin, **45**, 1902, 1140-417). 6100 - 6500 . 31386

Stieglitz, J'ulius] and Noble, R. W. Ueber die Isoharnstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 42243-22441. [1310].

Stiepel, Carl]. Ueber die Fettgewinnung aus Abwässern. Seifenfabr., BerIin, **23**, 1903, 1021-1023, 1045-1047, 1072-1074). [1300]. 34388

Stiepel, C[arl]. Die Seifenanalysator nach Dr. C. Stiepel zur Untersuchung der Seifen und seifenhaltigen Präparate. Seifenfahr., Berlin, 24, 1904, 370-371). 46500°.

Der Glyzerinometer zur Ermittelnug des Glyzeringehaltes in den Glyzerinwässern. Seifenfahr., Berlin, 24, 1904, (832). [6000]. 31390

Uber die Bestimmung des Glyzeringehaltes in Glyzerinlösungen auf Grund des spezifischen Gewichtes. Seifens Ztg. Angsburg, **31**, 1904, (818). [6500].

Beitrag zur Analyse der technischen Fettsäuren. Seifens Ztg, Augsburg, **31**, 1994, 937-938, 965-966, 986, 1006, 1025). [6500]. 34392

Ueber ein neues Kalkkalorimeter. ThouindZtg, Berliu, **26**, 1902, (583-586). [6000 0220 . 31393

Stierlin, R. r. Lunge, G[eorg].

**Stillich**, Otto. Die Rolle der Schwefelsäure bei der Acetylirung mit Essigsäureauhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1241-1246). [5500 1310].

 Stobbe, Hans.
 Die Farbe der "Fulgensäuren" und "Fulgide".
 7. Abh.

 über Butadiënverbindungen.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges.,
 38, 1905.
 (3673-3682).

 3682.
 [1320-5010-1330-1910].

Gelbe Monoarylfulgide. (9. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3893-3897). [1320 1330 1910 5010].

Chemische Lichtwirkung und Chronatropie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H. 1, 1905, (63-65), [1320 5000 7350]. 31397

und Eckert, Richard. Eine Parallele farbiger Furyl- und Phenyl-Fulgide. (11. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4075– 4081). [1320—1330—1910—5010].

31398 und Küllenberg, Albert, Gelbe Nitrotriphenylfulgensäuren und ihre rothen Fulgide. 12. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (4081-4087). [1320-1330-1910-5010].

34399

Stobbe, Hans und Küllenberg, Albert. Amino-triphenylfulgensäuren. (13. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4087–4090). [1320–1330]. 34400

— und Leuner, Karl. Farblose Alkylfulgide. (8. Abh. über Butadiënverbindungen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3682–3685). [1320—1910]. 34401

Stock, Alfred. Ueber zwei Modificationen der Töpler'schen Quecksilberluftpumpe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2182-2185). [1910]

31403

Notiz betreffend die Zersetzung des Antimonwasserstoffs. Zephysik, Chem., Leipzig, **50**, 1901, (111-112. [0680-7050]. 34404

Darstellung von gelbem Arsen mittelst des Lichtbogens. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (966-968). [0140].

34405

— Die Modificationen des Antimons. Berlin, Ber, D. chem, Ges., 38, 1905, (3837–3841). [0680-7000]. 34406

und Thiel, Kurt. Zur Kenntniss des Phosphorpentasulfides. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2719–2730). [0570].

Stockem, Lorenz]. Alkali- und Erdalkalimetalle und ihre geschmolzenen Halogensalze. Metallurgie, Halle, 1, 1901, (20-26). [0100-7250-7200]. 34408

– v. Danneel, H[cinrich].

Stockmeier, Hans. Fortschrifte der chemischen Metallbearbeitung und verwandter Zweige. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (261–263). [6500–7250].

Stocton, N. Allen r. Clark, W[illia]m Bullock.

stöckert, O. Einige Bemerkungen zur Arbeit des Hrn. W. Merckens: "Ueber strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bromsilbergelatine". Ann. Physik, Leipzig, (L. Folge), **17**, 1905, (192–195). [0360].

**Stöckert**, O. Neue Strahlen in Harzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1671). [0360 1860]. 31411

Stoermer, Richard und Biesenbach, Th. Kohlensäure und Kohlenoxyd-Spaltung der a-Phenoxy-zimuntsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1958-1969). [1330-7200]. 34412

und **Kippe**, O. Condensation von Benzaldehyd und Phenoxyessigsäureester, ein Beitrag zur Kenntsis der Claisen schen Zimmtsäuresynthese mittels Natrium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1953-1958). [1330].

geometrisch isomere Derivate des Diphenyläthylens und deren Configuration. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (1-13). [1130-7000].

34115 Stohmann, A. r. Bueherer, Hans Th.

**Stokes,** Joseph Arthur v. Tilden, William Augustus.

Stoklasa, Julius. Ueber die Isolierung gärungserregender Enzyme aus Kuh- und Frauenmilch. Unter Mitwirkung von F. Cerny, Johann Jelinek, Eugen Simáček und Engen Vitek. Arch. Hyg., München, 50, 1901, (165–182). [8010].

Ueber Kohlehydratverbrennung im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (664-670). [8010 8020]. 34417

Ueber die Identität der anaeroben Atmung und alkoholischen Gärung und die Isolierung gärungserregender Enzyne aus der Zelle der höheren Pflanzen und Tiere. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (505-518): Wochensehr. Brau., Berlin, 20, 1903, (270-274). [8010-8020]. 34418

Jelinek, Johann und Vitek, Eugen. Ueber die Enzyme in der Zuckerrübe. Prag, Ber. VersStat. Zucklnd., 9, (1904), 1905, (1–11). [8010]. Stoklasa, Julius, und Vitek, E. Beiträge zur Erkenntnis des Einflusses verschiedener Kohlenhydrate und organischer Säuren auf die Metamorphose des Nitrats durch Bakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abt., 2, 14, 1905, (102–118, 183–205). (Ein Nachtrag als vorl. Mitt.). Lc. (193). [8010–8030]. 31420

**Štolba**, Fr[antišek]. O platině a kovech sdružených. [Ueber Platin und verwandte Metalle.] Cas. Prům. Chem., Prag. **14**, 1901, (2–6). [0610]. 34421

Stolle, F. Ueber die Wertverminderung feuchter seebeschädigter Zucker beim Lagern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl. (359– 361). [6500].

Maassmalytische Invertzuckerbestimmung. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1271–1272). [6300]. 31123

Der wirksame Bestandteil der Fehling'schen Lösung. (Vortrag.) Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1904, (82–83). [6000]. 34424

— Die chemische Natur der Ueberhitzungsprodukte des Zuckers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (359–370). [1820]. 34425

Untersuchungen über Karamel. — Ueber die Spaltungsprodukte des Karamelans. — Ueber die reduzierende Kraft des Karamelans. — Ueber die Entstehung des Karamelans, sowie das Molekulargewicht desselben. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (370–377). [1800–7100]. 34426

stollé, R[obert]. Ueber die Condensation von Acetessigester mit Phenylmethyl- pyrazolon und die Einwirkungsproducte von Phenylhydrazin und Hydrazin auf Dehydracetsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3023–3032). Nachtrag. Ebenda, 38, 1905, (3856). [1910–1930].

Ueber die Ueberführung von Hydrazinabkönnnlingen in heterocyklische Verbindungen, 15. Abh. Münch, E[d.]. Ueber die Metallverbindungen der Aldehyd- und Keton-Kondeusationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. 16. Abh. Kind, W. Ueber Diazole und Bisdiazole. 17. Abh. Münch, W. und Kind, W.

Diphenylosotetrazin und Diphenylosotriazol, J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **70**, 1904, 393-444; Abh. 18; Ueber die Einwirkung von Ammoniak auf Tetrabrombenzalazin, *l.c.*, **71**, 1905, 30-33, [1630–1940–1930–2000–1330–1130–1610–1440–1410–1310–31428

Stolz, Friedrich. Ueber 1-Phenyl-Inethyl-pyrazolon. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., 38, 1905, 3273-3276.
(1930]. 34129

Stookey, L. B. r. Levene, Phoebus A.

Stortenbeker, W[illiam]. Sur l'isomorphisme des sels thalleux et potassiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 53-65, 0120-0790]. 34430

Sur la recherche de l'iodoforme. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 66-68. [6150]. 34431

Strache, Il[ugo]. Die Vergasung des Kohlenstoffes beim Heissblasen im Generator. Eine Benerkung zum gleichnamigen Artikel des Herrn Dr. W. Wiekandt. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903. 434–436). [0210]

Theorie des Wassergasprozesses. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, 761-769. [6500]. 34433

Strahl. Rauchgasmalysen und Verdampfungsversuche an Lokomotiven. Ann. Gew., Berlin, 55, 1904, 681-87, 101-106. [6400]. 31131

Strasburger, Julius. Die Facces-Untersuchung und ihre klinische Bedeutung. Berliner Klinik, H. **190**, 1904, T 20 . [6500]. 31135

----- r. Schmidt, Adjolfj.

Strassmann, Fritz und Schulz, Afrthuri, Untersuchungen zur Kohlenoxydvergiftung. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, 1233–1237. [6150]. 31136

Straus, Fritz. Zur Kenntniss der Acetylenbindung.— I. Zur Kenntnis des Phenylacetylenkupfers.— 2. Die Broungung des Diphenyldiacetylens. In Gemeinschaft mit Rud. Müller.—3. Die Addition von Wasserstoff an Diphenyldiacetylen und Tolan. (Theilweise in Gemeinschaft mit Rud. Muller.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, 190–265. (1130–2000–7000). 34437

Strauss, Eduard r. Korn, Arthur.

Strauss, H[ermann]. Ueber Chylothorax tuberculosus nebst Beiträgen zur chemisch-mikroskopischen Diagnostik pathologischer Ergüsse. Charite-Ann., Berlin. 26, 1902, (89-105). [6500].

Zum Nachweis von schwefliger Säure in Wurstwaren. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, 33. [6500]. 34440

Zum Arsennachweis nach Gutzeit. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 51–52. [6100]. 31141

Zur quantitativen Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 1999–1100, 1150. [6300]. 34142

— Uber den Brechungsexponenten von Mageninhalten. D. Aerzteztg, Berlin, **1901**, 75-77 [7300].

 Street,
 John
 Phillips.
 Fertilizers.

 [In: 5. Intern.
 Kongress für angew.

 Chemie.
 Bd 3.2
 Berlin (D. Verlagt.

 1901, 905-915.
 [6500].
 31414

 Streintz, F[ranz].
 Ueber Metallstrahlen.

 len.
 Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, 764-768.
 [7300].

Ceber den Temperaturkoeffizienten des Widerstandes von Tantal, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (273–274). 0740°. 31146

Die spezifische Wärme einiger Schwefelmetalle in ihrer Bezighung zum elektrischen Leitvermögen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig J. A. Barth, 1904, 196–203. [7250-7200]. 31147

und Strohschneider, O. Versuche über Metallstrahlung. 1. Mitt. Ann. Physik, Leipzig. 1. Folge), **18**, 1905, 198–205, mit 2 Taf. 1. [7300].

31418 Streitberger, Fritz. Ueber den Einfluss ungesattigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen

Rudolfstadt Druck v. Mänicke & Jahn), 1904, (72), 22 cm. [1230 1330 1720 34419 50201.

Strengers, Theodorus c. Cohen, E rnst].

Stritar, M. J. r. Zeisel, S.

Stritter, Robert. Ucber Körper im Serum normaler und pathologischer Milch, welche mit β-Naphthalinsulfochlorid reagieren. (Vorl. Mitt.) Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (411-117). [6500]. 31150

Ströcker, Alajos. A hazai termésű Juniperus-olajrol. (Über das ungarische Juniperus-Ol.] Gyógysz, Közl., Budapest, **21**, 1905, (198-200, 215-216). [6500]. 34151

 Adatok az anyarozs értékének meghatározásához. [Beiträge zur Bestimmung des Wertes des Mutterkornes.] Gyógysz, Közl., Budapest, 21, 1905, (781). [6500].

Strohmer, F. Die Bewertung des Sand- und Kristallzuckers im internationalem Handel. [In: 5. Intern. Kon-Bd 3. gress für angew. Chemie. Berlin (D. Verlag), 1901, (77-98).31453 [6500].

**Strohschneider**, O. r. Streintz, Firanz].

Strunz, Franz. Die Chemie im classischen Alterthum, Wien, Vortr. Abh. Oest. LeoGes., 23, 1905, (II + 25). 34451[0010].

Struthers, Robert de Jersey Fleming. Some interactions of metallic cyanides with organic bases. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (95). [1630].

34455 — and Marsh, James Ernest. Photographic radiation of some mercury compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (377-380); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (67). [0380] 73501.

--- r. Marsh, James Ernest.

Strutt, R. J. On the radio-active minerals. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101). (Supplementary note) l.c., (312). [0370 0620 0770 0810 7300].

Strzoda, Wilhelm. Ueber ein neues Eisenmaterial von hervorragender Säurebeständigkeit zu Apparaten für die chemische Industrie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 47–48. 0320 0910]. 34458

Strzyzowski, Clasimir L. Une imporité de l'oxyde de magnésium. Arch. sci. Phys., Geneve, (ser. 1), 17, 1901, (201-803 \ [1460].

Studer r. Graebe, C.

Stüber, [W]. Ueber ein dem Veratrin älmliches Ptomain. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1137-1138). [3020].

Zur quantitativen Salpeterbestimmung im Fleisch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (330-335). [6300]. 34461

Stücker, Norbert. Neue Bestimmungen der spezifischen Wärme einiger Metalle bei hohen Temperaturen. Wien, SitzBer, Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, (657 - 668), [7200].

— Ueber den Einflass der Substanzmenge auf die Wahrscheinlichkeit des Krystallisierens unterkühlter Flussigkeiten, Wien, SitzBer, Ak. Wiss., **114**, Abth. Ha, 1905, (1389-1404). [7100]. 31463

Stuer, B[ernhard] ([onrad]. Notiz zur Reaction zwischen Sulfurylchlorid und Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2326). [0660 0190]. 34464

--- Beiträge zur Reaktion zwischen Ammoniak und Sulfervlehlorid. Diss. Würzburg (Druch v. II. Stürtz). 1904, (35). 22 cm. [0490 | 0660]. 31465

- v. Hantzsch, A.

Stuhlmann, F[ranz]. Ueber Rinde und Gummi der Gerberakazie (Acacia decurrens). Pflanzer, Tanga, 1905, -353 -356). [6500]. 34466

Albert, Der spezifische Sturm. elektrische Widerstand und dessen Temperaturkoeffizient bei Aluminium-Zink-Legierungen von verschiedenem Mischungsverhältnis. Diss., Rostock. Aachen (Druck v. La Ruelle), [1904], (38, mit 3 Taf.). 21 cm. [7250]. 34467

Sturm, E. r. Kahlbaum, Georg W. A.

Stutzer, Albertl. Die Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (257–261). [0020].

— [Штугцеръ А.]. Сахаръ палькоголь. Перев. съ ивм. врача A. M. Коровина. Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin.] Moskva, 1904, V1 + 90j, 24 cm. [0030 1210 1820]. 34469

Suckert, Friedrich. Ueber die Zersetzung der Brombernsteinsäure und ihrer Salze in wässeriger Lösung. Diss. Freiburg i. Br. Speyer & Kaerner, 1904. 68. mit I Taf. 22 cm. [1310-7050].

Sudborough, John Joseph and Davies.
Thomas Haws. Diorthos-substituted
benzoic acid. Part VI. Conversion of
methyl into ethyl esters. London, Proc.
Chem. Soc.. 21, 1905. 87. 1330
7050]. 34471

and James, Thomas Campbell. α-Chlorocinnamic acids. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 86-87. [1330].

and Roberts, David James. Esterification constants of substituted acrylic acids. Part I. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1840-1854; Jabstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 86., 1300-7050. 34473

and **Thomas**, Walter. Simple method for the estimation of acetyl groups. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 1752–1756; abstract London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 88, 6300, 31174

Südy, Ernő. A higany térfogatos meghatározása szerves vegyületekben. [Uler die volumetrische Bestimmung des Quecksilbers in organischen Verbind dungen. Gyögysz. Közl., Budapest. 24, 1905, 525-526, 542-543, 555-557. 6200.

Süss, P. Ueber künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulver. Pharm. Centralladle, Dresden, 46, 1905, 291-293. 6500. 31476

Sugg, E. r. Vandevelde, A. J. J.

Suler, B. Ueber den gegenwärtigen Stand der anorganischen chemischen Industrie in Russland. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin D. Verlag. 1901, 746-7551, [0100]. 34477

Sulima, A. Th. c. London, E. S.

[Sulima-Samujlo, A. F.] Сулима-Самуйло, А. Ф. Къ вопросу объоцъпкъ изкоторыхъ приборовъ для газометрическато опредъления углекиелогы въ воздухъ. Диссертація. Sur quelques appareils pour la détermination gazométrique de l'acide carbonique dans l'air.] St. Peterburg, 1904, (71+2). 24 cm. [6000-6400]. 34178

Suliman, G. G. r. Ipatjev, V. N.

Sulser, J. v. Kostanecki, St[anislaus]

Supf, Friedrich. Synthesen des α-Benzylisochinolins und Versuche, dieses in ein Phenanthrenderivat überzuführen. Diss. Berlin Druck v. G. Schade), 1905, 47. 22 cm. [1930].

34479 Surzycki, St. Talbot-Stahlschmelzverfahren in Frodingham. Stahl u. Eisen, Düsseldorf. 23, 1903, (170-174). [0320].

Suter, J. F. Maurice. Recherches sur les dérivés méthylés des acides oxybenzoiques et synthèse de l'antiarol. Genève, Thèse se, 1904-1905. Genève, 1901, 58. 8vo. [1330-1250]. 34481

Suter, Moritz r. Graebe, C[harles].

Sutherland, William. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumius. Phil. Mag., London, Ser. 6, 9, 1905, 1781-785, [4010, 7100, 7150], 34482

Sutherst, W. F. The percolation of rain-water through soils. Chem. News, London, **92**, 1905, 49. [6500]. 34483

News, London, **92**, 1905, 61. [6500]. 34484

The acidity of fruits. Chem. News, London, **92**, 1905, 1634-6500.

The availability of mixed fertilisers. Chem. News, London, **92**, 1905, 185. [6500]. 34186

------- Acid rersus basic phosphatic fertilisers, Chem. News, London, **92**, 1905, 271-275, [6500]. 34487

Sutō, Kenzō. Ekitaion Chōsetsuki ni tsuite. [Ueber einen Flüssigkeitsthermoregulator. Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, 100–126; Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, 1363–378, mit I Taf.: [0910–7000]

— − r. Kumagawa, Muneo.

Suyver, Jan Frederik. Onderzoekingen over omzetting tusschen stereoisomere trithioaldehyden. [Contribution à l'étude des transformations des trithioaldehydes isomeres.] [r. D. 4, no. 25272.]

[Extrait]. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (377–103) [7050 1920].

Suzuki, S. On the injurious effect of an excess of line applied to the soil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, :347–351). [8030].

On manuring with kainit. Tokyo, Bull, Coll. Agric., **4**, 1905, (405–419). [8030]. 34491

Suzuki, Tsuneo, Musuiaryūsan Alkolyōeki no Kinzoku ni oyobosu Sayō ni tsuite. (Yoliō). [On the action of alcoholic solution of sulphur dioxide upon metals. (Preliminary report.)] Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 25, 1904, (1157–1162). [0660].

Suzuki, Umetaro r. Fischer, Emil.

Svedberg, The. Ueber die elektrische Darstellung einiger neuen colloidalen Metalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3616-3620). [0930-7100]. 34193

**Svoboda**, H. Maercker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratmagnesiamixtur und Eiseneitratmagnesiamixtur. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (453-456); Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, **10**, 1905, (128-129, 141-142, 151-152). [6000-6500-6500]. 34491

**Swoboda**, Julius. Der Asphalt und seine Verwendung. Hamburg u. Leipzig (L. Voss), 1904, (162), 24 cm. 3 M. [1100 6500]. 34195

**8y**, Albert P. Stability tests for nitrocellulose and nitrocellulose powder. [Reprint r, D, 3, no, 17412.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23416-23417, 23424-23425, 23418, with illus. L[1840-6500].

**Sydow**, F[rans] E[dvard] von. Om kroniska arseniklörgiftningar särdeles genom tapeter och färger samt om den biologiska metoden att upptäcka arsenik. [On chronic arsenieal poisoning, especially through wall-papers and colours, and the biological method of detecting arsenie.] Hygiea, Stockholm, **66**, 1904, (929–946). [6100].

Sylvester, J. P. r. Hill, H. B.

**Symes,** W. Legge. Note on Non-mann's method of estimating chloride. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (221–224). [6300–6500].

Szabrański, Wł. Z teoryi barwników organicznych. [Sur la théorie des matières colorantes organiques.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, 886-892, 905-913), [5000]. 31499

Szabrański, Wł. r. Kostanecki, Stanislaus von.

Szádeczky, Gyula, A Biharhegység aluminiumérezeiről, [Die Aluminiumerze des Bihargebirges.] Földt, Közl., Budapest, **35**, 1905, (213–231, 217-267). [6500].

Szameitat, Albert. Uber die Einwirkung von Ammoniak auf Itacon- und Teraconsäure. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Mült & Cie), 1904, (45), 23 cm. [1320].

Szarvassi, Arthur. Ueber elektromotorische Kräfte und die reversibelen Wärmetönungen des elektrischen Stronkreises. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (218–281). [7250].

**Szarvasy**, Emerich. Elektrolysen mit Weeliselstrom. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (268-271). [0930-7250]. 34503

széky, Tibor. A para-diphenyloldimethyl-methán nitro származékairól. [Nitroderivate des p-Diphenylol-dimethyl-methans.] Orv.- Termt. Ért., Kolozsvár, H. Termt. sz., **26**, 1904, 37– 48, 1–11). [1230].

Brenzcatechin és ketonok ból előállított új vegyűletekről és szár marékaikról. [Über die Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen.] Orv.-Ternt. Ért., Kolozsvár, 11. Ternt. sz., 27, 1905, 72-89, 1-9. [1230-1510].

34505

----- r. Fabinyi, Rudolf.

Szelinski, Bruno v. Einhorn, Alfred.

Szigeti, Wilhelm. Einwirkung von mit säurehaltigen Tinten geschriebenen Schriftzügen auf Papier. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (691). [1350].

Szilágyi, Julius. Beiträge zur Zusammensetzung der Ungarweine und hirrer Asche. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag., 1904, 41022–1040. [6500].

34507 **Szilárd**, Béla. Az igmándi keserűviz radioaktivitása. [Uber die Radioaktivität des Igmánder Bitterwassers. Gyogysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (229– 231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.). [6620–6500–7300]. 34508 Szilárd. Béla. Az alkoholátok elektrolitos bomlása és képződése abszolut alkoholosoldatban. [Über die elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung.] Gyógysz Közl., Budapest, 21, 1905, (669-670, 684-687, 700-701, 715-717). [1200-1210-7250].

Szili, Sandor. Az érett magzat vérének hydroxylion és titrálható alkalitartalmáról. [Über den Hydroxylionund titrirbaren Alkali-Gehalt des reifen foetalen Blutes.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (593-598). [6500 8000].

Szirmay, Ignaz. Erprobung der Rostsicherheit von verzinkten Eisenund Stahldrähten sowie von Stacheldraht aus verzinkten Eisen- und Stahldrähten. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (333–335). [0320].

Vergleichsversuche mit Eisen und Stahlwaren, auf heissem und elektrolytischem Wege verzinkt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (335–338). [0320].

Szontagh, Félix, Biochemiai adatok a csecsemő taplálásáról szóló tanhoz. [Biochemische Beiträge zur Ernährungslehre der Säuglinge.] Gyermekgy, az Orv. Hetilap mellékl., Budapest, 1905, 11-7. 8010 8010].

r. Zaitschek, Arthur.

Szterényi, Hugó. Ásványtan és chemia. A gymnasium VI. oszt számára. [Mineralogie und Chemie. Für die VI. Gymnasialklasse.] IV. Aufl. Budapest, 1907, (IV ~195, mit 172 Fig.), 22 cm. Kron. 2, 50. [0030].

Szuppán, Vilmos r. Kuttner, Sándor.

Tacconi, E. Sopra alcuniminerali del granito di Montorfano. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 1<sup>a</sup> semestre, 1903, 355-359. [0860]. 31515

**Tafel**, Julius. Ueber die Polarisation bei kathodischer Wasserstoffentwicklung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, 611–712). 7250. 31516

mid Bublitz, Heinrich, Zur Kenntnis der Camphidone, Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3806– 3812). [1930].

die Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (349– 373). [7250]. 34518

Tafel, Julius und Lavaczeck, Paul. Ueber Thio-pyrrolidon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1592). [1930]. 34519

und Naumann, Kurt.
Beziehungen zwischen Kathodenpotential
und elektrolytischer Reduktionswirkung.
Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905,
(713-752). [7250 1660]. 34520

und Stern, Hermanu. Ueber Diaminobernsteinsäureäthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1589–1592). [1310]. 34521

Takahashi, T. Note on the detection and determination of fusel oil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (437-438). [6150]. 34522

Take, E[mil]. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heuslerscher Mangan-Aluminium-Bronzen, Marburg, Sitz-Ber, Cies. Natw., 1905, (35–49). [0120-0290-0470-7250].

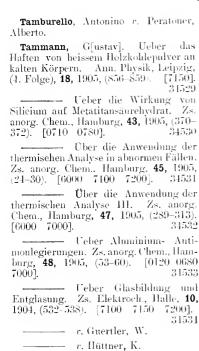
Magnetische Untersuchungen: I. Untersuchung der Magnetisierbarkeit der bei den Spandauer Gravitationsmessungen verwendeten Materialien Mit zwei Anhängen. H. Historisches und Theoretisches über Umwandlungspunkte. Hl. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heusler'scher Mangaufunminium-Bronzen. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (HI+143). 23 cm. [7250].

Tamaru, T[akuro]. Bestimmung der piëzoelektrischen Konstanten von krystallisierter Weinsäure. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (128–158); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (379–389). [7250]. 31526

Tamás, Arnold. A jodipinrél. [Über Jodipin.] Gyógysz, Közl., Budapest, **21**, 1905. (377–379, 396–397, 410–412). [65004]

**Tambor**, J[oseph] r. Blom, A.

Tamburello, Antonino, Sopra alcuni derivati dell'acido comenico, Gazz, chim, ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (264-266). [1340]. 34528



r. Slatowratsky, N.

[Тапатат, Sevastjan Moisejevič].

Танатаръ, С. М. Замътка объ атомности и атомномъ въсъ берпалія.

[Sur l'atomicité et sur le poids atomique du beryllium.] St. Peterburg, Žurn.

russ. fiz.-chim. Obšě., 36, 1904, (82–86).

[0180 7000]. 31535

r. Levin, M.

Perzinnsäuren und Perstannate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1184–1186). [0720]. 34536

Tangl, Ferenez és Weiser, István. A vér glycerintartalmáról. [Über den Glyceringehalt des Blutes.]. Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (182–189). [6300].

Tanret, C. v. Jungius, C. L.

Tappeiner, H[ermann] v. Bemerkungen zur Abhandlung von E. Mettler

über die bakterizide Wirkung des Lichtes auf gefärbte Nährböden, Arch. Hyg., München, **54**, 1903, (19–53). [7350].

Tappeiner, H[ermann] v. Ueber die Wirkung der photodynamischen (fluoreszierenden) Substanzen, Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (375–395). [1210 7300]. 34541

- v. dodlbaner,  $\Lambda[lb]$ .

Tarchanoff, First J. v. r. Poehl, A. v.

Tarezyński, Stanislaw. Studyum nad kondenzacyą kwasu benzylowego z dwuatomowymi fenolami. [Reeherches sur la condensation de l'acide benzilique avec les phénols diatomiques]. Kosmos, Lwów, 30, 1905, (169–200). [1330–1210].

Die Kondensation von Benzilsaure mit zweiwertigen Phenolen und Derivaten derselben. Freiburg i. Schw. Math. naturw. Diss. 1903–1904. Freiburg (Schweiz), 1904, (56+1). 8vo. [1230-1230].

Tardy, A. Action de l'acide salicylique sur la térébenthine. J. pharm. chim.. Paris, (sér. 6), 20, 1904, (57-58). [1330] 31514

Étude rationelle sur le fonctionnement des diaphragmes en électrolyse. Genève, These sc. 1903–1904. Genève, 1904, (51). 8vo. [0930 7250].

et **Guye**, P[hilippe] A. Études physico-chimiques sur l'électrolyse des chlorures alcalins (2<sup>me</sup> Mém). Mode et fonctionnement des diaphragnes. Genève, Journ. Chim. Phys., **2**, 1904, (79–123, 7 fig.). [7250-0420-0500-0450-0250]. 34546

Tarugi, Nazzareno. Azione dei persolfati sul mercurio metallico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1ª, 1903, (127-133). [0660-0380]. 34547

Comportamento di alcune annalgame di platino con l'acido nitrico. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (171-186). [0610]. 31518

Osservazioni e studi intorno alla reazione di Van Deen ; II comunicazione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (216–222). [6500].

H potere riducente dell'alluminio nelle analisi quantitative. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2\*, 1903, (223-233). [6000]. 31550 Tarugi, Nazzareno. I sali di idrossilammina nell'analisi qualitativa. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, 449-151). [6000]. 34551

Tassilly, E. Résistance électrique du fer et des aciers. Bul. sci. trimestr., Paris, 18, 1905, (7-10). [0320]. 34552

Tassinari, Paolo e Antony, Ubaldo. Precetti di analisi chimica qualitativa. 2ª edizione. Pisa, 1903, (XII, 300). 21 cm. L.3,50. [0030].

Tatlock, R. R. and Thomson, R. T. The determination of small proportions of bromine and chlorine in iodine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (187-188). [6500].

Tattersall, George v. Perkin, William Hemry jun.

Taub, Ludwig. 1-Phenyl-4-isonitroso-5-triazolon und seine Spaltungsprodukte. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (46), 22 cm. [1930].

Taudin-Chabot, J. J. Eine neue Radiation oder eine neue Emanation. (3. Mitt.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (37-38). [0700]. 34556

Neue Strahlen oder eine neue Emanation. (I. Mitt.). [Einfluss eines vom elektrischen Strom durchflossenen Selenpräparates auf die elektrische Leitfahigkeit von Selen.] Physik Zs., Leipzig, **6**, 1965, 619-620. [0700]. 31557

**Taurel**. L'analyse des bauxites. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (323–327). [6500]. 34558

Quelques observations sur l'analyse des glycérines. Monit. sei Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (574-577). [6500]. 31559

 Taurke, Fritz.
 Ueber einige organische

 sche
 Siliciumverbindungen.
 Berlin,

 Ber.
 D. chem. Ges.,
 38, 1905.
 1661

 1670).
 [2000-0710].
 34560

------ r. Riesenfeld, H.

Taveau, René de M. r. Noyes, William

Taverne, Hermanus Johannes. De Monosulfonbenzoizuren (pheenearboonsulfonzuren) en hume door reel salpeterzuur gevormden nitroderivate. [Die Monosulfonbenzoesäuren (Phencarbonsauren) und ihre durch reelle Salpetersäure gebildeten Nitroderivate.]. Leiden (P. W. M. Trap), 1901, (102), 21 cm. (1330).

Taylor, Edward R. The manufacture of bi-sulphide of carbon in the electric furnace. In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (525-532). [0210 7200].

Taylor, Edytha E. r. Horn, David W.

**Taylor,** Francis r. Patterson, Thomas Stewart.

**Taylor,** W. W. A new method of preparing esters. Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (831–834). [5500].

**Tealdi,** Mario r. Oddo, Giuseppe.

**Teclu**, Xic. Studien-Behelfe für den Unterricht in der allgemeinen und technischen Chemie. Leipzig (J. A. Barth), 1905, (V + 270). 4,20 M. [0030].

Teichgräber. Eisenerzvorkommen in Galicien (Spanien). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (332–334). [0320].

Teichner, Gustav r. Traube, Isidor.

**Teichner**, Herbert, Zur Constitution der Oxyazokörper, (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3377–3380). [1720–5020–7000]. 31567

und Weil, Hugo. Notiz über eine einfache Darstellung von 2-Oxy-1.1 naphtochinon. Berlin, Ber D. chem. Ges., 38, 1905, (3376-3377). [1530].

Teletov, I. r. Centnersver, M.

Telle, Fernand. Sur l'absorption da brome par les corps gras; nouvelle méthode pour la détermination rationelle de l'indice du brome. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 186-193). 65001.

Tempany, H. A. r. Watts, Francis.

Tenhaeff, Friedrich, Beiträge zur Kemmis des Phellandrens. Diss Göttingen. Hitdesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (77). 21 cm. [1140]. 31570

Tenner, Theordor. Ueber phosphorhaltige Derivate des I-Phenyl-3-Methyl5-Chlorpyrazols. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (53). 21 cm. [2000 1930]. 34571

Teodorovics, István. Különböző dohánykészítmények és azok füstjének nikotintartalmáról. [Über den Nikotingehalt verschiedener Tabakfabrikate und ihres Rauches.] Gyógysz, Közl., Budapest, 21, 1905, (570–572, 588–591, 621 622, 634–636). [6500]. 34572

Terada, T. r. Honda, Kotaro.

Terray, Paul v. Hirschler, August.

Terroine, E. F. v. Bierry, Il.

**Teruuchi,** Yutaka r. Abderhalden, Emil.

Testoni, Giuseppe e Mascarelli, Luigi. Trasformazione della α-metilpirrolidina in α-metilpirrolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, ±267-269). [1930].

--- v. Mascarelli, Luigi.

**Tetzlaff.** Die Bestimmung des Feinheitsgrades des Schwefels nach Chancel. Weinbau, Mainz, **19**, 1901, (167–168). [6500–0660]. 34574

v. Buttenberg, P.

Tezner, Ernő. A nyál összetételének változása élettani körülmények között. [Die Variation der Zusammensetzung des Speichels unter physiologischen Verhältnissen.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (93–113, 277–302, mit 4 Fig.). [8000–6500].

Thein, Herm. jun. Titerstellung mittels Kaliumtetraoxalat. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1106). [6000]. 31576

Theis, Friedrich Carl. Ueber das Färben der Baumwolle mit Schwefelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (387–390, 395–399). [5020].

Theodorowits, K. v. Wöhler, Lothar.

**Theopold,** Wilhelm v. Kunckell, Franz.

Thesmar, G. v. Baumann, Luc.

Thiel, A[Ifred]. Analytische Mitteilungen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (513–514). [6000]. 31578

Roemer, H. Zur Kenntniss der sauren Function des aromatischen Hydroxyls. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3860–3862). [7000]. 34580

Thiel, Kurt. Versuche zur Darstellung eines Schwefeltetrafluorides. Zur Kenntnis des Phosphorpentasulfides. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (83), 22 cm. [0310 0660 0570].

34581 ----- r. Ruff. Otto.

- r. Stock, Alfred.

Thiel, O. Ein neues Vorfrischverfahren in seiner Anwendung auf den Bertrand-Thiel- und Thomasprozess. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (306–309., [0320].

Thiele, A. r. Wohl, A[lfred].

Thiele, Edmund. Ueber die Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1901, (177–178). [1840]. 34583

Thiele, Herm. Luftdruckbestimmung durch Messung des Luftauftriebes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1181-1182), [0900]. 34581

Thiele, J[ohannes]. Automatischer Dampfentwickler mit Ueberhitzer. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 1767-768). [0910]. 34585

mid Peter, W. Ueber adiphatische Jodidehloride und Jodosochloride. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2842-2846). [1110-1329].

Thiele, Ottomar. Ueber Uroferrinsäure, ein Beitrag zur Kenntnis des nicht oxydierten Stiekstoffs und Schwefels des normalen menschliehen Harns. Diss. Leipzig. Cöthen (Druck v. A. Preuss), 1902, (63). 22 cm. [1350].

Thiele, R. Über die Schwierigkeit vermittels der Kjeldahlschen Methode eine geringe Stickstoffschwankung im Ackerboden festzustellen. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (157-178). [6200]. 34588

Die Verarbeitung des atmosphärischen Stiekstoffs durch Mikroorganismen. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (161–238). [8030]. 31589

Thieme, Carl r. Harries, C[arl].

Thierfelder, Illans, Ueher das Cerebron, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, 21-31, [8000]. 34591

Phrenosin und Cerebron. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, 518-522. [8000]. 34592

r. Schulze, Franz Eilhard,

Thiess, F. Die Erdölindustrie und die Erdöllagerstätten Russlands. Nach russischen Quellen. Schillings J. Gasbelencht., Munchen, **48**, 1905, 707-709. 6500].

Thiessen, J. F. Untersuching von Actzkalk, ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, 1609-1611. [6500]. 34591

Thill, J. Verbesserung der Drownund Shimerschen Methode zur Bestimmung des Siliziums in Eisensorten. Zs. anal, Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, 4552– 553. [6500].

Thimme, Karl. Ueber die Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wässerige Formaldehydlösung und Trioxynteele Formaldehydlösun

Thöni, J. v. Freudenreich, Eduard v.

**Thörner,** Wilh. Beitrag zur Bestimmung der Porosität von Baumaterialien usw. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 714–716, 996). [7150]. 31597

Thomae, Carl. Ueber Ketonammoniak-Verbindungen. 1. Mitt. All-gemeines und Darstellungsmethoden. — 2. Mitt. Methylathylketonammoniak. — 3. Mitt. Diathylketonammoniak. — 1. Mitt. Benzophenonammoniak Iminobenzophenon). Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, 291–296, 393–398–11500—1600. — 31599

——— Über einige Derivate des p-Amidotriphenylmethans. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, 566– 576. [1630–1530–1930]. 34600

Thomann, J. Chemische und bakteriologische Untersuchungen des Trinkwassers der Sadt Bern, Z. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (193–196), [6500]. Thomas, C. A. Simon, Ceber einen Fall von Selbstzersetzung nitroglycerinhaltigen Pulvers, In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2. Berlin (D. Verlag), 1904, 133-436). 1210-01201. 34602

Thomas, Miss M. B. and Jones, H. O. Some optically active nitrogen compounds. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905. 33-34. [7000-7300].

34603 Thomas, Walter r. Sudborough, John Joseph.

Thomé, L[ois] G ustaf]. Komplexa platinaföreningar af nitrobenzol. [Complex platinous compounds of nitrobenzol. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 15, 1903, 173-175). [1130]. 34604

Thompson, Gustave W. The determination of acetic acid in white lead. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (187–488). [6500]. 34605

**Thompson,** Herbert Bryan r. McKenzie, Alexander.

Thompson, K. J. r. Hantzsch, A.

Thompson, W. II. Effects of chloroform and other on renal activity. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, xxi<sup>+</sup>, [8040]. 34606

The physiological effects of peptone and allied products. Parts VI. and VII. The metabolism of arginin. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, 137-146; 33, 1905, (106-124), [8040].

orginin. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 711; [8040]. 31608

Thoms, Hermann. Studien über Phenoläther, I. Mitt. - L'eber - die Einwirkung von Salpetersäure auf das Dihydroasaron und Dihydro-methyl-cugenol. 2. Mitt. Ueber die Konstitution des Apiols. = 3, Mitt. Ueber die Konstitution des Myristicins. Mitt. Ueber die Phenoläther des ätherischen Oeles aus französischen Petersilienfrüchten. 5. Mitt. Ueber die Phenolather des ätherischen Ocles aus Petersilienfrüchten verschiedener Provenienz. 6, Mitt, Ueber Derivate des Satrols und seine Beziehemgen zu den Phenolathern Eugenol und Asaron. Gemeinsam mit A. Biltz.) 7. Mitt. Ueber das Verhalten der Phenoläther bei der Zinkstaubdestillation. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (3-39). 31609 [1230].Thoms, Hermann'. Ueber -die Wertbestimmung des Nelkenöles. Vortrag. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, 1140-150). [6500 1230]. Versuche zur Entgiltung des Tabakrauches. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (174–182). [3010]. [31611 Ueber einen neuen Schüttelschiessofen. Berlin, Arb. plarm. Inst., 1, 1904, (221-222). [0910]. Ueber das -Matico-Oel. Vortrag. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (100–115). [1230 6500]. 34613Ueber die Konstitution des Petersilienapiols und Dillapiols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (116-34611 119). [1230]. Ueber den Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (353-378), [6500]. 34615Ueber die Zusammensetzung des Lysols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (379–386). [1230–6500]. 34616Ueber die Bestandteile der Samen von Monodora Myristica Dunal. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (24-28); Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (211–214). [6500]. 34617 — Die Strophanthus- Frage vom chemischen Standpunkt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (104 -120); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (73-87). [6500 [1850]. -34618Die Verwendung der Kaliumwismutjodidlösung zur Bestimmung von Alkaloiden. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (85-91). [6300].31619- Albert Hilgert. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (163-166). [0010]. 34620 Zur Gerbstoffforschung. 1.

Mitt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges.,

Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (370-

— Carl Schacht†. Berlin,

Verh. Ges. D.

Ueber Matieoöl und Mati-

34621

34622

Natf.,

**15**, 1905, (303–347). [1330 6500].

379). [0010].

(p-7195)

cokampfer.

Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (180-183); Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904; (811-812); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (771–773); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-126). [1230] 1240 [6500]. Thoms, H[ermann]. Ueber deutsches Opium, Verh. Ges., D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), 11, 1, 1905, (183–187); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (144-155); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (773-774); PharmZtg, Berlin, 49, 1904, (812); Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (685-686). [3010 6500]. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte in chemischer und pharmakologischer Hinsicht. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (52-61); Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (131-139). +6500]. — und **Biltz,**  $\Lambda$ . Ueber die Bestandteile des weissen Perubalsams. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2,** 1905, (127– 131). [1860] 6500]. Mannich, - und Ueber die Richtung der Wasserabspaltung aus hochmolekularen sekundären Alkoholen. Berlin, Arb pharm. Inst., **1,** 1901, (78–83). [1210–1120]. Ueber (2)-Aminoundekan und (2)-Aminononan. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (87-88). [4610]. Ueber die

34624

34625

31626

C[arl].

-34627

34628

Kondensation hochmolekularer aliphatischer Ketone zu Verbindungen vom Typus des Mesityloxyds, Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (89–91). [1520–1510].

and Molle, B. Ueber die Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles aus Blättern. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (97-116). [6500 1140]. 34630

Ueber die Reduktion des Cincols. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1,** 1901, (117-128). [1240-1140]. 34631

 und Walter, A. Darstellung von Kresolseifenlösungen, die dem Lysol ähnlich zusammengesetzt sind. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (387-389). [6500]

Thomsen, Julius. Allgemeine Theorie der Verbrennungs- und Bildungswärme der Kohlenwasserstoffe im gas- oder dampfförmigen Zustande, nebst Beur-2 a 2

teilung der Resultate der von Daniel Lagerlof mitgeteilten "Thermochemischen Studien". J. prakt. Chem., Leipzig. N.F., **71**, 1905, [161-181]. [1100 7200].

Thomsen, Julius, Herrn Daniel Lagerlofs "Antwort." [Betr. seine u.thermochemischen Studien".] J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.: 72, 1905, 341-512). [7200].

Ueber die Verbrennungswärme organischer Verbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg. **40**, 1904, (185-195). [7200].

Ueber den relativen Wert der zur Bestimmung der Verbrennungswarme flüchtiger organischer Verbindungen benutzten kalorimetrischen Methoden, Zs. physik. Chem., Leipzig. 51, 1905. (657-672). [7200]. 34636

Die numerischen Resultate einer systematischen Untersuchung über die Verbrennungswärme und Bildungswärme flüchtiger organischer Verbindungen, Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (343–348). [7200]. 34637

Zur Beurteilung des relativen Wertes kalorimetrischer Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (311-316). [7200]. 31638

Fortegnelse over Afhandlinger og Skrifter af Julius Thomsen. A list of essays and works by Julius Thomsen. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, Nr. 6, (189-503). [0030]. 31639

Thomsen, Th. Sv. Ueber die Fettbestummung in fettarmer Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (387-399. [6300]. 31610

Thomson, J. J. On the emission of negative corpuscles by the alkali metals. Phil. Mag., London, (Ser. 6., **10**, 1905, 581-590. [0100-7250]. 34644

Thomson, R. T. v. Tatlock, R. R.

Thomson, William. On the presence of arsenic in the body and its secretion by the kidney. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 1, 1-10 with 3 ph., [0140-8010]. 31642

Notes.—On an allotropic form of arsenic and on the estimation of arsenic when in minute quantities. Mauchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **50**, 1906, No. 12, 71-9). [0110-6200]. 31613

Thorkelsson, Th. r. Prytz, K.

Thorne, Norman C. Die Fällung von Baryumbromid durch Bromwasserstoffsäure. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1905. (308-313. [6300 0170]. 34644

Thorpe, Jocelyn Field. The constitution of glutaconic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1669–1685); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, [239). [1320]. 34645

Joseph. c. Atkinson, Ernest Francis

r. Cain, John Cannell.

Vernon. Vernon.

- v. Rogerson, Harold.

Thorpe, Thomas Edward. The analysis of samples of milk referred to the Government Laboratory in connection with the Sale of Food and Drugs Act. London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (206-225: [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63). 6500].

--- v. Clarke, F[rank] W.

Thugutt, St. J. Fritz Hinden's neue Reaktionen zur Unterscheidung von Calcit und Dolomit Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (265–266). [6150 0220]. 34647

Tibaldi, C. v. Padoa, Maurizio.

Tichockij, N. L. v. Ipatjev, V. N.

**Тісһvіnskij**, Michail Michajlovič. Тихвинскій, М. М. О взаимодъйствій между цинкатиломъ и хлористымъфенилдіазопісмъ. [Action du zincéthyle sur le chlorure de phényldiazonium. St. Peterburg, Žurn. russ. izzehim. Obšč., **36**, 1901, (1052–1055). 1740–1930–2000]. 31648

Пайствіе ципкотила на феннлазоотилъ. [Action du zincéthyle sur le phénylazoéthyle.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (1056-1062); St. Peterburg, 1904. [7], 23 cm. [1710—1720—2000]. 34649

еt Volochovič, L.].
Волоховичь, Л. Ацетипрованіе дигидрофеназина. [Sur l'acétylisation du dihydrophénazine.] St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšé., 37, 1905, (8-11., [1300—1910].

Tiemann, H. Zeutrifugen-Prüfungen an der Versuchsstation und Lehranstalt für Melkereiwesen zu Wreschen. H. Versuche mit der Tischbalance Nr. 24. Milchentrahmungsmaschine für Handbetrieb.—HI. Versuche mit dem Handseparator "Svea" B 2. VII. Versuche mit einem Hansa-Separator. VIII. Versuche mit einem Hansa-Separator. VIII. Versuche mit "Alfa-Viola", Marke V. Modell 1903. IX. Versuche mit einem Pumpseparator Nr. 1 zu 300 Liter Stündlicher Leistung. neues System. MolkZtg. Hildesheim, 17, 1903. 887, 911-912); 19, 1905, 573-571, 629 630, 791-792). [0910].

Tiemann, Rudolf. Ueber die Bestandteile von Globularia Alypum. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer', 1903, (39). 22 cm. [6500]. 31652

[Tiesengold, V.]. Тизенгольть, В. О составъ бълкавной извести. Sur la composition du chlorure de chaux., St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (831–862). [0220].

**Tiffeneau.** Synthèse de l'estragol et de dérivés aromatiques à chaîne non saturée. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (481-482). [1230]. 31654

Sur l'oxyde de méthoéthénylbenzène (méthylstyrolène). Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1458– 1460). [1230–1910]. 31655

---- v. Béhal.

—— г. Fourneau.

Tijmstra Bz., S[ijbe]. Over de door W. Marckwald uitgevoerde asynimetrische synthese van het optisch actieve valeriaanzuur. [On W. Marckwald's asynimetric synthesis of optically active valeric acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (459–461), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (165–468), (English); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2165), (German). [1310-7300].

- Ueber die Carboxylirung der Phenole mittels Kohlensäure. I. Mitt. Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1375-1385). [1330 1230]. 34657

- v. Lobry de Bruyn, C. A.

Tilden, William Augustus. Presidential address [to the Chemical Society]. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (546-564); [abstract] London,

Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (101–105). [0040-7100-7200]. 31658

Tilden, William Augustus, Lobry de Bruyn, Obituary notice, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (570-573, with portr.). [0010]. 31659

— John Hail Gladstone, Obituary notice, London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 591–597), [0010], 34660

and **Stokes**, Joseph Arthur. The action of magnesium methyl iodide on pinene nitrosochloride. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (836-840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (183). [1140-1540-1640].

Tillmans, J. r. Olig, A.

[Timofejev, G. E.]. Тимовеевъ, Г. Е. Очеркъ кипетнческой теоріи растворовь. Теорія van't Hoff-Arrheniusa.) [Revue de la théorie cinétique des solutions. Théorie de van't Hoff-Arrhenius).] Charikov, 1905. VIII + 208). 24 см. [0030].

[Timofejev, V. F. et Kobozev, L. D.]. Тимовевъ, В. О. и Кобозевъ, Л. Д. О разложеній трихлоруксусной кислоты и изкоторыхъ ен солей въводномъ растворъ. [Sur la décomposition de l'acide trichloracétique et de quelques trichloracétates en solution aqueuse.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., 36, 1904, (255–275). 1310—7050]. 34664

Tinkler, Charles Kenneth v. Dobbie, James Johnston.

Tischkow, P. v. Raikow, P. N.

Tischler, G[eorg]. Ueber die Beziehungen der Anthocyanbildung zur Winterhärte der Pflanzen. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (452-471). [8030]. 31665

Tissot, J. Recherches expérimentales sur les relations entre la pression artérielle et les doses de chloroforme absorbées; l'examen continu de la pression artérielle permet d'éviter sûrement tous les accidents de l'anesthésie chloroformique, quel que soit le procédé de chloroformisation employé. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905. 159–462). [8040]. 34666

Titherley, Arthur Walsh. Benzoyl derivatives of salicylamide. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 288-2894. [1330]. 34667

and Hicks. William Longton. Labile isomerism among benzoyl derivatives of salicylamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1207-1229; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219-220). [1330-7000]. 34668

Tittler, Reinhold. Charakteristik und Theorie der Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (72, mit 9 Taf.), 22 cm. (9320 0540 7900). 34669

Tixier, A. Essai sur les vernis. Monit. sci. Quesn., Paris, (série 4), 18, 1904, (413-421). [0040]. 34670

Tobata, S. r. Lehmann, Max.

Toch, Maximilian. New paint conditions existing in the New York Subway. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (527-528). [0320]. 34671

The art and science of silvering mirrors. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.: Berlin D. Verlag), 1904, (676–682). [0110]. 34672

Tochtermann, Leon. O działaniu chlorku tionylu na tiobenzamid. Cber die Einwirkung von Thionylehlorid auf Thiobenzamid.) Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (1-2). [1330]. 34673

Todeschini, G. Sull'esistenza dell'arsenico nell'organismo umano. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 24, 1903, (193-1954) [6500].

- r. Spica, Pietro.

Toeche Mittler, S. r. Rügheimer, Leopold].

Toepler, Max. Die radioaktiven Umwandlungen. Dresden, SitzBer. Isis, 1905, Abh., (59-66). [0620]. 34675

Tollens, Bjernhard]. Zur Bestimmung der Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 44, 1905, (388-390). [6300]. 34676

Mitteilungen aus dem agrikultur-chemischen Laboratorum in Göttingen. A. Untersuchungen über Koblenhydrate und ihr Vorkömmen in Produkten der Natur. B. Untersuchungen über sonstige Gegenstände . . . J. Landw., Berlin, **51**, 1903, (355-369). [1840-6300]. 34677

Tollens, B[ernhard]. Einfache Versuche für den Unterricht in der Chemie. Für agrikulturchemische Laboratorien zusammengest. 3., durchges. u. verm. Aufl. Berlin P. Pareyl, 1905, (VII+85, mit 7 Taf.). 22 cm. Geb. 4 M. 70920 6000.

und Maurenbrecher, A. D. Diphenylhydrazone der 1-Arabinose und der Xylose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 500-501. [1600-1810].

----- r. Ellet, W. B.

---- r. Mayer, W.

Tollens, O. Ein neuer Apparat zur Rauchgasanalyse. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, 117–118 ( [6400]. 34680

Toffoczko, Stanisław r. Bruner, Ludwik.

Tolman, L. M. r. Munson, L. S.

Tommasi, D. Wirkung des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation der Accumulatoren. [Nebst Antwort auf die Kritik des Herrn M. N. Schoop.] [Uebers.] Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, (25–26, 145–146, [0580].

Die Wirkung des Lichts auf die Geschwindigkeit der Formation von Akkunulatoren. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, 32-33. [7250-7350]. 34682

Erwiderung auf einige kritische Bemerkungen bezüglich meines Aufsatzes: Die Wirkung des Lichtes auf die Formation von Akkumulatoren. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1994, (115– 116). 7250-7350]. 34683

Sur la transformation de l'énergie thermochimique en énergie voltaique ou force électromotrice. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, 422-423). [7200-7250]. 34684

Sur l'emploi des courants alternatifs en électrolyse. Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (188–190). [7250. 34685

Tommasina, Thomasj. Scintillation du sulfure de zinc en présence du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (108-110). [0880-0620].

34686

**Tommasina**, T[homas . Sur la nature de l'émanation du radium. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (643-646). [0620]. 34687

v. Savasin, Ed.

Tormay, Béla. Tejgazdasági kérdések. [Milehwirtschaftliche Fragen.] Állatorv. L., Budapest, **28**, 1905, (601-606, 633-637, 669-674, 729-734). [6500]. 31688

Torrey, Henry A. und Hunter, W. II. Ueber die Einwirkung von Jodkalium auf Bromanil und Chloranii (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (555-556). [15304. 34689]

Torricelli, Andrea r. Betti, Mario.

Tortelli, Maxime. Thermo-oléomètre. Appareil pour découvrir les adultérations des huiles d'olive et autres huiles végétales et animales. Monit. sci. Quesn. Paris, (sér. 4), 18, 1904, (825–830); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (3–7); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (530–532). [6000-6500]. 34690

Tóth, Gyula. Adalék az aszfaltanyagok vizsgálatához. [Beitrag zur Untersuchung der Asphalte.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (129-137. [1100-6500].

Zur Frage über die technische Asphaltanalyse. ('hemZtg. ('öthen, **29**, 1905, (899-900). [6500].

Apparat zur Bestimmung der Unterschiede die sich beim Verbrennen--Verrauchen--der Tabake ergeben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904. (1818-1822). [6000 6500]. 34693

Nikotins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (151). [6300]. 31694

**Totsuka**, K. Studien über *Bacterium* coli. Zs. Hyg., Leipzig, **45**, 1903, (115–124). [8050]. 34695

Touplain v. Bordas F.

Tower, O. F. Die Einwirkung des Stiekstoffs auf Wasserdampf. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2945–2952). [0360 0490 7050]. 34696

Toyonaga, Masato. Döbutsu Taichū Sekkwai no Bumpu di tsuki. 1. [On the distribution of lime in the animal body. I.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (12–25). [0220]. 34697 Toyonaga, Masato. Ueber den Kalkgehalt verschiedener tierischer Organe. IV. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1905, (357–360). [8000]. 34698

Tracy, Samuel G. Thorium: a radioactive substance with therapeutical possibilities. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23558–23559, with illus.). [0770]. 34699

**Trannoy**, R. v. Matignon, C.

Ueber die Bedeutung der Oberflächenspannung im Organismus. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (326-331); Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (228-232). [7150]. 34702

Die Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume und Gedanken über die Systematik der Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 40, 1904, (372-384-17000) 71001. 34703

[7000 7100]. 34703 ——— Ueber den Raum der Atome und Moleküle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (430–440). [7100].

34704

On the velocity of osmosis and on solubility; a contribution to the theory of narcosis. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (525-527). [7150].

On the space occupied by atoms: the theories of Th. W. Richards and I. Traube. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (340-352). [7100].

und Teichner, Gustav.
Ein Versuch über die kritische Dichte.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie, Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901,
(434-436). [7000].

Traube, W[ilhelm]. Der Aufbau der Xanthinbasen aus der Cyanessigsäure. Synthese des Hypoxanthins und Adenins. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (40–56). [1930].

Zur Kemntnis der γ, δ-Dioxypropylmalonsäure. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (38-41). [1310–1916].

Traube, Wilhelm]. Ueber (2)-Amino-Adenin (2.6)-Diaminopurin]. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (42-45). 1930].

Zur Kenntniss der elektrolytischen Oxydation des Annnoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (828-831). [0490-0930]. 34711

Die Gewinnung der Xanthinbasen auf synthetischem Wege, Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (5-15). [1930]. 34712

und Biltz, Arthur. Die Gewinnung von Nitriten und Nitraten durch elektrolytische Oxydatiou des Ammoniaks Lei Gegenwart von Kupferhydroxyd. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, 3-101. [0490-0930]. 34713

und Scarlat, Georg. Ueber die Einwirkung von Guanidin auf die Ester ungesättigter Säuren. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (27-37), 1300–1930].

und Schlüter, Heinrich. Ueber eine Synthese des (2)-Methylhypoxanthins. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (11-26). [1930]. 34715

Traubel, S. Die Anwendung des Azetylens zum Schweissen von Eisen und Stahl mittels Souerstoff, (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht, München, 48, 1905, (1069–1070). [1120]. 34716

**Trautz,** Max. Studien über Chemilumineszenz. Zs. physik, Chem., Leipzig, **53**, 1905, (1-111). [7300]. 34717

und Schorigin, P. Kristallolumineszenz und Tribolumineszenz. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (80-90). [7300]. 34718

— - Über Chemilumineszenz. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (121-130). [7300]. 31719

Travers, Morris W[illiam]. Bemerkung über die Bildung fester Körperbei niedrigen Temperaturen, mit besonderer Berücksichtigung des festen Wasserstoffs. [Ubersetzung.] Zs. komprin. Gase, Weimar, 8, 1904, (35–36). [03601.]

The liquefaction of hydrogen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1901, (793-795). [0360-7200].

Experimentelle Untersuchung von Gasen. Mit einem Vorwort von Sir William Ramsay Deutsch von Tadeusz Estreicher, Nach der englischen Aufl. neu bearb, u. erweitert. Braunsehweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XII+372). 23 cm. 9 M. [7200 0930].

Travers, Morris W[illiam] et Fox, Charles J. Tensions de vapeur de l'oxygène liquide, mesurées au thermomètre à oxygène à volume constant différentes pressions initiales. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (545–552). [0550-7150].

and Gwyer, A. G. C. On the comparison of the platinum scale of temperature with the normal scale at temperatures between 440° and -190°C, with notes on constant temperatures below the melting-point of ice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (528-538); (Uebers, Zs. physik, Chem., Leipzig, 52, 1905, †437-148). [0910-7200].

---- r. Usher, Francis Lawry.

Treadwell, F[red]. P. Analytical chemistry. Tr. from 2d German ed. by William T. Hall. Vol. I. Qualitative analysis. New York (Wiley), London Chapman and Hall), 1903, (X1+466, with text fig.). 23.5 cm.; [Russ. Uebers. der letzten deutschen Auflage von A. S. Komarovskij unter der Redaction von L. V. Pisarevskij.] Odessa, 1904, (XIV +417+1, mit 14 Zeiehn. und 1 Taf.). 23 cm. [0030 6000]. 34725

Neubestimmung der Dichte des Chlorgases. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1934-1935). 0250-7100]. 34728

Chlorgases, Zs. anorg, Chem., Hamburg, **47**, 1905, 416–454). [0250–7100].

34729

und Koch, A. A. Über die Bestimmung von Fluor in Wein und Bier. Zs anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (169-506). [6200]. 34730

**Treboux**, O[ctave]. Organische Säuren als Kohlenstoffquelle bei Algen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (432–141). [8030].

Trechcinskij, R. M. v. Pusin, N. A.

**Trenkle**, W. Ueber Lumineszenzerscheinungen. Regensburg, Ber. natw. Ver., **10**, 1905, (95-100). [7300]. 31732

**Trenkner**, C. r. Gutbier,  $\Lambda[lexander]$ .

**Tretau,** E. Chemische Untersuchungsämter. Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau, **9**, 1901, (167–188). [0060].

34733 Offentliche chemische Untersuchungsänter im Jahre 1900 oder 1900-01. Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau, **11**, 1903, (240-257), [0060]. 34734

Treumann, [J.]. Zum Streit um die chemische Wasseruntersuchung. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (395–404). [6500].

Begutachtung von Leinölfirnis. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (451–461). [6500]. 34736

Trevor, J[oseph] E[llis]. The slope of of the vaporization neutral curve. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([341]-350, with text fig.). [7200], 34737

On certain heats of dilution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (90–109, with text fig.). [7200]. 34738

The dependence of free energy upon temperature. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., **9**, 1905, (299–310). [7000]. 34739

The expansion-work of a dissociating gas. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (493–496). [7200]. 34740

\_\_\_\_\_ v. Bell, J. M.

Tribot, J. et Chrétien, H. Sur un hydrate colloïdal de fer obtenu par électrodialyse et sur quelques-unes de ses propriétés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (144–146). [0320-7100].

Trillat, A. Sur la formation de l'aldéhyde formique dans la combustion du tabae. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (742-744). [1410]. 34742

Sur les propriétés antiseptiques de certaines fumées et sur leur utilisation. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (797–799). [8050].

Propriétés antiseptiques des fumées; essais de désinfection avec les vapeurs dégagées du sucre par la

chaleur. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (215-217). [1410]. 34711

Trillat, A. et Sauton. Sur un nouveau mode de caractérisation de la pureté du lait basé sur la recherche de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1266-1268); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (335-337). [6150-6500].

et Turchet. Nouveau procédé de recherche de l'ammoniaque; application pour caractériser la pureté des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (371-377); Ann. chim. analyt., Paris, 1905, (179-182). [6150]. 31746

— Etude sur un nouveau procédé de recherche de l'ammoniaque et des sels ammoniacaux applicable à la caractérisation des eaux potables. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (259–265). [6150–6500].

**Tröger**, J[ulius]. Guido Bodländer †. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig. **20**, 1905, (78–79). [0010]. 31748

Oleum Pini silvestris und Oleum Pini Strobi, Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (521–532). [6500]. 31719

und Hille, Waldemar. Über arylsulfonierte Amide, Nitrile und Thioamide der Essigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (201–235). [1310].

Therefore the Einwirkung von schweftiger Säure auf Diazo-m-toluotchlorid sower Diazobenzolsulfat. J. prakt. Chen., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535-1720-1710-5020].

und Vasterling, Paul. Über die Einwirkung von Halogenalkylen auf die Natriumverbindungen von arylsulfonierten Acetonitrilen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (323–340). [1310–1330].

und Volkmer, Franz. Ueber die Einwirkung von Phenylhydrazin auf arylthiosulfonierte Acetessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (375–392). [1630].

 Tröger, J[ulius] und Volkmer, F[ranz]. Uber die Anlagerung von Hydroxylamin an arylsulfonierte Acetonitrile. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 71, 1905, 236-248. 1310–1610. 34755

Troeller, W. Ueber die Darstellung von Eisen und Stahl unter Zuhilfenahme des elektrischen Stromes. Prometheus. Berlin, 15, 1904, (561-565). [0320].

34756
Tromp de Haas, W. R. Palmarosaolie.
L'essence de Palmarosa.] Teijsmannia,
Batavia, 16, 1905, (253-259). [6500].

Mededelingen betreffende de caoutchouc-cultur. [Communications relatives à la culture du caoutchouc.] Teijsmannia, Batavia, **16**, 1905, (383-397, av. 2 pl.). [6500].

**Trotman**, S. R. Damage caused by magnesia soaps in bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (267-268). [6500]. 34759

and **Hackford**, J. E. Strychnine tannate and its use in the analysis of tanning materials. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1096–1100). [3010–6500]. 34760

**Truchot**, P. Caractérisation du molybdene. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (254); Rev. pharm., Gand., **1905**, 193-194). [6200-0480]. 31761

Dosage de l'acide titanique dans les minerais. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (382–389). [6300].

34762
Trzecick. Lagerung fenergefährlicher Flüssigkeiten. Patent Martini & Hüneke. Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1903, (37–40, 57-60). [7200]. 34763

Schutz gegen Vergiftung durch Arsenwasserstoff, Gewerbl.-techn. Ratgeber, Berlin, **3**, 1904, (326-328), [0140]. 34761

Tschelinzeff, W. Ueber die Umwandelung individueller magnesiumorganischer Verbindungen in Grignard-Baeyersche Oxoniumbasen und die thermochemische Untersuchung dieser Reaction. Berlin, Ber. P. chem. Ges., 38, 1905, (3661–3673. [2000. 7200]. 34765

Tschermack, Jacob r. Ullmann, Fritz.

Tschermak, G[ustav]. Darstellung der Orthokieselsäure durch Zersetzung natürlicher Silicate. Wien, Sitzber, Ak, Wiss., **114**, 1905, Abth. 1, (455–456). [0710]. 34766

Tschermak, G[ustay]. Darstellung von Kieselsäuren durch Zersetzung der natürlichen Silicate. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (349–367). [0710]. 34767

Tscherne, R. v. Herzig, Josef.

Tschernobajeff, D. Zur Bestimmung von Perchloraten und Chloraten im Salpeter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (142–143). [6300-6500]. 34768

Tschirch, [Alexander]. Die Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (616). [0050]. 34769

Sekrete 65. Küylenstjerna, K. G. von. Ueber die Galbanumsäure. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, 533-537. [1350].

und Bergmann, W. Untersuchungen über die Sekrete.—75. Ueber die Heerabol-Myrrha. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (641-651). [1860-6500]. 34772

Ueber die Rhaponticwurzel. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (443–457). [6500]. 34773

et Heuberger, R. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Schweiz. Wochenschr. Chem. Zürich, 40, 1902, (282-284). [6500]

und Hoffbauer, R. Untersuchungen über die Sekrete. 73. Weitere Studien über die Aloe, besonders einige seltenere Aloesorten. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (399-420). [6500].

und Müller, O. Untersuchungen über die Sekrete.—67. Ueber die Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea. 68. Ueber die Albane und das Fluavil der Sumatraguttapercha.—69. Ueber die Albane des Mikindani-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (114–146). [1860–6500–1250]. 34776-

Tschirch, [Alexander] und Paul. Untersuchungen über die Sekrete. 70. Ueber das Euphorbium. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (249-291). [1860]. 6500]. 31777

et **Reuter**, L. De quelques résines provenant de sarcophages carthaginois. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich. **42**, 1904, (357-361). [1860].

und Schereschewski, E. Untersuchungen über die Sekrete.—71. Ueber Balata. 72. Ueber das sogenannte Chiele-Gummi. Arch. Pharm.. Berlin. 243, 1905. (358–393). [1860–6500].

md Stevens, A. B. Untersuchungen über die Sekrete. - 74. Veber den Japanlack (Ki-urushi). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 504-553. [1860-6500-8010].

— Ueber die Gummi-Enzyme (Gummasen), speziell den Nachweis des Stickstoffes in ilmen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (501–507). [8010].

Tschitschibabin, A. E. r. Čičibabin, A. E.

Tschugaeff, L. r. Čugajev, L.

Tswett, M[ichail]. Kritische Bemerkungen zu Molischs Arbeit über die Phaeophyceen-Farbstoffe. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 2, 1905, ±273-278). [5010].

Tubandt, C[arl]. Quantitative Bestimmung des Natriumalkoholats mit Menthon. 1. Die Grundlagen der Invertirungsmethode. II. Anwendung der Invertirungsmethode zur Bestimmung des Säurecharakters organischer Verbindungen und der relativen Stärke solcher Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (41–93). [6300-7060-7300].

Zur Kenntnis der Nickelisalze. (Vorl. Mitt.). Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (73-76). [0540].

34784

— Über die alkalischen
Kobaltoxydullösungen. Zs. anorg. Chem.,
Hamburg, **45**, 1905, (368-373). [0260
7150]. 34785

Die Inversionsgeschwindigkeit des Menthons, Diss, Halle a. S. Druck v. E. Karras), 1904, (64). 22 cm. [1540 7050 7300]. 31786

Türk, Hans, v. Harries, C[arl].

**Tunmann.** Herba ('onii. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (879–880). [6500]. 34787

Ceber die Kristalle in Herba Conii. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1055-1057). [6500]. 34788

Turchet v. Trillat.

Turner, Thomas. The physical and chemical properties of slags. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1112–1119). [6500]. 34789

**Turner**, William Ernest v. Findlay, Alexander.

**Tutin,** Frank v. Power, Frederick Belding.

Tutton, Alfred Edwin Howard. The relation of ammonium to the alkali metals. A study of ammonium nagnesium and ammonium zinc sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1123-1183); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (177-178); Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (321-380), [0490-7000-7100].

34790

Topic axes and the topic parameters of the alkali sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, '1183-1189); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, '217); Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (381-387). [7000-7100]. 34791

| Tuturin, N. N.]. Тутуринъ, Н. Н. Термоэлектрическія войства силавновъ. [Propriétés des alliages.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1119); **37**, 1905, (proc.-verb. 1286-1287). [7000-7250].

тиоплаіте Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome **40**, St. Peterburg, 1901, (836–843). [8010].

34793 —— Этерификація. [Ethérification.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et 1. A. Efron, Tone 41, St. Peterburg, 1901, (112–146). [7050].

Ubbelohde, Leo. Automatische Quecksilberluftpumpe mit abgekürzter Quecksilberlohe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2657–2659); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (63–65); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1564–1565). [0910].

Ubbelohde, Lee Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimmung. [Anwendung in der Analyse.] Berlin, Mitt. Maternalprüfungsamt, 22, 1904. 203-216; Zs. angew. Chem. Berlin, 18, 1905. [220-1225. [0910-1300-6500-7200]].

## - = - r. Holde, [D<sub>i</sub>]

Ubber, Johann. Beitrag zur Kenntnis der Pyridazine, Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob , 1903, 64), 22 cm. [1930]. 31797

Uebel, Max. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905. (141.) 0010-0360-0210. 34798

Uhland, W. jun. Ueber Anlage und Betrieb der Stärkefabriken. [Forts.] Uhlands tiehn. Rdsch., Leipzig. **1902**, Ausg. 1, 4–5, 30-31, 37, 51–55, 62-63). [6500]

Uhlenhuth, [Paul]. Das biologische Verfahren zur Erkennung und Unterscheidung von Menschen- und Tierblut, sowie anderer Eiweisssubstanzen und seine Anwendung in der forensischen Praxis. Ausgewählte Sammlung von Arbeiten und Gutachten. Jena (G. Fischer), 1905, (VIII-) 152). 26 cm. 3 M. [6500-8050].

Uhlfelder, E. r. Vanino, L.

Uhlik, M. Ueber den Heteromorphismus des Pferdsblut Hamoglobines. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1901, 161-88, mit 1 Taf. . [4010]. 34801

**Uhlirz**, Rudolf r. Landsteiner, Karl.

Uhrig, August. Nachweis elektrischer Leitfähigkeit in Gasen für einige Fälle von bereits bekannten Auftreten des Dampfstrahlphänomens. Diss. Marburg (Druck v. H. Baner., 1903, (63), 21 cm. [7250].

Ulbricht, R. Beiträge zur Kenntnis der kalkreichen natürfichen Vorkommnisse der Provinz Brandenburg, Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (521-557). [6500].

Vegetationsversuche über den Einfluss der Kalkung und Mergelung auf die Erträge an Serradella-Landw, Versuchstat., Berlin, **59**, 1904. (125–432, mit 2 Taf. \*\*, [8030]. 34804

Ullmann, F[ritz]. Synthèses d'aeridines, Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (298–300). [1930]. 31805

Ullmann, F[ritz] und Ankersmit, J. S. Ueber eine neue Naphthazinsynthese aus o-Amino-azokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1811-1822). [1930-5020].

ynthesen von Aminonaphtacridinen. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (521–522). [1930].

et Dieterle. Dérivés de la phénazone. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (117-118). [1930]. 34808

et Engi, G. Dérivés du diphénylxanthène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (297). 1930. 34809

und Fitzenkam, Robert. Ueber Oxy-acridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3787–3796). [1930]. 31810

und Frentzel, L. Ueber die Einwirkung von Cuprochlorid auf Aryldiazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (725-729). 1740–1130-1720]. 34811

et Frey, B[urkhard]. Préparation d'aldébydes alcoylaminobenzoiques, Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (549-550). [1430].

und **Kipper**, Hermann. Feber Methoxy-ehlor-benzoësäure. 45. Beitrag zur katalytisehen Wirkung des Kupfers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2120–2126). [1330–7050 1930–1910]. 34813

und Lehner, Alfred. Ueber Benzophenonsulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (729-742); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 1), **17**, 1901, (552-553). [1530-1330-1920].

nnd Mourawiew-Winigradoff, Anna. Ueber Phenylchrysofluoren.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905,
(2213-2219). 1140-1240-1230-1630
16401. 34815

et Schlaepfer, C. Tétraphényl et hexaphényl-p-xylènes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, 297). [1130]. 31816

und Sponagel, Paul. Ueber die Phenylirung von Phenolen. (Vorl. Mitt.) (6. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (2211–2212). [1230-7050]. 34817

Ullmann, F[ritz] und Tcherniack, Jacob. Ueber Diphenyl-o-Phenoxylen-Dihydroanthracen. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1110–4111). [1910].

und Wurstemberger, R. von. Untersuchungen in der Fluorenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4105-4110). [11401240]. 34819

Dérivés du biphénylènediphénylméthane. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1901, (119-121). [1130].

und Zlokasoff, Marguerite. Ueber Arylsalieylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. (4. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2111–2119). [1330–1910–7050].

v. Delétra, E.

**Ullmann,** Gustav. Die Apparatefärberei. Berlin (J. Springer), 1905, (X+250). 21 cm. Geb. 6 M. [5020]. 34822

Ullmann, M. r. Grueber, O. Ritter

ullrich, Leopold. Gehaltsbestimmung des essigsauren Natriums. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (1207). [1310-6500]. 34823

Ullrich, Rudolf. Zur Demonstration des Faradayschen Gesetzes. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (341-346). [0920-7250]. 34824

Ulpiani, Celso. Per la sintesi degli  $\alpha$ -nitroeteri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie  $5^{\alpha}$ ), 12, 1° semestre, 1903, (439–443). [1310]. 34825

34826 urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (93-98). [8020].

e Ciancarelli, Ugo. Preparazione dei tioacidi aromatici e delle foro amidi. Roma, Rend. Acc. Lincei. (serie 5\*), 12, 2° semestre, 1903, (219–228). (1330]. 31828

e **Pannain**, Ernesto. Azione della formaldeide sull'etere nitromalonico e sulla nitronalonamide. Guzz. chim. ital., Roma. **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (379–383). [1310–1930]. 34829

Ulpiani, Celso e Sarcoli, L. Fermentazione alcoolica del mosta di fico d'india con lieviti abituati al fluoruro di sodio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (111-116). [8020].

---- r. Ampola, Gaspare.

Ulrich. Aräometer, dessen Belastungskugel eine Oese zum Anhäugen verschieden schwerer Körper hat, und welches demgemäss eine mehrfache Skala aufweist. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (501). [7100]. 31831

Ulrich, Cln. r. Küttner, S.

Ulrici, Hellmuth. Ueber den Harnstoffgehalt von Transsudaten und Exsudaten. Centralbl. inn. Med., Leipzig,
24, 1903, (393-396). [6500]. 31832

Ulsch, K. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Trockensubstanz. Zs. Brauw., München. (N.F.), 28, 1905. (453-455). [6000]. 31833

Ultee, A. J. Over de inwerking van blauwzuur op ketonen. [On the action of hydrocyanic acid on ketones.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (121-124), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (141-141), (English). [1510 1300]. 31834

Ulzer, F[erd.]. Ueber die rigorosen Bestimmungen des schwedischen Arsengesetzes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (967–972). [6100].

und Pastrovich, P. Jahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1904. Chemzteg, Cöthen, 29, 1905, (652-657). [1300-1100-6500].

Umbach, Th. Zur Bekämpfung der Bleivergiftungsgefahr. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **5**, 1904, (115). 0580).

Umber, F[riedrich]. Ueber Abänderung ehemischer Eigenart durch partiellen Eiweissabbau im Körper. Berliner klin. Wochenschr., **40**, 1903, (885–888). + 1000°.

Umney, John C. and Bennett, C. T. Oil of *Eucalyptus polybractea*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (148). [6500].

(Juniperus Phanicca), Phann. J., London, (Ser. 1), **21**, 1905, (827–829), [6590].

Report on Sicilian essential oils. Pharm. J., London. Ser. 4, **21**, 1905, (860–861). [6500]. 34841

Unverzagt, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Brem auf Di-p-oxytolyl-dimethylmethan. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, 653. 21 cm. 12301. 31842

Upson, Henry T. The molecular rearrangement of aminophenylalkyl carbonates. Pt. 3. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904. +13-43).

Urbain, Edouard, Sur Forigine de Facide carbonique dans la graine en germination. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 606-608; 80301, 31844

Perruchon, L. et Lancon, J. De l'influence des produits de dédoublement des natières albuminoides sur la saponification des huiles par le cytoplasma. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (611-613). [8010]

Urbain, G. Sur une terre vttrique voisine du gadolinium. Paris, C-4R. Acad. sci., 139, 1901, (736-738), -0750. 34846

Sur la purification de la gadoline et sur le poids atomique du gadolinium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 583-5851, 10340, 34817

Observé dans la gadoline. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1233-1294), 0340-7300 . 31848

Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (521-523). (0750). 3J849

Urban, Wilhelm. Ueber alkylierte d-sec.-Butyl-Thioharnstoffe und -Harnstoffe. (Ein Beitrag zur Kenntniss der Abhängigkeit des Drehungsvermögens von Grösse und Struktur der die Asynmetrie bedingenden Atome oder Atomcomplexe.) Diss. Marburg (Druck v. H. Fleischmann, Breslauv. 1903, 1712, 21 cm. [1340-7300]. 31850

Urech, Walter. Beiträge zur Kenntnis der Oxazinverbindungen. Ueber einige substantive Farbstoffe der Oxazofreihe, Beiträge zur Kenntnis einiger Indolfarbstoffe, Basel, Phil, Diss. 1903-1904, Basel, 1905, (59 ± 1). Svo. [5020].

Ury, Hans. Zur Methodik des Albumosennachweises in den Fäces. Arch. Verdauungskrankli., Berlin, 9, 1903, 219–219, 511–512). [6150]. 34852

Zur Methodik des Nachweises gelöster Eiweisskörper in den Fäces, Arch. Verdauungskrankla, Berfin, **10**, 1904, [399-407, 628-629). [150].

Zur Methodik des quantitativen Nachweises von Fäulnis und Gärungsprodukten in den Fäces. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, **11**, 1905, 242–261. [6500]. 34851

Ušakov, А.]. Ушаковъ, А. Азотнокислыя соли дифениламина. [Surles nitrates de diphénylamine.] St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Ob-č., 37, 1905, (911-912). [1630]. 31855

О дъйстви перекиси водорода на сърнокислый растворъ дифениламина. [Action du peroxyde d'hydrogènesurune solution de diphénylamine dans l'acide sulfurique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 1913-915). [1630]. 31856

Usher, Francis Lawry and Travers, Morris William. The interaction of sulphuretted hydrogen and arsenic pentoxide in presence of hydrochloric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1370-13731; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1995, (223-231), [0110.31857]

Utescher, Kurt v. Biltz, Wilhelm.

Uthemann. Schutz des Kupfers und seiner Legierungen gegen die Zerstörung durch Seewasser. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (733-736). [0290].

Utz, Franz., Reduktion von Methylenblau durch Kohlenhydrate. ApothZ(g; Berlin, 19, 1901, 784). [6000-6150]. 34859

Terpentinöle.

	46.
<b>Utz,</b> [Franz]. Beiträge zur Kenntuis giftiger Pilze, I. ApothZtg, Berlin, <b>20</b> , 1905, (993). [6500]. 34862	
——————————————————————————————————————	;
Weitere Beiträge zur Untersachung von Terpentinöl. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, <b>11</b> , 1904, (217-219); <b>12</b> , 1905, (71-73, 99-100). [1146-6500].	- )
Weitere Mitteilungen über die Untersuchung von Terpentinöl und von Terpentinölersatzmitteln 111. Chem Rev. Fettind., Hamburg, <b>12</b> , 1905, (231-233). [6500]. 3486.	
Beiträge zur Petroleum- Untersuchung, them. Rev. Fettind Hamburg, <b>12</b> , 1905, (293–296). [6500] 34860	, ;
die Aufspaltung der Gallusgerbsäure ChemZtg, Cöthen, <b>29</b> , 1905, (31-32) [1330].	r 7
Frerichs zur Bestimmung der Salpeter säure im Wasser. ChemZtg, Cöthen 29, 1905, (177–178). [6300]. 3486	3
Ueber die Flüchtigkeit de Milehsäure mit Wasserdämpfen. Chem Ztg, Cöthen, <b>29</b> , 1905, (363–364 1174). [1310]. 3486	
Nachweise von Formalin in der Milch ChemZtg, Cöthen, <b>29</b> , 1905, (669) [6150].	ı. ).
Der Nachweis von Wasser stoffsuperoxyd in der Milch. Milchw Zentralbl., Leipzig, <b>1</b> , 1905, (175–176 [6150].	·. ).
Beitrag zum Nachweis eines Wasserzusatzes zur Milch Milchw. Zentralbl., Leipzig, <b>1</b> , 1907 (209-211). [6500].	). ).

Einige

[1140].

Milchzucker.

Dresden, **46**, 1905, (274).

über das durch trockene Destillation

erhaltene Terpentinöl. Pharm. Central-

halle, Dresden, **45**, 1904, (1907–1908).

Pharm.

Beobachtungen

-Centralhalle,

34874

[6150].

Eine neue Reaktion auf

Dresden, **46**, 1905, (681–682). [1140].34875 Nachweis von Methylalkohol in äthylalkoholhaltigen Flüssigkeiten. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (736 - 737). [6150]. -34876Das Refraktometer seine Verwendung bei der Untersuchung von Fetten, Olen, Wachs und Glyzerin. Seifens Ztg, Augsburg, **31**, 1904, (453-154, 472-474, 492-494, 510-511, 528-529, 555-557, 573, 592, 609, 672-673, 708-709, 731-733, 753-754, 796-797, 816-817, 835, 861, 875-876). -[6500].34877 – Bazillol und Kresolpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (391–392). [6500]. 34878Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (467-468). [1300]. 34879 🗕 Ueber neuere Verfahren zur Bestimmung von Salpetersäure im Wasser. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (784–785). [6300 | 6500].  $\bar{3}4880$ Vageler, P. Untersuchungen über den Kaligehalt des Moorbodens. chen, VierteljSchr. bayr. LandwRath, **10**, 1905, 1. Beilage, (125–133). [6500]. 34881 Vaillant, P. De l'influence de la concentration sur les propriétés magnétiques des solutions de cobalt. C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1632–1634). 17250 - 0260]. Valenta, E. Harzessenz, Kienöle und Terpentinöle, ein Beitrag zur Prüfung des ChemZtg, Cöthen, 29, Terpentinöles. 34883 [6500]. 1905, (807–808). Verwendbarkeit des mit Fluoresceinfarbstoffen kombinierten Aethylvioletts zur Herstellung panchromatischer Platten. Phot. Alman., Leipzig, **25**, 1905, (59–60). [7350].34884—— r. Eder, J. M. Valentiner, S. und Schmidt, R. Über eine neue Methode der Darstellung von Neon, Krypton, Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816-820); Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905,

187-197). [0430 | 0530 | 0850 | 0930].

--- r. Doru, E[rust].

34885

Utz, [Franz]. Zur Bezeichnung der Pharm.

-Centralhalle,

Valeur, Armand. Benzopinacone et benzopinacoline. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1994, (480-481). [1239]. 34886

---- v. Moureu, Ch.

[Valfaško, N. A.]. Валянию, Н. А. О глюкозидѣ робиниф. [Sur la glucoside robinine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, +121+ 438/. [1850].

Vallety. Dosage du cuivre et de la matte libre dans les scories. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (193-195). [6200]. 34888

Détermination rapide de la fusibilité des scories. Ann. chim. analyt., Paris, **10,** 1905, (156-157). [6500]. 34889

Vámossy, Zoltán. A Syveton-ügy. [Die Syveton-Affaire.] Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (236–237, 252–254). [6500].

Vamvakas, Jean. Caractères du beurre de chamelle. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (350). [6500]. 34891

Ya-t-il quelque réactif (pas complète analyse), qui peut distinguer les alcools industriels des autres alcools de la vigne? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag , 1904, (710-712). [6500].

34892
Van Aubel, Edmond. Sur Findice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (126-128). [7300]. 31893

Van den Kerkhoff, Eduard, Untersuchungen über Aniss und Cuminit-Verbindungen, Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905, Zürich, 1904, 51°, 8vo. 1130°, 31891

Vanderkleed, Charles E. r. Green, Arthur Ljawrence!

Vandevelde, A. J. J. Ueber die Einwirkung von Wasserstoffhyperoxyd auf Enzyme. Beitr, chem. Physiol., Braunschweig. 5, 1901, (558-570). [8310].

31895

- Ueber die Bestimmung der Giftigkeit von Alkoholen und Essenzen.

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (1060-1070). [8050]. 31896

de Waele, H. und Sugg, E. Ueber proteolytische Enzyme der Milch. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1994, (571–581). [8010]. 34897

Vaney, C. et Maignon, F. Variations subies par le glucose, le glycogène, la graisse et les albumines solubles au cours des métamorphoses du ver à soic. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1192-1195). [8040].

Vaniček, Rudolf. Ein Vorschlag zur raschen Gerbstoff- und Aciditätsbestinmung in den Gerbebrühen. ChemZ(g, Cöthen. 29, 1905, (1280). [6500].

Vanino, L[udwig]. Ueber die vermeintliche Löslichkeit des Goldoxydus in Wasser. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (462–463). [0150–7150].

— Ratschläge zur Wahl chemischer Lehrbücher, Nste Erfdgu-Prakt. Techn., Wien, **32**, 1905, (52–54). [0050].

die Darstellung von Anisoviperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3621). [1330]. 34901

 Van
 Laer, levures
 Henri.
 Sur quelques

 levures
 non inversives.
 Centralbl.

 Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (550-556).
 [8020].

Van Slyke, Lucius L. and Hart, Edwin B. Chemical changes in the souring of milk. Contributions from the New York Agricultural Experiment Station, 8, in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 4904, (145-154). [8020].

A study of the artificial digestion of some compounds of casein and paracasein contained in cottage and cheddar cheese. Contributions from the New York Agricultural Experiment Station, 9, in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (151–161), [6500].

Vanzetti, Lino. Sopra l'acido veratroilformico ed il suo prodotto di riduzione. Roma, Rend. Acc. Liucei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, 629-635). [1330]. 34908

Vanzetti, Lino e Coppadoro, Angelo. Sintesi elettrolitica dell'acido glutarico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5\*), 12, 2° semestre, 1903, 209 215. [1310 7250].

r. Koerner, Guglielmo.

Varenne, E. et Godefroy, L. Sur l'anéthoglycol (glycol de l'anéthol). Paris, C.-R. Acad. sci. **140**, 1905, (591– 592). [1230]. 31910

Varet, Raoul. Recherches sur les formiates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., 149, 1905, (1611-1643). [7200]. 34911

Vásony, Lajos. Adatok az erjedési kozmás olajok képződéséhez. [Beiträgezur Entstehung der Fuselöle bei de Gährung.]. Magy. Chem. F., Budapest. 11, 1905, (71–73, 84–88, 103–106, 123–124, 137–139, 151–155). [1210–8020]. 34912

Vasterling, P. v. Tröger, J[ulius].

Vater, [Heinrich]. Die Wiederaufnahme der Ausführung von Bodenanalysen an der Königl. Sächs. Forstakademie Tharandt. Tharander forst. Jahrb.. 55, 1905, (60-66). [6500].

Düngungsversuche in Saatkämpen auf Sandsteinböden nebst Bemerkungen über die Ausführung forstlicher Saatversuche. Tharander forstl. Jahrb., 55, 1905, (116-137). [6500].

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Ammoniumnitrit und Ammoniumnitrat bezw. naszierendem Stiekoxydul auf aromatische Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245-1246). [1000 0490 6400].

Beitrag zur itrimetrischen Bestimmung von Sulfaten mit Benzidinchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfaten und Sulfiden. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1254). [6300]

Ueber die Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und die Beziehungen zwischen osmotischem Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1901, (545–559). [7100-7150-7200]. 34917

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Beziehungen zwischen den Grössen der Molekularkomplexe und den Ausdehnungskoëllizienten in den verschiedenen Aggregatzuständen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (503–508). 7200 7000].

———— Ueber die Reinheit des Antifebrins, Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (523). [6500]. 31919

———— Berichtigung zu der Arbeit von W. Vaubel und O. Scheuer über Acetonbestimmung. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (656. [6300].

Zur Kenntnis der Terpentinöle des Handels. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (429-135). [1140].

34921 — und Bartelt, E. Beitrag zur Bestimmung der Borsäure. Chem. Ztg. Cöthen, **29**, 1905, (629–630). (63001).

und Scheuer, O. Eine Fehlerquelle bei der Bestimmung des Acetons nach der Jodoformmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (214–215). [6300].

Zur Kenntuis des Benzyläthylanilins und des Benzylidenanilins. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, 88-89. [1630]. 34924

Veiel, Otto. Ueber Benzimidazole und deren Spaltungsprodukte. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1901, (30). 22 cm. [1930]. 31925

Veillard, Ad. Action de l'eau régale sur les acides oxybenzoïques et de l'oxyde d'argent annoniacal sur les aldéhydes salicylique et 3.5 dibromosalicylique. Lausanne. Thèse se. 1903– 1904. Lausanne, 1904, (104). 8°. [1330– 1430]. 34926

Veitch, F. P. Fertilizers. [In: 5-Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (486– 494). [6500]. 34927

Veley, Victor Herbert, Hydrolysis of ammonium salts, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (26-33); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (248), [0190-7050].

and Manley, J. J. The refractive indices of sulphuric acid at different concentrations. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (469-487). [0060-7300].

Veley, Victor Herbert and Manley, J. J. Zur Gehaltsbestimmung von konz. Salpeter-aure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905. (1207-1208). 6500 j. 34930

Ven, E'liza van der. Sur le transport des liquides par le courant électrique. VII. Haarlem, Arch. Mus. Teyler. Ser. 27, 9, 1905, (573-604). 34931

**Venable**, F[rancis] P[reston] v. Baskerville, Clas.

**Venturi**, Antonio r. Magnanini, Gaetano.

 Veraguth, Hans.
 Uber Derivate des Cyclooctaus.
 Diss.
 München Druck v. V. Höffing), 1905, (83 . 23 cm. [1140 1930 1640].
 34932

———— v. Willstatter, Richard.

Veratietti c. Cantoni.

Verda, A. r. Seiler, F.

Vermehren, A. Polarisation und Bleiessigniederschlag. [Zuckerbestimmung] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg. 13, 1901, (106-107). [6300].

Vermeulen, Hendrik. Plaatsbepaling der isomere dinitroanisolen. [Ortsbestimmung der isomeren Dinitroanisolen.] Groningen P. Oppenheim), [1905], (55), 22 cm. [1230]. 34931

Verneuil, A. Mémoire sur la reproduction artificielle du rubis par fusion. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 9, 1904, 20-18). [0120].

- r. Wyrouboff, G.

Verney, Lorenzo. Les facteurs de Finmunité. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (847-863). [8050]. 34936

Vernier, Paul D. Sur la présence des albumoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matieres protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1901, [169-170]. [1010-8016-6150 34937

Vernon, H. M. The creptic power of tissues as a measure of functional capacity. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, 81-109. [8010]. 31938

Verploegh, H. v. Hoogenhuyze, C. J. C. van.

Veselý, Vítězslav. Příspěvek k seznání dinaltokarbazolů. [Beitrag zur

Kenntniss der Dinaphtokarbazole.] Prag, Vestn. České Spol. Nauk, **1904**, 7. Aufsatz, 7<sub>2</sub>. [1930]. 34939

Veselý, Vitèzslav. Ueber das 2.2-Dinaphto-1.1-imin. Vortrag. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [136-139]. [1930].

Vespignani, G. B. Sopra le constanti critiche di alcune sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte I°, 1503, 73-78). [7200]. 34941

Vesterberg, Alb. Zur Kenntniss der Coniferenharzsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1995, 4125-4132). [1350 1860]. 34942

Vèzes et Mouline. Sur la solubilité réciproque de l'essence de térébenthine et de l'alcool aqueux. Bordeaux, Procverb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, 95-102. (7150-1140).

Viard, Georges. Sur la composition des homologues du vert de Schweinfurt. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 4286– 2885. [0140-1310] 34944

Vibrans, O. Die Untersuchung des Ackerbodens, Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, **9**, 1902, (25-31). [6500]. 31945

Vicari, Ferdinand. Ueber die Konstitution des o-Tolidius. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. Wolf & S.), 1905, 39). 21 cm. [1630]. 34946

Victor, Ernst. Ueber Zinnanalysen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (179-181). [6200-6500]. 31947

Vidal, Raymond. L'eber die Konstitution der Nitrosophenole und die Auffassung der ortho-, meta- und para-Stellungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (486-487). [1230] 7000]. 31948

des fonctions increaptan dans les conleurs sulfurées directes. Monit sei, Quesn., Paris, escr. 1), 19, 1905, (25-27). [5020].

Sur la constitution des nitrosodérivés phénoliques et la conception des positions ortho, méta ou para qu'on peut déduire de l'étude de ses composés. Monit. sci. Quesn., Paris, (série 4), **19**, 1905, (277-279). [1230]. [31950]

———— Ueber die Konstitution von Anilinschwarz. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (157). [5020]. 34951

— Ueber das Diazophenol und die Konstitution der aromatischen Diazo-

und Azoderivate. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (481). [1740 | 1720]. 34952

Vierling, Hubert. Die Fermentwirkung des Ricinussamens in der Technik. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (199-200). 8010]. 31953

Die Elemente der chemischen Kinetik mit besonderer Berücksichtigung der Katalyse und Fermentwirkung. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, 1249-250. [7050 8016]. 34954

Vieth, P[aul]. Die schwankende Zusammensetzung reinen Butterfettes. Hannoversche landw. Ztg. 54, 1901, 1695-698). [6500] 31955

Die Bestimmung des Fettgehaltes der Milch mittelst des Laktoskopes von Paasch und Larsen, Petersen in Horsens. Milchzig, Leipzig, **33**, 1901, 165–167). [6500].

Prüfung eines Kronen-Separators R 15 und eines Hansa-Separators (\* 15. MilchZtg, Leipzig. **33**, 1904, 1675-677). [0910]. 34957

Prüfung eines Bergedorfer Separators "Astra 11". Milchzig, Leipzig, **33**, 1904, (803–805). [0910]. 34958

Versuche mit einem Pump-Separator Nr. 0. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (819–822). [0910]. 34959

Prüfung von zwei Handzentrifugen Vega I und Vega H. Molk-Ztg, Hildesheim, **19**, 1905, (225–227). [0910]. 34960

Vieweg, Walter. Die Chemie auf der Weltausstellung zu St. Louis 1901. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (147–242). [0060]. 34962

Vignon, G. v. Conturier, F.

Vignon, Léo. Limite de copulation du diazobenzène et de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (91-93). [1740]. 34963

Recherche du phosphore blanc libre dans le sulfure de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 11449–1151). [6100-0570]. 31934 (p-7195)

Vignon, Léo et Simonet. Dérivés substitués du phényldiazoaminobenzène Paris, C. R. Acad. sei., **139**, 1904, (569-571). [1740]. 34965

— Diazoaminés de la diphénylamine, dérivés des homologues de l'aniline et des naphtylamines. Paris, C.-R. Acad. sci., **149**, 1905, (788-790). [1740].

Vigouroux, Em. Sur les alliages de fer et de tungstène. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, 15-19). [0320 0810]. 31908

Sur les ferrochromes purs. Bordeaux, Proc.-verb, soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (62-68), [0320 0270]. [31969]

Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et de vanadium. Bordeaux, Proc.-verb. sec. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (102-104), [0320 0820]. 34970

Action de l'aluminium sur un mélange (l'oxyde de fer et d'argent. Bordeaux, Proc.-verb, soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 4904, 4139-142. [0320-0110].

et Arrivaut. Contribution à l'étude des alliages de silicium et de zinc. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, (52-53), [0710-0880]. 34972

Vigreux, Henri. Nouveaux réfrigerants et nouvelles colonnes à rectifier. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (676-677). [5500]. 34974

Vila,  $\Lambda$ . r. l'iettre.

Villain, Ernst. Ueber das Vorkommen und Nachweis des Rhodans im Menschen- und Tierkörper und seine toxikologische und pharmakologische Bedeutung. Diss. Freiburg. Berlin (Druck v. II. Bischof), 1903, (55), 23 cm. [6300].

Villard, Jules. A propos d'une prétendue chlorophylle de la soie. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (165-166. 8030.

Villarello, D. Étude chimique de l'Amalgamation Mexicaine (2me partie). Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate, **21**, 1904, (145-215). [6500 0380]. 34977

Ville, J. et Derrien, E. Modification du spectre de la méthémoglobine sons l'action du fluorure de sodium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (713-714). [8010].

Villiers, Magnier de la Source, Rocques et Fayolle. Sur la recherche de la saccharine dans les boissons alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, (118-120). [6500]. 31981

 Villiger, V. General-Register zu den Banden 277-328 (1893-1993), von Liebig's Annalen der Chemie. Leipzig (C. F. Winter), 1905, (VI+1063). 20 cm. 36 M. [0020].

Vilmar, C. Cellotropin, Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (272). [1850]. 31983

Vilmorin, Ph. de. De Findustrie du suere et in particulier du suere de betteraves aux Etats-Unis. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1027-1041). f650 i).

Vincent, E. Tétanos et quinine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (718-760). [3010-8050]. 34985

Vines, S. H. On the proteases of plants. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (811–815). [8010]. 31986

Viola, C. H. Grundzüge der Kristallographic. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (X+389). Svo. 14 M. [7100]. 34987

Virchow, C. Ueber die Ausfallbarkeit von Gerbstoffen durch Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1906, (348–352). [1330–6500]. 34988

Virgili, Juan Fages. Ueber die quantitative Bestimmung des Arsens als Magnesiumpyrearseniat. (Uebers.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (492-516). [6200].

Visser, A'rie] W[iekert]. Een paar opmerkingen over auto-Katalyse en de omzetting van γ-oxyzuren, met en zon-

der toevoeging van andere zuren, opgevat als ionenreactie. [A few observations on auto-catalysis and the transformation of γ-hydroxyacids, with and without addition of other acids, conceived as an ion-reaction.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (770-780), (Dutch: Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (760-769), (English). [7050].

Visser, A[rie] W[iekert]. Reaktionsgeschwindigkeit und chemisches Gleichgewicht in homogenen Systemen und deren Anwendung auf Enzymwirkungen, Zs. physik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, (257–309). [7050–8010]. 34991

Visser, II[endrik! L[udwijn]. Glucosebepaling in urine. | Die Bestimmung der Glucose im Harne.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905. (121–121). [6500].

Die Jodzahl einiger Fette und Wachsarten bestimmt nach dem Verfahren von Wijs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (419), 6500].

Vitali, Dioscoride. Osservazioni sullaricerca chimico-tossicologica del mercurio. Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5<sup>a</sup>), **10**, 1903, (93–98). [6100]. 34991

Contributo allo studio dei persolfati sotto il rispetto analitico. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903. (274–286, 321–326); Rist. da Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5°), **10**, 1903. (697–716). [6150].

Sul comportamento dell'acido cacodilico e dell'arrhenal nell'apparecchio di Marsh. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (641-645). [6400].

31996
Sul reattivo delle macchie sanguigne del Van Deen. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte I\*, 1903, (323-328); Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (177-181). [6150]. 31997

Vitek, Eugen v. Stoklasa, Julius.

Vitoria, S. J. Edouard. Sur l'isopropunol trichloré I.I.I. Cl<sub>2</sub>C-CH(OH), CH<sub>3</sub>. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (265-296); Bruxelles, Bul. Acad. rov., **1904**, (1087-4123). [1110–1120–1210–1410–1510].

[Vittorf, N. M.]. Витторфъ Н. М. Даграмма плавлениясмъсей N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> и NO. | Diagramme des points de fusion des mélanges de N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> et NO.] St. Peter-

burg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (857-863). [0490-7200]. [31999

Vock, Richard. Zur Kenntnis der Diazoverbindungen. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, 35%, 25 cm. [1710–5020]. 35000

Voelcker, John Augustus. Agricultural chemistry and vegetable physiology. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, 1192-221. [6500-8000].

Voelker, A. Vorführung elektrischer Widerstandsöfen nach dem Kryptolsystem. Berlin, Verh. Ver. Gewerbil., 83, 1901, SitzBer., (102-109). [0910]. 35002

Völker, J. A. v. Müller, P.

Völtz, W. Ueber den Einfluss verschiedener Eiweisskörper und einiger Derivate derselben auf den Stickstoffungstz, mit besonderer Berücksichtigung des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, 107, 1905, (360–414). [8010].

35003
Lezithins auf den Einfluss des Lezithins auf den Eiweissunsatz ohne gleichzeitige Asparaginzuführ und bei Gegenwart dieses Amids. Arch. ges. Physiol., Bonn, 107, 1905, 415-425). 80401.

Voerman, Gerardus] Leonardus]. De oplosbaarheid van Kaliumpermanganaat in water. [Die Löslichkeit des Kaliumpermanganats in Wasser.] Aunsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 1766–767). [0470-7150].

---- r. Baur, Emil.

rich.

Vogdt, Kurt. Ueber einige Kondensationspredukte des Terephtalaldehyds und ihr Verhalten bei der Reduktion. Diss. Strassburg i. E. Druck v. C. & J. Goeller, 1904, (43). 23 cm. [1130].

- v. Kohlschütter, V[olkmar].

Vogel, J. H. Die Reinigung des Acetylens. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (32–35). [1120]. 35007

Acetylengase enthaltenen Verunreinigungen. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (41– 43), [6400–1120]. 35008 Vogel, J. H. Verflüssigtes Oelgas, Acetylen, Halle, **6**, 1903, (111-112). [09301, 35009]

Zum 70. Geburtstag Adolph Franks, Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **8**, 1901, (17–19, 33–34). [0010]. 350[0

**Vogel,** Otto. Zur Urgeschichte des Eisens. Prometheus, Berlin, **15**, 1901, 689-693, 710-711). [0320]. 35011

Vogel, Rudolf. Uber Gold-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 411-23, mit 1 Taf.). [0150-0580-7000].

— Uber Gold-Zimdegierungen, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **16**, 1905, (60-75, mit 2 Taf.) [9150-0720 - 7000]. 35013

Vogelsang, J. Ueber Radium und radioaktive Stoffe, Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, 236-238, 248-250, [0620-7300]. 35014

Vogelsang, Walter. Zur Kenntnis der Wismut-Salze, Diss. Berlin (Druck v. O. Elsnert, [1905], (55). 21 cm. [0190 1310]. 35015

Vogt, G. Sur l'influence de la température de cuisson sur les qualités de la porcelaine obtenue. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, 735-738). [0120].

Sur le dosage de l'acide borique dans les borosilicates. [In: 5 Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin D. Verlag), 1904, (738 711). [6300].

Sur la présence fréquente de l'acide titanique dans les argiles. [In: 5, Iutern, Kongress für angew. Chemie, Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (741-743). [0780-0120-6300]. 350[8

Vogt, J. H. L. Physikalisch-chemische Gesetze der Krystallisationsfolge in Eruptivgesteinen. 1. Theil]. Min. Petr. Mitt., Wien, 24, 1905, (437-512). [7200]. 35019

Theorie der Silikatschmelzlösungen, [In:5], Intern, Kongress für angew, Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag, 1904, (70–90)). [0710-7100-7150-7200-7000]. [0710-35020-35020]

Vogtherr, Max]. Ein neuer Kjeldahl-Apparat. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1651-1651). [6000]. 35021

3502 F

Vogtherr, M[ax]. Die Chemie. (Hausschatz des Wissens. Abt. 3. Bd 5.) Neudamn (J. Neumann , 1905, (VII+847, mit 5 Taf.). (ieb. 7.50 M. [0030] 35022

Voigt, K. Röhren-Trockenappurat, hauptsächlich für Trockenung im Kohlen-säurestrom. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 691-692. [6000]. 35023

Gasanssangvorrichtung für analytische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, [173]. [6000 6400].

Die Stabilität des Zellabeids, Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (2002–2003). [1840]. 35025

Voit, C[arl] von. Friedrich Knapp. Nekrolog. München, SitzBer, Ak. Wiss., math-phys. Kl., **35**, 1905, (337-310), [0010]. 35026

Volborth, Walther. Die Zusammensetzung der im Rassenstalle des landwirtschaftlichen Institutes der Universität Leipzig gewonnenen Kuhmilch. Leipzig Mitt. landw. Inst., H. 5, 1904. (113-192). [6500].

Volhard, Franz. Ueber das fettspaltende Ferment des Magens. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (302-309). [8010]. 35028

Volkmer, Franz r. Troger, Julius.

Vollenbruck, August. Ueber Fluorindine der Naphtalinreihe. Basel. Phil. Diss. 1903-1901. Basel, 1904, (48). Svo. [5020]. 35029

Voller, A. Versuche über die zeitliche Abnahme der Radioaktivität und über die Lebensdauer des Radiums im Zustande sehr feiner Verteilung. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1901, (201-292). [0620.]

Ueber Radioaktivität verschiedener Substanzen insbesondere Radium, Polonium und Radiotellur. Weitere Mitteilungen über Radioaktivität. Untersuchungen über die Lebensdauer des Radiums. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3,F), 12, (1901), 1905, (XXXVII - XXXIX, XLVIII - XLIX, LXXVII-LXXVIII. [7300 0620]

Vollers, H. Das Filtrieren mit Geschtiegeln, ChemZtg, Cothen, 29, 1905, 1988; [6910]. 35033 Volochovič, L. r. Tiehvinskij, M. M.

Volodin, S. P. r. Evangulov, M. G.

Volpino, Guido. Ein neues Verfahren zur Bestimmung von minderwertigen Mehlen in Weizenmehl. (Uebers.) Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, 1089-1095). [6500].

Volterra, Vito. Sul numero dei componenti indipendenti di un sistema. Roma, Rend. Acc. Lineei, (serie 5<sup>24</sup>, 12, 2<sup>2</sup> semestre, 1903, (417–419). [7050]. [35035

Von der Mühll, E[duard]. Bromoquinolones et bromo-carbostyriles. Genève. Thèse sc. 1903-1901. Genève, 1901, 40). 8vo. [1930]. 35036

Vondráček, Rudolf. Výroba popele cinového. [Bereitung des Zinnstaubs.] Čas, Prum. Chem., Prag. **14**, 1901, (39– 12), [0720]. 35037

Katalysu a chemická indukte. [Katalyse und chemische Induktion. Cas. Prům. Chem., Prag. 14, 1901, (110-115, 148-153). [7050] 35038

o pusbení kovu na roztoky sacharosy. [Ueber Metalleinwirkung auf Saccharoselösungen]. Prag, Věstu. České Spol. Náuk, **1904**, 19. Aufsatz, [8]. [7050]. 35039

Beitrag zur Erklärung des Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarzes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **39**, 1904, (24-40). [7050-0610]. 35010

Ueber den Einfluss der Metalle auf die Hydrolyse des Rohrzuckers. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (560-566). [1820-7050].

\_\_\_\_\_ r. Votoček, Emil.

Vongerichten, E[duard]. Ueber Morphenolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1851–1857). [1910–3010]. 35012

und Weilinger, C. Ueber Amino-codein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4857-4859. [3010]. 35013

Voorthuis, J. A. v. Romijn, G.

Vorländer, D[aniel]. Addition von Sauren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. Mithearb, von C. Siebert, P. Weissheimer und V. Rolle). –Verbindungen der Aldehyde mit Halogenwasserstoff (Bearb, mit C. Siebert). – Aromatischo

Ketone und Halogenwasserstoff. Bearb. mit C. Siebert - Aromatische Kohlenwasserstoffe und Halogenwasserstoff. (Bearb, mit C. Siebert). -Pikrinsänre und a-ungesättigte Ketone. Bearb. mit C. Siebert).—Hydrolalorde des Anisalacetophenons. (Bearb. mit O. Rolle). Einwirkung von Brom auf α β-ungesättigte Ketone. (Bearb, mit C. Siebert). Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. (Bearb. mit P. Weissheimer). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1–80). [1130] [1300] 1400 1430 1500 1530 1910 50107. 35014

Vortmann, G[eorg] und Metzl,  $\Lambda$ . Zur quantitativen Bestimmung des Antimons als Trisulfid und dessen Trennung von Zinn. Zs. anal, Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (525–535<sub>1</sub>. -[6200].

Voss, Franz. Uber colloidale Silbersalze. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1903, (65), 21 C111. 71001. 35016

Voswinckel, Hugo. Studien in der Naphtacenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4015-4021). 1530 15401.35047

Votoček, Emil. () novém rhamnosidu z Ipomoca turpethum. [Ueber ein neues Rhamnosid aus Ipomoca turpethum.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (4). [1850].

O kvalitativném dokazování volně vázaných skupin methylenových. [Ueber qualitativen Nachweis lose gebundener Methylengruppen. Prag. Věstn. České Spol. Nauk, 1905, (7. 35019[1100]

— Ueber die Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1901, (3859-3862); Zs. Zucklnd., Prag. 29, (1904–5), 1905, (230–233). [1800 | 1840 1850 70007. 35050

– a **Buliř,** Jaromir. O rhodeitu. Příspěvek k poznání konfigurace rhodeosy. [Rhodeit, Beitrag zur Erkenntniss der Rhodeose-Konfiguration.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (7). [1850].

 und Fleischner, H. Ueber die Bestimmung des Formaldehyds mittels Carbazol, (Vorl. Mitt.). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (281-282). [6300]. 35052

Votoček, Emil a Vondráček, Rudolf. O cukerných složkách glykosidu solaninu, konvallamarinu a skammoninu. [Ueber Zuckerkomponenten der Glykoside, des Solanins, Konvallamarins und Skammonins.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (3). [1850]. 35053

- -- O dělení a isolování cukru ze směsí. [Ueber die Separierung und Isolierung einzelner Zuckerarten. Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 9. Aufsatz, (10); 34. Aufsatz, (6. 350541800.

- - Ueber die gegenseitige Verdrängung der Zuckergruppen in Hydrazonen, Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, (1093-1095). 163035055 18007.

Voznesenskij, N.]. Вознесенскін. Н. Объ 1-3 пентадіецѣ. [1.3-Репtadien.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36,** 1901. (532-536). 1120].35056

Vuillemin, Afrmand . Senfol-Bestimmungen, Schweiz, Wochenschr, Chem., Zürich, **42,** 1904, (141–145). [6500]. 35057

- r. Hartwich, C. Vyšinskaja, L. r. Čelincev, V. V.

v. Zelinskij, N. D.

Waals, Johannes Diderik van der. De Tx/-evenwichten vaste en fluïde phasen bij veranderlijke waarden van den druk. [The (T,x) equilibria of solid and fluid phases for variable values of the pressure.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (185-187, with 1 pl.), (Dutcle); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (190-195, with 1 pl.), (English). [7050].

Eigenschappen der kritische lijn (plooipunt-lijn) aan de zijde der componenten. Properties of the critical line (plait point line) on the side of the components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Aid. K. Akad. Wet., 14, [1905], 230–240), (Dutch); Amsterdam. Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (271-280), (English). [7050].

— De eigenschappen der doorsneden van het saturatie vlak van een binair mengsel aan den kant der componenten. [The properties of the section of the surface of saturation of a binary mixture on the side of the components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (240–249), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (280-289), (English). [7050].

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. De exacte getallenwaarden voor de eigenschappen der plooipuntslijn aan de zijde der componenten. [The exact numerical values for the properties of the plait point line on the side of the components] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, 1905, (249–258), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (289–298), (English). [7050].

L'état liquide et l'équation d'état. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, 47-16. I fig.t. [7000]. 35062

Wachsmuth, R[ichard]. Apparat zur akustischen Bestimmung von Dampfdichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, 47-48; [7400-0910]. 35063

Akustische Bestimmung der Diehte von Gasen und Dämpfen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, 1923–928). [7100–0910].

Wade, John. The influence of water and alcohols on the boiling point of esters. L. A modification of Markownikoff's method of preparation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (4656-1668); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240). [1310-7200]. [35065]

**Wadmore**, John Mello, Notes on sodium alum, London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (150). [0120 0500]. 35066

Wächter, W. Untersuchungen über den Austritt von Zucker aus den Zellen der Speicherorgane von Allium Cepa und Beta vulgaris. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 41, 1905. (165–220). 8030–7450.

Waele, H. de r. Vandevelde, A. J. J.

Waentig, Percy. Zum Chemismus phosphore-zierender Erdalkalisulfide. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (135-172). [7300].

Waerden, H. van der r. Hissink, D[avid] J acobus].

Waetzmann, Erich. Ueber die Intensitätsverhältnisse der Spektra von Gasgemischen. Diss. Breslan (Druck v. II. Fleischmann), 1904, 72. mit 11 Taf.). 22 cm. 7300].

Wagenknecht, W. r. Gutbier, A[lexander].

Wagner, Arthur. Beitrag zur Kenntnis der Ochronose. Diss. Freiburg i. Br. Druck v. K. Kuss), 1904, (53), 20 cm. [5020]. 35070

Wagner, B. Neue Methoden der quantitativen Bestimmung mit dem Zeissschen Eintauchrefraktometer. Zs. öff. Chem., Plauen. 11, 1905, (101-407), [6000].

[Wagner, Dmitrij, Livov, Viktor et Bening, Meksandr]. -Вагиеръ, Д. Львовъ, В. и Бенишъ, А. О дъйствій еврион кнезоты на изкоторые глицерины, получаемые окислениемъ непредальныхъ третичныхъ спиртовъ рада  $C_n\Pi_{2n-1}.OH$  съ одиниъ ради-катомъ "аллилъ." Action de l'acide sulfurique sur quelques glycérines obtenues par l'oxydation des alcools non-saturés tertiaires C<sub>n</sub>II<sub>2n-1</sub>.OH ayant le radical "allyl." St. Peterburg, Zurn. russ, liz.-chim, Obsč., **36**, 1904, (539) 541); J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 1210 1220 . **71,** 1905, (H11-122).

Wagner, Hans. Untersuchung über Tetrachlor-p-Dioxytolan. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1903, (59), 21 cm. [1230].

------ r. Sprinkmeyer, H.
------ r. Zincke, Th[eodor].

Wagner, Julius. Bemerkungen zu vorstehendem Auf-satze. [Betrifft: W.-Schloesser, Bemerkungen über die Einrichtung und Prüfung massanalytischer Messgeräte. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904. (1610–1611). [6000]. 35074

Physikalische Chemic und Schulunterricht. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (725-729). [0050]. 35075

Einheitliche Titersubstanzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlags, 1904, (311–320). [6000]. [35076]

— Welche Anforderungen sind an im Verkehr als chemisch rein bestimmte Reagentien zu stellen? [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 1. Berlin (D. Verlag), 1901, (317– 353), [6000].

Wagner, Paul. Die Wanderungen und Wandlungen des Stickstoffs in der Natur und die Nutzung und Beherrschung derselben in der landwirtschaftlichen Praxis. Berlin, Arb. D. Landw-Ges., H. 98, 1901, 28-46). [8030]. Wagner, Paul. Welche Phosphorsäureformen sind für Dungungszwecke verwendbar? Centralbl. Kunstdüngerlnd., Mannheim, 8, 1903, (207, 217, 226-227, 237-238). [6500].

Wagschal, Ferdinand. Quantitative Studien über die Giftigkeit der Blansäure-Dämpfe. Diss, Würzburg (Druck v. F. Standenraus), 1993, 333, 22 cm. [8050].

**Wahl,** [A]. Progrès réalisés dans le domaine des matières colorantes en 1902. Monit. sci. Quesn., Paris. sér. 4), **17**, 1903, (881–889). [5000]. 35081

Les matières colorantes nouvelles. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1142-1151). [5020]. 35082

Constitution des matières colorantes du triphénylméthane. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (558-568). [5020].

v. Bouveault, L.

**wahl,** Manfred, Einiges über biologische Betriebskontrolle von Würze und Bottichbier, Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (522–524). [6500].

Wahle, Karl v. Michaelis,  $\Lambda[ng]$ .

Waidner, C. W. Methods of pyrometry. Proceedings of engineers' society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa. 20, 1904, ([313]]-402 with text fig.4. [7200].

Wakeman, A. J. Ueber die Verteilung des Stickstoffs in der Leber des Störs. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (341), [6500].

Walbaum, H[einrich] and Hüthig, O. Cher das Gingergrasöf. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, 459–473). [6500]. 35087

Wald, Franz. Neuer Apparat zur Sauerstoffbestimmung in Eisen und anderen Metallen mittels Wasserstoff, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (69-70), [6000].

waldeck, C. Gasanalytische Durchrechnung eines deutschen Hochofens auf graues Giessereiroheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (670–676). [0320]. 35089

Walden, P. Ueber das Drehungsvermögen optisch-activer Körper. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (345–409). [7300]. 35090

[Walden, P. I.]. Вальденть, П. И. Къ вопросу о проиехождени исфти. Contribution à la question de l'origine de la naplite.] St. Peterburg, Zurn. russ, fiz.-chim. Obsč., 36, 1901, (proc.verb. 607-611). [1140-73007. 35091

Waldvogel, [Karl Friedrich Richard]. Autolyse und fettige Degeneration. Arch. path. Anat., Berlin, 177, 1901, (1-28). 8010]. 35092

Die durch Fermente bewirkten Umwandlungen bei der fettigen Degeneration. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (200–206). [8010].

Walker, Annie Purcell v. Walker, James.

Walker, James. General and physical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, 41–29). [7000]

The ions of pure water. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (362–366, with discussion). [0360– 7250]. [35095]

Theorie der amphoteren Elektrolyte. Tl 2. (Cebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (706– 716). [7250-7000]. 35096

and Johnston, John. Tetramethylammonium hydroxide. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (955-961); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (210). [1610].

and Walker, Annie Purcell. Tetrethylsuccinic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (961-967); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210). [1310]. 35098

Walker, James Wallace and Dover, Mary Violette. The iodides of copper. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 41584– 1592); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232). [0290]. 35099

and Johnson, Frederick Murray Godschall. The interaction of alcohols and phosphorous halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1592–1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232–233). [1210]

The electrical conductivities of some salt solutions in acetamide, London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1597-1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (233), [7250].

Walker, William] H[ultz]. Some present problems in technical chemistry. (An address delivered at the International Congress of Arts and Science, St. Louis, Sept., 1904. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1905, (435-448). [0040].

and Bourne, L. M. The hydrolytic enzyme contained in eastor-oil seeds. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (284-288), 8010].

Wallach, O[tto]. Heber cyklische Basen aus Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2803-2806), [1520-1930]. 35101

Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen. XIV. 1. Ueber Bestandteile der Salbeiöle. Ueber den Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle L. 3. Ueber das Vorkommen eines Alkahols von den Eigenschaften des Pinecarveels im - ätherischen Oel von Eucalyptus globulus, 4. Ueber das Semicarbazon des d- und I-Borneolester im Thujaöl, 5, Ueber Darstellung und Verhalten von Methyl (1)-Phenyl (3)hexen. 6. Ueber Bromsabstitutionsproducte des Cyklohexanons und Cyklopentanons. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **1905**, (1-16). -1240 [1310 | 1510 | 6500]. [1140]

35105

Zur Kemminss der Terpene und der atherischen Ole. (71 Abh.: Ueber die Constitution des Eugarvons und dessen Reductionsproducte, mithearle, von Hugo Köhler. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (91-116); (72 Abh.). Ueber β-Phellandren. Le., 340, 1905, (1-16). [1110-1510-1240-1310-1410].

... (73, Abh. 1, Ueber Methenverbindungen, 2, Ueber β-Phellandren, Liebigs Ann, Chem., Leipzig, **343**, 1905, (28–40). [1140]. 35107

. . . . (75, Abh.), Ueber die Uebertuhrung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mithearb. von Karl Hüttner und Johannes Altenburg.) 1. Umsetzung von Ketonen mit ameisensauren Salzen von Basen. -11. Umsetzung von Aldebyden mit ameisensauren Salzen von Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74). [1110—1400—1500—1600—1640]. 35109

Walleé, E. r. Etard, O.

Waller, A. D. and Collingwood, B. J. Estimation of inspired and expired chloroform. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxiv-xxviii). 6300].

35110
Wallerant, Fr[édéric]. De l'individualité de la particule complexe. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (934-936).
[7100].

Sur les azotates de potasse et d'ammoniaque et sur la loi de Bravais. Paris, C-R. Acad. sei., **140**, 1905, (264–266). [7100]. 35112

Wallis, Theodor. Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S. (Druck v. C. A. Kaemmerer & Co.), 1904, (87), 22 cm. [1610–1930–7050].

Walpole, G[corge] S[ranley]. Account of the separation and identification of a kaolin incrustation on pyrolusite from Broken Hill. Melbourne, Proc. R. Soc. Vict., (N. Ser., 17, 1905, 4361-365, with 1 ph.). [6500].

Walter, A. Untersuchung des Fruchtmarks von Adansonia digitata, Affenbrotbaum. Berlin, Arb. pharm. Inst.,
2, 1905, (313-311). [6500]. 35117

----- r. Binz, A[rthur].

 $\cdot - r$ . Thoms, H[ermann].

Walter, B ernhard]. Ueber eine von den Strahlen des Radiotellurs in der atmosphärischen Luft erzeugte neue Strahlung. Ann. Physik, Leipzig, (L. Folge), 17, 1905, (367–371, mit 1 Tal.). [7300-0760].

Ueber einen neuen Kitt
 für physikalische Apparate, Ann.
 Physik, Leipzig, (L. Folge), 18, 1905, (860-862). [0910].

**Walter,** B[ernhard] und **Pohl**, R. Ueber das Eigenlicht des Radiumbromids. Ann. Physik, Leipzig, :4. Folge:, **18**, 1905, (406–409). [0620-7300]. 35120

**Walter**, E. Die Düse des Auerbrenners. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (330–331). [0910].

Walter, G. Die Erzeugung von künstlichem Kampfer. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (13-15). [1540]. 35123

Walter, Johann. Erfahrungen eines Betriebsleiters. 2. Ausg. des Buches: Aus der Praxis der Anilinfarbenfabrikation. (Bibliothek des Betriebsleiters. Hrsg. v. Gustav Rauter. Bd. 2.) Hannover (M. Jänecke), 1905, (X ± 337, mit 12 Taf.). 29 cm. 24 M. [5020]. 35124

Walters, Harry E. The volumetric determination of manganese in iron and steel. Proceedings of Engineers' Society of western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 19, 1903, (XLIII-XLV). [6500]. 35125

and Affelder, O. 1. The analysis of bronzes and bearing metals. Proceedings of Engineers' Society of western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 19, 1903, (163–167). [6500]. 35126

Walther, Gustav. 1. Methyläther des 2,6 - Dinitrohydrochinons und einige Derivate. 11. p-Amidothiophenol und einige Derivate. 11I. Eine Modifikation des Beckmannschen Siedenparates für Heizung mit strömendem Dampf. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (52). 8vo. [1530–1230–5500]. 35127

Walther, Hugo. Cher das Methylendithiopyrin und einige Derivate des Methylendiantipyrins. Diss. Rostock (Druck v. H. Wicterberg), 1903, (35). 21 cm. [1940–1930]. 35128

**Walther,** Julius. Synthese von organischen Säuren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure [durch Elektrolyse]. Zs. Kohlensäure Ind., Berlin, **9,** 1905, (326–328, 361–363, 403–405, 443–414). [5500–1300–1800–4000].

Walther, R[einh. Freiherr, von und Bamberg, R. Über einige Derivate des o-Amido- m - Xylyl - p - Toluidins. J.

prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (153–163). [1630–1930]. 35130

Wand, Friedrich Paul. Ueber ein Kondensationsprodukt von Phtalylchlorid und Natriumphenylmalonester und einige Spaltungsreaktionen derselben. Diss. Leipzig (Druck v. Thalaeker & Schöffer), 1902, (36). 22 cm. [1330].

Wangerin, A. Farbenreaktion des Narkotins mit Rohrzucker und konzentrierter Schwefelsäure. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, (667-668). [6150]

Wangerin, Carl Albert, teler Piperaceeu - Progen, Vortrag, Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, 315-3518, [6500].

Wangnick, Hans. Ein Beitrag zur Klärung der Frage, ob Ammoniaksalze aus dem Ackerboden sich verflüchtigen. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **53**, 1904, (695-699). [6500]. 35134

Wankel, A. Chemische Untersuchung dolomitischer Gesteine aus der Umgebung von Regensburg. Regensburg, Ber. natw. Ver., 10, 1905, 101-107). .05001.

**Wanner**. Ueber das Pyrometer Wanner. ThonindZtg, Perlin, **26**, 1902, (779-781). [0910]. 35136

**wanner**, Fr. Beiträge zur Chemie des Spatums. D. Arch. klin. Med., Leipzig, **75**, 1902, (317–377). [6500]. 25137

Warburg, [Emil. Ueber die Ozonisirung des Sauerstoffs durch Spitzenenfladung. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (465.—[0550—7250]. 35138

des Sauerstoffs und der atmosphärischen Luft durch die Entladung aus metallischen Spitzen. (2. Mitt.) Ann. Physik, Leipzig, el. Folge (17, 1905, (4-29), [7250].

**Warburg**, Otto. Spaltung des Leucin-äthylesters durch Paukreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (187–188). [8010–1310–7300]. 35140

\_\_\_\_\_ r. Fischer, Emil.

**Warcollier**, G. Sur la production d'un cidre doux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1711–1712). [8020]. 35141

Cause de la presence de quantités anormales d'amidon dans les

ponnies meurtries. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 405-408, 480303.

Ward, G. J. and Longden, A. H. Effect of sulphur on silicious pig iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 486-187. [0320].

Wartenberg, H. von r. Fischer, Th.

----- v. Nernst, Wfalther".

Washington, Henry 8. Manual of the chemical analysis of rocks. New York (Wiley London Chapman & Hall), 1904. ix 183 , 23.5 cm. [6500].

Wasiljew, M. Zur Frage der Wertschätzung des Kristallzuckers für seine Verarbeitung auf Rallinade. [In: 5. Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin D. Verlag , 1991, 325–351. [6500].

Wasserman, Alugust, Gibt es ein biologisches Differenzierungsverfahren für Menschen- und Tierblut mittelst der Prazipitine? D. med. Wochenschr. Berlin, 30, 1904, 417-419: Erwiderung auf die Artikel von G. Hanser und Uldenhuth diese Wochenschrift No. 16. J.c., 694-696. 6500. 55146

Ueber das biologische Eiweiss-Differenzierungsverfahren. In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1. Berlin D. Verlagi, 1904, [123] 130 – 6500].

Antitoxische Sera, In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4. Jena, 1904, 152-490, [8050]. 35148

und Ostertag, R'obert', Ueber pedyvalente multipartiale) Sera mit besonderer Berücksichtigung der Immunitat gegenüber den Erregern der Schweinesenche, Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, 416–427, 8050, 35149

Wassmer, Engène et Guye, Phillippe A. Recherches physicochimiques sur les éthers actifs factiques et maliques. Journ. Chim. Phys., Geneve. 1, 1903, (257-288). [1200-7000]. 35150

— - r. Jacquerod, Adrien.

[Wassmus, T. V.]. Васмусъ, ИЦ. В. Дъйствіе ціанистато аммонія на предільные кетоны жирнато ряда. П. action de l'ammoniaque cyanique sur les cétones saturées de la serie grasse.] Farmacevt, Moskva, 1904, 1–6, 11510.

Watanabe, Tosio r. Hinrichsen. F. Willy.

Waters, Laurenz, 1. Ueber einige Akkönumlinge des Benzylmercaptans und ihre Bedentung für Kondensationsreaktionen mit der CO-Gruppe. H. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren, Diss. München Druck v. C. Wolf & S., 1905, 39. 22 cm. [1230–1310–7000].

r. Beythien,  $\Lambda[dolf]$ .

Watson, Edwin Roy. Silver dioxide and silver peroxynitrate. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 297-298. [0110], 35153

r. Ruhemann, S.

Watteyne, Victor. Quelques réflexions sur l'étude expérimentale des explosifs de sûreté. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin D. Verlag., 1904. 313-318. [7200].

Watts, Francis and Tempany, R. A. The inversion of cane-sugar in presence of milk constituents. London, Anal., 30, 1905, 4119–123. [1820-6500].

Wauters, Jules. Sur le choix d'un antiseptique destiné à conserver les échantillons de lait pour l'analyse. In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 3.] Berlin D. Verlag , 1904, 916 917 . [6500].

Wdowiszewski, H. Ein verbesserter Orsat-Apparat für die Analyse von Hochofen-, Generator- und Grubengasen. Stald u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 261–264). 6000°.

Weber, C. Leitfaden für den Unterricht in der landwirtschaftlichen Chemie an mittleren und niederen landwirtschaftlichen Lehranstalten. 9. Aufl. Stuttgart E. Uhnert, 1905, VIII + 119. 26 cm. 1,10 M. 0030]. 35158

Weber, C. L. Zu der Mitteilung von v. Panayeff: Ueber die Beziehung des Schmelzpunktes zur Wärmeausdehnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 18, 1905, 868). [7200]. 35159

Weber, Carll O'Itto]. Eine neue Methode der Kautschuk-Analyse. 1, 11. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, 339-340, 521-523, 6500 1860]. 35160

Ceber den Vulkanisations-Koeffizienten. [Kautschuk-Analyse.] Gunnnizte, Presden, 19, 1901, 483-810 6500]. 55161 Weber, Carll Ofttol. Ueber die Milch von Castilloa clastica und deren Kougnlation. Gummiztg, Dresden, 19, 1901, (101–104). [6500–1860]. 35162

Zur Frage der Kautschuk Koagulation und Kautschuklöslichkeit.
 Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (351–356).
 [1860 7100].

der Zubereitung des Kautschuks mit Zusammenstellung der benutzten Rohstoffe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (608–617). [1860]. 35161

Weber, Ew[ald]. Ueber ein Verfahren zur Unterscheidung roher von gekochter Milch (Kreosotprobe Zr. Thiermed., Jena, 6, 1902, (119-127). [6500].

Weber, Heinrich. Ueber die Arbeit, welche aufzuwenden ist, um den Kohäsionsdruck beim Aufblasen einer Seifenblase zu überwinden. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (390–391). [7150].

———— Denitrierung der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (496). [1840]. 35167

Weber, Il[enry] A[dam]. Notes on testing soils for application of commercial fertilizers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlim D. Verlag), 1904, (917-921, mit 1 Taf.). [6500].

Weber, Henry C. P. Ueber einige Phenanthrenderivate. Diss. Würzburg (Druck v. Stahel), 1903, (35). 22 cm. [1130]. 35169

weber, Hermann. Einfluss von Substituenten auf die Beständigkeit des Pyrrolidonringes. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (63). 22 cm. [1930].

**Weber**, M. Ueber Zinkoxyd, Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (205-206), [7100-0880]. 35174

Weber, Otto. Ueber die Einwirkung anorganischer Verbindungen auf das Drehungsvermögen von Dextrose und Lävulose. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1904, (88). 21 cm. [1810 7300]. 35172

v. Rimbaeh, E[berhard].

Weber, Robert. La détermination de la conductivité calorifique des liquides. [D'eau, glycérine, pétrole, paralline, lig., Hg.] Neuchatel, Bul. Soc. Sci. Nat., **31**, 1903, (209–252, 1 fig.). [7200—1110]. 35173

Webster, C. S. Stanford. Note on tribo-luminescence. Chem. News, London, **92**, 1905, (185). [7300]. 35171

Wechsler, Elkan. Über Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. Diss. Würzburg. Leipzig (Druck d. Leipz. Tagebl.), 1902, 430). 22 cm. [1740 1630].

35175

Weckbecker, Julius. Darstellung vou
Graphit aus Holzkohle. Metallurgie,
Halle, 1, 1901, (137-142). [0210-7200].
35176

Wedding, H[ermann]. Das Eisenhüttenwerk Thale. Berlin, Verh. Ver. Gewerbff., 83, 1904, Abh., 199–224, mit 3 Taf.: [0320]. 35177

Das Talbot-Verfahren in Frodingham. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl. 83, 1904, (329-318, mit 2 Taf.). [0320]. 35178

Laboratorium für Kleingefüge und physikalische Chemie an der königlichen Bergakademie in Berlin, Berlin, Verh, Ver, Gewerbft, 84, 1905, StzBer., (111-120, mit 1 Taf.) [0060-0910].

Verbindung mit Martinofenbetrieb Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (259-280, mit 3 Taf.). [0320]. 35180

Untersuchung über den Ursprung eines Blasenraumes in einem Flusseisenblocke. Stahl u. Eisen. Düsseldorl, **25**, 1905, (832–835, mit 1 Taf.). [0320].

——— Eisen und Wasserstoff. In Gemeinschaft mit Th. Fischer.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901. (25–51). [0320]. 35182

Wedding, Hermanuj und Fischer, Theophil. Eisen und Wasserstoff. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1268– 1275. [0320]. 35184

Wedding, W. Beleuchtung, insbesondere mit Gas. Gasheizung. In: Baukunde des Architekten, Bd 1, Tl 2, Berlin, 1905, 461-532. [6500], 35185

Wedekind, E[dgar]. Ueber Operationen mit dem elektrischen Ofen. Allg. ChemZtg. Apolda, 1904, 543-545), 0910].

Ucber die Einwirkung von Allyljodid auf Tetrahydrochinolin. XVIII. Mitt. über das fünfwertige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Gres., **38**, 1905. (436-440). [1930].

———— Ueber die Darstellung und Eigenschaften der Manganboride. Berlin, Bor. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1228– 1232 . [0470 0460]. 35188

Beiträge zur Kenntniss des asymmetrischen Stickstoffs. (19. Mitt. über das Junfwerthige Stickstoffatom.), Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, [1838–1811. [7000-1600-1930-7300]].

Ueber die Einführung von Stickstoff in die Santoninnolekel und das physiologische Verhalten einiger Santoninstoffe. Hoppe Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **43**, 1904, 2 lo 248. [1910].

Ammonium-salze und über die Konfiguration des Stickstoffs in den quartüren Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. **76**, 1901), H. I, 1905, (83–86), [0490–1600–1930–7000–7500].

Bericht über die Fortschritte der organischen Chemie im Jahre 1901. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 721-726, 769-715, 803-813). 110001.

Wedekind, E[dgar]. Über die Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und dei spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (385-395). [6890-0930-7100].

Magnetische Verbindungen aus ummagnetischen Elementen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (850-851). [7250].

Veber Azofarbstoffe der Santoniureihe, [In: 5, Intern, Kongress für angew. Chemie, Bd 2,] Berlin (D. Verlag), 1904, (979-984). [5020-1720].

Ueber kolloidales Zirkon.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag),
1904, 439-442. [0890 7100]. 35199

The asymmetric nitrogen atom. London, Rep. Brit. Ass.. **1904**, 1905, (518-522). [7000]. 35200

On the products obtained by the action of tertiary bases on some acid chlorides. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (522-523). [1610]. 35201

nud Fetzer, K. Ueber die Reduktion der Thorerde durch Bor und durch Silicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1031-1032). [0770]. 35202

und Fröhlich, E. Ueber die Spaltung der Propyl-benzyl-phenylmethyl-ammoniumbase in ihre optischen Antipoden. (20). Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3438-3446). [1630-7300].

der Isobutyl-benzyl-phenyl-methylammoniumbase: 21. Mitt. über das asymmetrische Stickstoffatom). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3933-3938). [1630-7300]. 35201

und Koch, A. Ueber die Oxoniumnatur des Santonins. (Studien in der Santoninreihe. 5 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (121-128). [1910].

— Ueber das Verhalten der Halogene gegen Santonin. (Studien in der Santoninreihe; 6. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (429– 435). (1910). 35206

- Ueber Iso-Artemisin (δ- $O_{\rm MySantonin}$ ). (Studien in der San-

toninreihe; 7. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1845–1851). 35207

Wedemann, Wilhelm. Uber Dibromdicyanhydrochinon, Phenylangelicalacton u. Isoctenlacton. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie', 1903, 50., 24 cm. [1910–1330]. 35208

r. Buchner, Eduard.

Wedemeyer. Über die Verwendung von Manganerzen als Entschweflungsmittel beim Schmelzen von Gusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (1316–1321, 1377–1380), [0320]. 35200

Weehuizen, F. Phenolphtaline als reagens op HCN. [Das Phenolphtalin als Reagens auf HCN.] Pharm.Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (271-272); Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256), [6000-6150-1330-1310]. 35240

Wegelin, G. Behandlung von Flüssigkeiten mit Gasen unter Umrühren. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (489). [0910].

**Weger,** Max. Die Handelspetrole. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (24-29), 1100 6500]. 35212

Wegscheider, Rud[olf]. Zur Schmelzpunktsbestimmung im Kapillarrohr. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1224– 1225). [7200]. 35213

Tber die Verseifung des Benzolsulfosäureesters, Verh. Ges. D. Nath. Leipzig. **76**, (1904), H. 1, 1905, -93-94). [1330 | 7050]. | 35214

Zur Kenntnis der Phasenregel. 2. Erwiderung an Herrn A<sup>\*</sup>Ifred] Byk.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (357–363). [7050]. 35215

Nachtrag zu meinen Mitteilungen. "Zur Kenntnis der Phasenregel". Zs. physik. Chem., Leipzig. **52**, 1905, (171–184). [7050]. 35216

— r. Hinrichs, Gustavus

Wehln, Richard. Über die Kondensation von Phenacetol mit aromatischen Aldehyden. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (47). 21 cm. [1530-1430].

Wehmer, C[arl]. Unabhängigkeit der Mucorineengärung von Sauerstoffabschluss und Kugelhefe. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (122–125). S020].

Versuche über Mucorincengärung. I. H. Centralbl. Bakt. Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (556-572); **15**, 1905, (8-19), [8020]. 35220

Untersuchungen über Sauerkrautgärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (682–713, 781–800, mit 2 Taf.). [8020]. 35221

**Wehnelt**, A[rthur] r. Wiedemann, E illiard].

Wehner, Max. Die Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. (Sammlung natw.-päd. Abhandlungen hreg, von Otto Schmeil und W. B. Schmidt, Bd H. H. L.) Leipzig u. Berlin B. G. Teubner), 1905, (V+62), 26 cm. 1,10 M. [0050-0920]. 35222

Wehrenfennig, E[dmund]. Ueber die Untersuchung und das Weichwerden des Kesselspeisewassers. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, [676). [6500-0360]

Ueber die Untersuchung und das Weichmachen des Kesselspeisewassers. Unter Mitwirkung des Fritz Wehrenfennig. 2., gänzlich umgearb. Aufl. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1905, (XII+185, mit I Taf.). 28 cm. 7,50 M. [6500-0360]. 35221

Weibull, Mats. Zur Analyse von Wiborghsphosphat und Thomasphosphat. Landw Versuchstat. Berlin, 58, 1903, (263-274). [6500]. 35225

Weichardt, Wolfgang. Der Nachweis individueller Blutdifferenzen. Hyg. Rdsch., Berlin, **13**, 1903, (756–759).

Weidenkaff, Erich v. Paal, Cfarl].

Weidert, Franz. Ueber den Einfluss der Belichtung auf die thermoelektris che Kraft des Selens. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), **18**, 1905, (811-849). [0700]. 35228

Weigand, Friedrich. Die mechanischen Vorrichtungen der chemisch-technischen Betriebe. Wien und Leipzig Hartleben), 1905 [recte 1904], (X.V.—416), 19 cm. [0910].

Weigel, G. Ueber die Löslichkeit einiger Harzbalsame in gewissen Lösungsmitteln unter Bezugnahme auf die Vorschriften des D[eutschen] A[rznei]-B[uches] IV. Pharm. Centralhalle, Dresden, 45, 1904, (1-5). [1860-7150].

Bemerkenswerte Erscheinungen auf dem Gebiete der Progen im Jahre 1903. Pharm. Centralhalle, Dresden, **45**, 1904, (107–112, 125–129, 147, 153, 167–173); *l.c.*, **46**, 1905, (119–128, 139–116, 163–171, 181–191, 206–212), [6500].

— Beiträge zum Kapitel der Farbenreaktionen von Drogen vermittels Mineralsäuren. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (921–926). [6500].

Weigel, O. Beiträge zur Kenntnis fester unipolarer Leiter. [Elektrolytische Leitfähigkeit.] N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd, **21**, 1905, (325–396). [7250 0700].

Weigelt, C. Die Begründung einer biologischen und Abwasser-Versuchsstation der deutschen chemischen Industrie. Zs. Gewässerk., Leipzig, 5, 1903, (215–241). [6500]. 35234

Weigert, Fritz. Über umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **76**, (1904), H. I., 1905, (103-101); Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (78-82). [7050-7350].

---- v. Luther, Robert.

Weigmann, H. Die Gärungen der Milch und der Abbau ihrer Bestandteile. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 2.] Jena (G. Fischer), 1905, (19/160). [8010/8020]. 35236

Höft und Gruber, [Th.]. Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie, Hygiene und Bakteriologie der Milch und ihrer Erzeugnisse. ChemZtg. Cöthen, 29, 1904, (108-111). [6500]. 35237

Weihmann, Friedrich Otto Walther. Das 1,1,3-Tribenzoyl-2-Phenyl-Propan, seine Synthese, seine Aufspaltung und seine Reaktion mit Hydroxylaminehlorhydrat. Diss. Leipzig (Pruck v. Metzger & Wittig), 1902, (30). 22 cm. [1530]. 35238

Weil, [A. O.] r. Harries, C[arl].

---- v. Scholl, Roland.

**Weil**, Hugo. Notiz über eine Elementaranalyse nach Dennstedt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (282–283). [6000]. 35239

v. Dürrschnabel, Karl.

v. Teichner, Herbert.

----- r. Lambrecht, Rudolf.

**Weil**, St. O karminie. [Sur la earmine.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (597–603). [5020]. 35240

Weiler, W. Chemie fürs praktische Leben. Populäre Darstellung und Anleitung zur Beobachtung und zum Verscheinungen. Zum Selbstunterricht und Schulgebrauch an der Hand vieler einfacher Versuche, Ravensburg (O Maier), [1905], (XX + 491), 22 cm. [0030].

**Weilinger,** C. v. Vougerichten, E[duard].

Weinberg, Boris, Ueber die innere Reibung des Eises, Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **18**, 1905, (81-91). [7150].

Weinhagen, O. Ueber den Extraktgehalt der Rhizome von in Deutschland kultiviertem Rheum palmatum tanguticum. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (151-152). [6500]. 35243

Untersuchung über die Ausströmgeschwindigkeit des Leuchtgases zu verschiedenen Tageszeiten, in den verschiedenen Geschossen des pharmazeut. Instituts, unter Benutzung verschiedener Bremer und gleichzeitiger Berücksichtigung, wann ein Liter Wasser im Becherglase zum Sieden gelangt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 4, 1901, (225–229). [7200]. 35211

Weinhold, A. Zur Theorie des Scheukelhebers. H. Eutgegnung. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (153– 156). [0910]. 35245

Weinland, R[udolf]. Über Fluorhydrate einiger Anilide und substituierten Aniline. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, **76**, 41901), 11. 1, 1905, (191–193). [1650].

Prüfungen des Deutschen Arzneibuches. 1V. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H. I., 1905, (194-197). 35247

Weinland, R[udolf] F. und Fridrich, Walter. Ueber einige Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3784–3787). [0270—1930—2000—7000]. 35248

Weinland, R[udolf] F. und Knöll, W. Über chlorierte und bromierte Molybdänate, über bromierte Molybdänite und über einige ihnen zugrunde liegende Säuren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (81-116). [0480-1930]. 35249

und Lewkowitz, H. Uber Fluorhydrate einiger Anilide und substituierten Aniliue. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (39-51). [1630].

und **Schmid**, Hans. Ueber Halogendoppelsalze des vierwerthigen Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1080–1087). [0680]. 35251

Cber chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (37-64). [0680-1930]. 35252

und Schmid, Karl. Ueber eine einfache Bildungs- und Darstellungs-Weise von Halogenalkylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2327). [1110].

Mittheilung über eine Darstellungsweise von Halogenalkylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3696). [1110].

Weinmayr, F. r. Bredig, G[eorg].

Weinschenk, Arthur. Einfache Form eines Gasentwicklungsgefässes. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (766–767). [0910]. 35255

Kondensation von Epichlorhydrin mit Phthalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1311). [1210 1330 1910]. 35256

Eine von der Indulinsehmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischen Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (337–339), [1630–1720–1930–5020]. 35257

Weinstein, B[ernhard]. Neue amtliche Vorschriften über die Eichung von Aräometern und von Messgeräten zur chemiselnen Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1715–1754). [6000 7100]. 35258

Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit (p-7195) besonderer Berucksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (341– 347). [6000-6400]. 35259

Weirieh, I. und Ortlieb, G. Ueber den quantitativen Nachweis einer organischen Phosphorverbindung in Traubenkernen und Naturweinen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (138–143); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (209–214). [6500].

Weis, August. Untersuchungen in der Pyridinreihe. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck der Aktiengesellschaft "Badenia"), 1905, (56). 22 cm. [1930]. 35261

Weis, Fr. Etudes sur les enzymes protéolytiques de l'orge en germination (malt). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (161-184). [8010]. 35262

Weiser, St[ephan] und Zaitschek, A. Das Besenhirsekorn als Futtermittel. Nach unter der Leitung von Prof. Franz Tangl ausgeführten Untersuchungen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (3-64), [6500].

— Uber Stärkebestimmung in pentosanhaltigen Substanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (219–231). [6300]. 35264

r. Korbuly, Michael.r. Tangl, Ferencz.

Weiskopf, A. Ueber Palladium. Metallurgie, Halle, **2,** 1905, (101–104). [0590].

Weiss, Pierre. Propriétés de la pyrrhotine dans le plan magnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1332-1334). [0320 7250]. 35266

Propriétés magnétiques de l'élément simple de la pyrrhotine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1904, (1532-1535). [7250]. 35267

Weiss, Valentin v. Harries, C[arl].

Weissbach, Hans. Zur Kenntnis des Phenylhydrazoncyanessigesters und seiner Homologen, sowie des Benzolazocyanessigesters. Diss. Leipzig. Dresden (Druck v. Lehmann), 1903, (IV +31). 22 cm. [1310 1720]. 35268

Weissbein, S. Farbenanalytische Untersuchungen über Nährpräparate. D. Praxis, München, **10**, 1901, (353–362). [6500]. Weissheimer, P. r. Vorlander, Daniel].

Weisswange, W. r. Rechenberg, C. v.

Weitnauer, Hans. Zur Kenntnis des β-Phenylhydroxylamins und des φ-Amidobenzaldehyds. Zürich, Phil. Diss. Il. S. 1904-1905. Basel, 1904. 88). 8vo. [1630–1430].

Weitz, M. Der Chilisalpeter als Düngemittel. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (524); Berlin (P. Parey), 1905, (491, mit 8 Taf.). 30 cm. Geb. 12 M. [6500].

Weitzel, Victor. Der kohlensaure Kalk der Ackererden und der neue Dr. Passon'sche Apparat zur Bestimmung derselben für praktische Landwirthe. Hess. landw. Zs., Darmstadt, 72, 1902, (332-334). [6300]. 35272

Weiwers, J. Apparat zur Bestimmung der Jodzahl in Fetten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 811-812). [60007. 35273

Weizmann, C. Dérivés de la naphtacène-quinone, Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 15, **18**, 1904, (300–302). [1930]. 35274

Welbel, В.]. Вельбель, В. Пледъдованіе химической лабораторіи Плотянской опытион станцін князя П. П. Шрубецкого въ 1903. [Les recherches du laboratoire chimique de la station expérimentale Plotianskaia du prince Troubetskoi en 1903.] Odessa, 1904. 31 av. 1 pl.: 24 cm. [6000–6200].

Welde, R. r. Merling, G.

Wells, H. Gideon r. Abderhalden, Emil.

Wells, Robert J. r. Ekeley, John B.

**Wells,** Roger Clark r. Richards, Theodore William.

Wendel, Friedrich. Ueber Doppelsalze der Salpetersäure Diss. Berlin, (Druck v. E. Ebering, [1905], (83), 22 cm. [0190]. 35276

Wendeler, P. Einige Quotienten-Bestimmungen mit Hilfe der Rimplerschen Methode. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (268-274). (6500... 35277

Bemerkungen zur Bestimmung von Kalksalzen in Zuckersäften durch Seifenlösung. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, 14776-1778. 6300. 35278

Wender, Neumann. Die Hefe-Katalase. Alkohol, Berlin, **14**, 1904, (156, 162, 164. 7050 8010). 35279

Vertrag. Veber Sauerstoffgärung. Vortrag. Alkohol, berlin, **14**, 1904, (250, 252, 260, 268, 270, 276). [8010 8020

Flusssäure als Konservierungsmittel. Zur Wahrung der Priorität. ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (857). [0310]. 35281

Die Seitenkettentheorie und die Enzymwirkungen. ChemZtg, t'öthen, **29**, 1905, 4605-607). [8050-8010]. 35282

1879-1901. Zum 25-jährigen Jubiläum der ersten technischen Anwendung von flüssiger Kohlensaure. Zs. Kohlensaurelnd., Berlin, **10**, 1904, (551-554). [0210 7200]. 35283

der Mehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, 4747-756. [6500].

35284

Zur Nomenklatur der
Hefearbeit, [In: 5, Intern. Kongress
für angew. Chemie, Bd. 3, Berlin (D.
Verlag., 1901, 519-5251, [8020].

75285

Farbreaktionen der Enzyme.

In: 5. Intern. Kongress für augew.
Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag),
1901, (525-530). [8010]. 35286

Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.1. Berlin (D. Verlag), 1904, (594). 46500.

Wendriner, M. Die Bestimmung des Schmelzpunkts von Pech, Asphalt und ahnlichen Stoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (622-625); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1946). [7200].

Wendt, Gustav. Zur Frage der neuen, gasförmigen Elemente und des Systems der Elemente. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, 743-744). [7000]. 35289

Ueber Verfälschung von Sandelholzöl, Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (898–899). (6500). 35290

Wendt, Karl. Untersuchungen an Gaserzeugern. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, 4793-4802). [6500]. 35291

Wentzki, O. Bestimmung von Harnstoff. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (898). 163001.— Uber eine neue Methode zur Trennung von Chlor, Brom und Jod in Gemengen von Chloriden, Bromiden, und Jodiden. Zs. angew. Chem., Berlin. **18**, 1905, (696–698). [0250 6200]. Verwendung des Die Zeiss'schen Eintauch-Refraktometers bei der Wertbestimmung der künstlichen Mineralbrunnen. Zs. KohlensaureInd., Berlin, 10, 1904, (77-79, 113-116). [6000]. Wenzel, G[eorg]. Ueber neuere Zukkerproben vom praktischen Standpunkt aus. Sammelreferat. Aerztl. Monatschr., Leipzig, 4, 1901, (528-535). [6300]. Werner, Anton. Beitrag zum Ausbau des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (914–921). [7000]. Zur periodischen Anordnung der Elemente. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2022-2027). [7000]. Ueber einige neue Chromsalze. Ver. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (60-63); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (270-273). [0270 2000]. Radium und Radioaktive Stoffe. Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 49, 1901, (115-127). [0620]. Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. (Die Wissenschaft, H. 8.) Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XII+189). 22 cm. 5 M. [0100]. und Berl, E. Zur Kenntniss der Hexahydroxylamin-kobaltisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (893-899), [0260 0490]. und Detscheff, Th. Beckmann'sche Umlagerung bei Oximen benzoïnartig constituirter Ketonalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905,

(D-7195)

352933529135297 35298 (69-84). [1630 1530 1910]. -35302— und Feenstra, R. - Ueber eine Grenzreihe der Dikobaltiake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (923 -925). [0260 2000 1930]. 35303 und Grün, A. Ueber genischte Aethyleudiamin und Ammoniak enthaltende Triamminkobaltsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4033-1040), [0260-2000].

Werner,  $\Lambda[\text{nton}]$  und Meister, O. Prof. Dr. Viktor Merz. 1839-1904. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (LX-XCIII), [0010].

— und Pfeiffer, [Paul]. Fortschritte in der Chemie der Campher bis Dezember, 1904. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (97-102, 121-126, 149-153). 35306 [1540].

Anorganische Chemie. Jahrb, Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, 65 118). [0100 7000]. 35307

und Wolberg, A. Ueber Dibromo-tetramminkobaltsalze. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (992–998). 35308 [0260].

— Zur Kenntniss der Bromo-aquo-tetramminkobaltsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 35309 (2009-2013), [0260].

---- et Wortman.] и Вортманъ. Руководство къ изученію объемнаго апализа. Переводъ съ ивмецкаго К. Бялецкаго. Нодъ редакціей А. Г. Дорошевскаго. [Handbuch der volumetrischen Analyse. Aus dem Deutschen übers, v. K. Bialeckij, red. v. A. G. Doroševskij.] Moskva, 1904, (64). 23 cm. [0030-6500]. 35310

Werner, Georg. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen (Druck v. H. Laupp jr.), 1903, (33), 23 cm. [1930 4740 1310]. 35311

r. Arnold, Carl.

Werner, Richard. Zur Kenntnis und Verwertung der Rolle des Lecithins bei der biologischen Wirkung der Radiumund Röntgenstrahlen. D. med. Wochenschr., Leipzig, 31, 1905, (61-63). [7350].

Wernher, Georg. Kondensation von Valerolakton und Bernsteinsäureäthylester mit Natriumäthylat. Diss. Strassburg i. E. Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (33). 23 cm. [1910 1310].

Wernic, Leon. Glowne zasady badania moczu. [Aperçu de l'analyse de Turine.] Farmacya, Warszawa, 1, 1905, (405-409), [6500]. 35314

Wesenberg, G. Ueber die chemische Werthbestimmung des lesten Kresol-

212

seifenpraparates "Metakalin". Pharm. Ztg. Berlin. **53**, 1905, (280-281). [6500].

Wesenberg, G. Bestimmung des Metakresols in Kresolseifenlösungen. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, 454. 6300.

Einiges über Leuchtbakterien und über Photographie im Bakterienlicht. Prometheus, Berlin, **16**, 1904. 66-70. 7300]. 35317

Wesendonk, [Karl] von. Ueler freie Energie. Physik. Zs., Leipzig. **6**, 1905, 545-548. [7000]. 35318

Wesson, David and Lane, Nathaniel J. The quantitative analysis of lard. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 714-717). 6500].

West, Augustus Price. A study of the effect of temperature on dissociation and on the temperature coefficients of conductivity in aqueous solutions. [With biographical sketch.] Dissertation. Johns Hopkins university. [Ph.D.] 1905. Easton, Pa., 1905?], (71), 23.5 cm. [7250].

Westermann, A. r. Naske, Th.

Westhausser, F. Zur Bestimmung der Phosphorsaure in der Thomasschlacke. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 787-191). [6300]. 35321

Westhaver, J. B. Ucher das Verhalten von Anoden aus Iridium. Platin und Rhodium, bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsaure. Zs. physik Chem., Leipzig, **51**, 1905, 65–94, [7250]

Westphal, C. r. Schumm, O.

Weszelszky, Gyula. Nébany újabb rendszerű göz-és lepárló készülék. Über einige Dampf- und Destillationsapparate nach neuerem Systeme.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, 811-813 0930].

Wetherell, E. W. A further note on the anomalies of beryllium. Chem. News, London, 91, 1905, 1251. [0180]. 35324

Wetzel, Albrecht. Ein Beitrag zur Frage des toxischen Eiweisszerfalls beim Carcinom. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1904, [19]. 23 cm. [8050]. 35325

Wetzel, G. Das Eisen als tatige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Von N. Sacharoff. Kritische Besprechung. Arch. Protistenkunde, Jena, 5, 1905, 260-266. [8010]. 35326 Wetzel, Heinrich. Die Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, 59, 23 cm. [0260 0540 0500 7150].

Wetzke, Th. Perchlorate im Salpeter. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 6, 1901, 86-87). [6500]. 35328

Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (24-26°, [9010]. 35329

Weyberg, Z. Ueber die Wirkung von Baryumchlorid und Strontiumchlorid auf Kaolin bei hoher Temperatur. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, 138-142, [0120].

———— Ueber einige Lithiumalumosilikate. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (646-655). [0120-0150]. 35331

Einige Worte über das Sihkat Na Fe<sub>2</sub>Si<sub>4</sub>O<sub>12</sub>. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, 717–719. [0320 0710]. 35332

Weyl, August. Messung von Diffusions-Potentialen konzentrierter Chlorid-lösungen. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig', 1905. [333]. 23 cm. [7050 7250].

Weyrauch, [Jacob Johann von]. Ueber die spezifischen Wärmen des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, 21-28, 50-54. [7200].

Grundriss der Warmetheorie. Mit zahlreichen Beispielen und Anwendungen. Nach Vorträgen an der kgl. technischen Hochschule in Stuttgart. I. Halfte. Stuttgart. K. Wittwer), 1905, XV 321, 25 cm. 12 M. [7200].

Weyrich, E. Die blutdrucksteigernde Substanz der Nebennieren, das Suprarenin. Verh. Ges. D. Nath. Leipzig, **75** (1903), H. 1, 1904, (127-129), (8000].

Wheeler, Alvin Sawyer]. Note on the bromination of heptane. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, (34]-35). [1110]. 35337

Some problems in the cellulose field. Chapel Hill, N.C., J. Ehsha Mitchell Sci. Soc., 21, 1905, 106-114). [1840]. 35338

Wheeler, Alvin S[awyer]. Bestimmungen von Methoxylgruppen in einigen Lignocellulosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2168-2169). [1810-6300].

and Glenn, M. R. Certain derivatives of trichlorethylidene-di-p-nitrophenamine. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, 63-66). [1630].

Wheeler, Henry L. and Jamieson, George S. Researches on pyrimidines: 2-oxy-4, 6-diamino-pyrimidine. "[Seventh paper]." Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, 119 in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357). [1930]. 35341

Wheeler, Richard V. v. Bone, William

Whetham, W. C. D. The electrical conductivity of dilute solutions of sulphuric acid. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (577-583). [0660 7250].

On a volatile product of the radium emanation. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (474). [0620 7300].

White, John. Standard methods of analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (390-391). [6000].

Wichelhaus, II[ermann]. Einwirkung des Phosphors auf organische Verbindungen. (2. Mitt.) [Reduktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1725-1728). [5500-0570]. 35345

Wichmann, Heinrich. Ist es wünschenswert, einheitliche biologische Untersuchungsmethoden einzuführen und auf Grund derselben eine einheitliche Beurteilung (insbesondere von Hefe, Bier und Brauwasser) anzubahnen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 1549–551); Wochenschr. Brau, Berlin, 20, 1903, (363–364). [6500].

Widnmann, E. v. Lipp, Mindreas].

Wiebe, H[ermann] F. Die Spannung des Wasserdampfes über 100°. Berlin, Zs. Ver. D. lug., 48, 1904, (315-316). [7150].

**Wiebelitz**. Ueber Lebertran. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (513). [6500].

35348

Zur Prüfung des Wachses.
Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, 513).
[6500].

Wiechmann, E. Neue Batterien für das elektrochemische Laboratorium. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (17–53). [0910-7250]. 35350

Wiechmann, F. G. Die polarimetrische Bestimmung des Zuckers. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl. (1134-1138). [6350]. 35351

Der Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg. **12**, 1903. (187– 188). [6300—1820]. 35352

A restant source of error in optical sugar analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, 118–129; Sch. Mines, Q., New York, N.Y., 25, 1904, (183–193). [6500]. 35353

Wiedemann, E[ilhard]. Beiträge zur Geschichte der Naturwissenschaften. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905. 309-351). [0010].

Ueber die Verteilung von Kobaltchlorid zwischen Alkohol und Wasser nach dessen Lösung in Gemischen dieser beiden Substanzen, Jahrb, Phot., Halle, **19**, 1905, (10-12). [7150 7300].

Teber Verbindungsspektren. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (826-831). [7300]. 35356

und Wehnelt, A[rthur].
Bequeme Methode zur Untersuchung der Metalldampfspektra von Entladungsröhren. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1995, (690). [7300].

 Wiedemann,
 Hans.
 Aluminium als

 Wärmeentwickler.
 Uhlands techn.

 Rdsch.,
 Leipzig, 1904,
 Ausg. 1, (85-86, 92-93).

 [0120 7200].
 35358

Wiedmann, Fr. Die Gerber sche Wasserbestimmungs-Methode in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (1014–1015). [6300].

Der Nachweis von Kokosfett im Butterfett. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, [681–683]. [6500]. 35360

Wiegmann, Dietrich. Ueber Extraktund Stärkebestimmung in Gerste und über den Mälzungsschwand. Allg. Brauerztg. Nürnberg, 44, 1904, (3239– 3240). [6500]. 35361

Wiegner, G. r. Ley, H.

Wieland, Heinrich, Bromeyan und Hydroxylamin, 11, Abh., Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, 1445– 1461, [1310 1610 1720 5020].

35362

und Bloch, Siegfried.
Ueber P-eudonitrosite ungesättigter Ketone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig.
340, 1905, 63-85. [1500 1510 1530 1930 1940]. 35363

Wielandt, W. Die Vergasung des Kehlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Ein Beitrag zur Theorie der Wassergaserzeugung. Schillings J. Gasbeleucht., München. 46, 1903, 201– 206). 0210-6200-7200. 35364

wielen, Pfieter, van der. Yaoërt, een Turksch melkpreparaat. Yaoërt, ein türkisches Milchpräparat. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (325-331). [6500].

Vapo-Cresolene. Holländisch Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1965, 1079-1081. [6500]. 35366

**Wieler,** A[rwed]. Die Kolamuss. Warenkunde, Wangen i. B., **1**, 1905. 10-25. [6500]. 35367

wieleżyński, Maryan. Zur Bestimmung der Verunreinigungen im Boryslawer Rohöl, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (77). 16500—1100°. 35368

Wien, Joseph. Einige Feststellungen bei grün- und gelbkörnigen Roggen, insbesondere über die Beziehungen zwischen Kornfarbe, Klebergehalt und Backfahigkeit. Diss. Halle. Ludwigsburg (Druck v. Ungeheuer & Ulmer), 1904, 64). 25 cm.; Fühlings kundw. Zig. Stuttgart, 53, 1904, 4433-440, 478-491, 518-527, 558-567, 595-604, 641-648). [6500].

Wiener, Hugo. Veber synthetische Bildung der Harnsaure im Thierkörper. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden. 19, 1901, 383-392). [8040]. 35371

Wiesenthal, H. Prof. Dr. Heinrich Meidinger, Allg ChemZtg, Lubeck, 5, 1905, (789). [0010]. 35372

Wieser, Otto. Veber den sogenamten naturlichen Arsenik. Diss. Würzburg Druck v. Mennninger, 1903, 33, 22 cm. 70140. 35373 Wieske, Paul. Acidbutyrometrische Untersuchung der Magermilch. Milchztg, Leipzig. 32, 1903, 578-580. [6500]. 3574

Verbesserte Fettbestimmingsmethode für Käse mit Dr. X. Gerbers Acid-Butyrometrie. Milchxtg, Leipzig, **33**, 1904, 353-354). [6300].

N. Gerbers Verfahren der Käsefettbestimmung für die Praxis und in der Praxis. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (500–502). [6500]. 35376

Verbesserte Fettbestimmings-Methode für Käse mit Dr. N. Gerbers Acid-Butyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (556). [6300].

---- v. Gerber, N.

Wiesler, Arthur. Die Verwertung des freien Stickstoffs. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1713–1719). [0490]. 35379

Wigersma, B. Ueber die Wirkung der organischen Farbstoffe auf die Papierfasern. [Papierprüfung]. Papierfabrikant, Berlin, Monats-Ausg. 1904, (16-17. [6500]. 35380

Wijk, Hendricus Jacobus van. Onderzoekingen over het stelsel overchloorzuur en water. [Untersuchungen über das System Ueberchlorsäure und Wasser.] Zaandam A. Stuurman', 1905, 78, with 1 pl.). 25 cm. [0250 7050].

Wijnne, Agrend] Johan] v. Robertson.

Wijs, J. J. A. Ueber einige unbekannte und weniger bekannte Oele. 1. Echinopsöl. 2. Perillaöl. 3. Wassermelonenöl. 4. Theesamenöl. 5. Gartenkressensamenöl. 6. Rettichöl und Senöl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, 192–196. [6500]. 35382

Wikander, E. r. Bolton, W. von.

[Wikman, V. V.]. Викманъ, В. В. Объ отношени ціалистато аммонія къ кетонамъ ряда С<sub>п</sub>Н<sub>2п-7</sub>-СО. С<sub>п</sub>Н<sub>2п-7</sub>. Асtion du eyanate d'ammonium sur les cétones C<sub>n</sub>H<sub>2n-7</sub>, CO. С<sub>n</sub>H<sub>2n-7</sub>. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsc., **36**, 1901, proc.-verb. 28-29). 35383

[Wikman, V. V.]. Викманъ, В. В. О дѣнствін ціанистаго аммонія на кетокислоты ряда С"Н<sub>1</sub>"<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. [Action du cyanate d'ammonium sur les cétoacides С"Н<sub>2</sub>"<sub>2</sub>O<sub>3</sub>]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1332–1333). [1310]. 35384

Wilbrand, F. Grundzüge der Chemie in chemischen Untersuchungen. Ausg. B. Zum Gebrauche an landwirtschaftlichen Schulen und höheren Bürgerschulen. Nebst einem Auhange: Bemerkungen zur Ausführung der Versuche. 4. Auft. Hildesheim (A. Lax), 1905, (IV+88). 22 cm. Geb. 1,50 M. [9030.35385]

Leitfaden für den methodischen Unterricht in der Chemie. 8. Aufl. Hildesheim (A. Lax), 1905, (VIII+248). 23 cm. Geb 4,20 M. [0030].

Wild, Emil. Ueber ein neues Physostigminpräparat zur Verwendung in der Augenpraxis (Eserinöl). Pharm. Ztg., Berlin, **50**, 1905, (208). [3010].

Wilderman, Meyer. Ueber die wahren und scheinbaren Gefriertemperaturen und die Gefriernethoden. (Antwort an Hrn [Herbert] Hausrath). Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (410–415). [7200]. 35388

Vorläutige Mitteilung über die durch Lichtwirkung erzeugten galvanischen Elemente. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (200–233). [7250-7350].

**Wiley**, H[arvey] W[ashington]. The services of chemistry and allied sciences applied to agriculture in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (131–146). [6500].

The quantity of sugar pernussible in imported pre-erved pineapples. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 105–106). [6500]. 35391

Drugs and their adulterations and the laws relating thereto. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag , 1904, 282–300). [6500].

Wilhelmi, Arthur. Ein neuer Sulfid-Schwefelbestimmungs-Apparat von vielfacher Verwendbarkeit, z.B. zur Bestimmung des Schwefels und Kohlenstoffs in Eisen und Stahl etc., besonders geeignet zur Betriebskontrolle bei der Abröstung sulfidischer Produkte, wie Zinkblende Pyrit etc. Kohle u. Erz, Kattowitz, **2**, 1905, 757 762 . [6000-0910]. 35393

withelmy, Nicholas M. The discharge of electricity in gases . . . Dissectation . . . Catholic university of America . . . . [Ph. D.] [With biographical notice of the author.] Washington, 1905, (1 pl. +78+2 pl., with text fig., 25 cm. [7250].

Wilke, E. r. Bredig, G[eorg].

Wilke-Dörfurt, Ernst r. Biltz, Wilhelm.

Wilkie, J. M. v. Harvey, T. F.

will, H. Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiet der Morphologie und Physiologie der Gärungsorganismen. [In: Brauer- und Mälzer-Kalender. Jg 28. Ti 2.] Stuttgart, [1902], (117-157). [8010].

will, Wilhelm. Ueber die Empfindlichkeit von gefrorenen Nitroglycerinsprengstoffen gegen Stoss und Schlag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (421–432). 17200–1210].

Progrès réalises dans la science des explosifs depuis le développement de la chimie organique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (81–92). 0040]. 35397

Les progrès de la technique des matières explosives depuis le développement de la chimie organique. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1901, (801-814). [0490]. 35398

**Willox,** O[swin] W[illiam]. On the reactions of ethyl chlorosulphonate. Thesis., Ph. D., University of Chicago, Easton. Pa. Chemical pub. co.), 1904, (33), 26 cm.; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, ([446]-476). [1210 1610 1630].

Willgerodt, C[onrad]. Ueber Abkönmlinge von Jodchinolinen mit mehrwerthigem Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905 (1805-1811). [1930].

Fber Abkönmlinge des p-Diehlor-, p Dibrom- und v-m-Dibrom-Jodbenzols mit mehrwertigem Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), **71**, 1905, (549–566). [1130]. Willgerodt, Conrad and Bogel, Hans. Ueber Di-p-benzaldehydjodiniumhydroxyd und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (3446-3451). [1430]

Ueber p- Jod-benzaldehyd, p-Jod-benzophenon und Abkömmlinge des letzteren mit mehrwertligen Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3451-3458). [1430—1530].

und Herzog, Franz. Über Pikryl-, o- p-Dinitrophenyl- und 2-Nitro-5-chlorphenyl- 2, 4, 5-trimethylphenylhydrazin und Derivate derselben. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (385– 338). [1630–1930]. 35105

und Lindenberg, Willy. Uber p-Xylylhydrazin, Picryl-, o-p-Dinitrophenyl- und 2-Nitro-5-chlorphenyl- p-xylylhydrazin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (308–109). [1630-1740-1930]. 35406

und Rieke, Reinhold. Ueber Derivate der Jodhenzaldehyde mit ein- und mehrwerthigem Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1478-1486). [1430-1930].

und Schmierer, Friedrich. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodinium-Verbindungen des s-Jodxylols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472– 1478). [1130–1630].

Williams, Charles B. Methods for the determination of total phosphoric acid and potash in soils. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (924–926). [6300]. 35109

**Williams**, Walter 8. Valuation of tannic acid from the point of view of the dyer and calico printer. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (877-879), (6500).

Willmann, E[mil] Adolf, Ueber Synthesen von p-Dialkyldioxychinonen durch Ringschluss. Basel. Phil. Diss. 1903-1901. Loerrach, 1901, (63). 8vo. [1530]. 35111

Willott, F. J. r. Seligman, Richard.

willstätter, Richard und Kalb, Ludwig. Ueber chinoïde Derivate des Diphenyls. H. 1. Ueber Diphenochinon. 2. Ueber die Oxydation des Benzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232–1241). [1530–1630–1660–5010].

und Marx, Wilhelm. Ueber die Oxydation von Spartein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1772-1780). [3010].

und Pfannenstiel, Adolf. Ueber Chinon-dimethylimin. (VI. Mitt. über chinoide Verbindungen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2244– 2251). [1630–1660]. 35414

und Pummerer, Rudolf. Zur Kenntnis des Pyrons. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1461-1172). [1910-1510]. 35116

von. Ueber einige Derivate des Cyclobutans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1992-1999). [1110-1620].

Ueber einige Derivate des Pseudopelletierins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1981-1991).
 [3010 1930]. 35419

**Wilsmore**, N. T. M. Ueber Normalelemente. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (685). [7250]. 35420

Wilson, J[ohn] A. A new cudiometer. Chem. News, London, **91**, 1905, (264-265). [0910]. 35421

---- v. Mason, John Ernest.

Wimmer, G. Beitrag zur Kenntniss der Nitrificationsbakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1901, (135-171). [8030]. 35422

Winckel, Max. Anwendung der Vanillin-Salzsäurereaktion zum Nachweis von Fermenten. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (209-210). [8010]. 35123

Gossypium herbaceum. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (211). [6500]. 35424

```
Weinbau, Mainz, 19, 1901, (51–53).
  Winckel, Max. Ueber die Zersetzung
                                                                          35138
der Fette und die Ursache des Ranzigwer-
                                         [6500].
dens derselben. Vortrag. ApothZtg,
Berlin, 20, 1905, (690-691). [1300
                                           Windisch, Karl.
                                                              Ueber die
                                                                           Be-
                                         schaffenheit des Kupfervitriols
                                 35125
7350].
                                         Handels.
                                                    Weinbau, Mainz, 19, 1901,
                                                                          35139
                                         (192-193), [6500],
              Ueber eine neue Fer-
mentreaktion. [Enzyme.]
                           - ApothZtg,
                                                       Ergebnisse der Unter-
Berlin, 19, 1904, (764); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H.I., 1905,
                                         suchung von Mosten des Jahrganges
                                         1900, 1901, 1902. Weinbau, Mainz, 19,
                                         1901, (311-312); 20, 1902, (74, 81-82);
(209-210). [8010].
                                35426
                                         21, 1903, (156–157, 163–164). [6500].
              Praktische Verwertung
der Vanillin-Salzsäurereaktion.
                               Pharm.
                                                       Eine Zusamenstellung von
Ztg, Berlin, 49, 1904, (925). [8010].
                                         Apparaten zur einfachen Weinunter-
                                35427
                                         suchung für Praktiker. Weinbau, Mainz,

    Milchsterilisierapparat von

                                         20, 1902, (475–476, 495–496).
E. Kobrak. Pharm. Ztg, Berlin, 50,
                                                                          35441
1905, (179–180). [0910].
                                 35428
                                                      Ergebnisse der
                                                                         Unter-
             Neuere Ergebnisse der
                                         suchung von Mosten des Jahrganges
physikalisch-chemischen Untersuchung
                                         1903 aus dem Rheingau und dem
physiologischer und pathologischer
                                          Rheintal unterhalb des Rheingaus.
Kulımileli. Pharm. Ztg, Berlin, 50,
                                          Weinbau, Mainz, 22, 1904, (203-204,
1905, (571-572), [6500].
                                -35429
                                          221-222). [6500].
            Neuere Milchfettbestim-
                                                       Ueber die Beschaffenheit
mungsmethoden. Pharm. Ztg. Berlin,
                                          des Filtrierasbestes. 1. 11. Weinbau,
50, 1905, (769–770). [6300].
                                          Mainz, 22, 1904, (397–398); 23, 1905,
                                -35430
                                         (69-70); Wochenschr. Brau., Berlin, 21,
             Ueber den Gerbstoff im
                                          1904, (517-548); 22, 1905, (48-49).
Fruchtfleisch des Obstes. Pharm. Ztg.
                                          [0910 - 6500].
Berlin, 50, 1905, (827–828).
                                 -11330
                                                       Beiträge zur Kenntnis der
                                 35431
6500].
                                          Edelbranntweine. Zs. Unters. Nahrgs-
        — Über
                     belichtete
                                 Fette.
                                          mittel, Berlin, 8, 1904, (465-505).
Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904),
                                         [6500].
                                                                          35444
H.1, 1905, (210-212); ApothZtg, Berlin,
                                                       Die Moste des Jahrganges
19, 1904, (763–764). [1300-7300-6500].
                                          1904 aus den dentschen Weinbau-
                                 35432
                                          gebieten. Zs. Unters. Nahrgsmittel,
              Ueber beliehtete
                                  und
                                          Berlin, 9, 1905, (321–337). [6500].
ranzige Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel,
                                                                           35445
Berlin, 9, 1905, (90-96). [1300]
                                 -6500
                                                       Ueber die Verwendung
                                 35133
7350].
                                          der Zuckercouleur zum Färben von
       --- v. Hartwich, C.
                                          Weisswein. Zs. Unters. Nahrgsmittel,
                                          Berlin, 9, 1905, (344–361). [6500].
  Wind, C. H. Elektronen und Materie.
(Cebers). Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905,
(485-491). [7000].
                                                      Die sogenannte Rückver-
                                 35434
                                          besserung der Weine. Zs. Unters.
   Windaus, A[dolf]. Ueber Saccharin
                                          Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (385-
bildung aus Hexosen. ChemZtg, Cöthen,
                                          405). [6500].
                                                                          35447
29, 1905, (564). [1310 1810].
                                                       Die Bestimmung der Bor-
             und Knoop, F.
                                          säure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin,
führung von Traubenzucker in Methyl-
                                          9, 1905, (641–660). [6300].
                                                                           35148
imidazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
                                                      Die
                                                            Untersuchung des
38, 1905, (1166–1170). [1930–1810].
                                          Weines. [In: Chemisch-technische Un-
                                 35436
  Windisch, Karl. Untersuchungen von
                                          tersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg
Marmelade. Bericht . . . Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., Techn. Tl, 53,
                                          Lange. Bd 3.1 Berlin (1. Springer),
                                          1905, (598-667). [6500].
                                                                           35449
 1903, (363–371). [6500].
                                                       Untersuchung und Beur-
                                          teilung der Trinkbranntweine, insbe-
             Die
                   Untersuchung und
                                          sondere von Kognak, Rum, Arak. [In:
 Beschaffenheit des Weinbergssehwefels.
```

Intern. Kongress f
ür angew. Chemie, Bd 3.7 Berlin, (D. Verlage, 1904), 1007–1012. [6500].
 35450

windisch, Carl. Die chemischen Vorgange beim Werden des Weines. Festschrift . . . Plieningen F. Find , 1905, 111+122, mit 6 Tab.: 23 cm. [8020]. 35451

und Boehm, Karl. Beiträge zur Chemie der Obstarten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (347– 352). [6500]. 35152

und Roettgen, Theodor. Die Bestimmung der flüchtigen Säuren im Wein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, 70-81, 278-279, [6300 6500].

Ueber die Veränderungen der Zusammensetzung der Weine durch Schönen mit Hausenblass, Gelatine, Eiweiss und spanischer Erde. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (129-133). [6500]. 35454

Windisch, Richard. Adalékok a bivalytej ismeretéhez. [Beiträge zur Kemtniss der Büffelmilch.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, 81-82; Zs. Unters. Nalurgsmittel, Berlin, 8, 1901, 273-278). [6500].

Windisch, W[lhelm]. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905 1-4. [6500]. 35456

Asche in Malz, Würze und Bier und des Schwefelsäuregehaltes der Malz-Würze- und Bieraschen. Wochenschisten. Brau., Berlin, 22, 1905, 17-18). 0500].

**Windmüller,** Hans. Uber Papam. Diss. Rostock (Druck v. Adler's Erben). 1902, 85). 21 cm. [8010]. 35458

Winkelmann, Aldolf. Zu der Abhandlung des Hrn. G. X. St. Schmidt: "Ueber den Eintluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge, 16, 1905, 773-783. 7150-0360-05901

Uber die Diffusion naszierenden Wasserstoffes durch Eisen.
[ba: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet., Leipzig (B. G. Teubmer), 1905, 36 68; Ann. Physik, Leipzig, 1, Folget, 17, 1905, 589 626. [7150-0360-0320].

Winkler, Clemens, Radioactivité et matière. Monit, sci. Quesn., Paris, isér. 1), 18, 1904, 481-481; [Transl.] Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1905, 267-272. 7000.

Biographie del. Monit. sci. Quesn., Paris, sér. 4, **18**, 1904, 877-878. [0010]. 35462

Winkler, Lajos. Tiszta etilalkohol előállítása. [Die Herstellung des reinen Aethylalkohols.] Gyógyz, Közl., Budapest. 21, 1905, 650-651, 667-668); Berlin, Ber. P. chem. Ges., 38, 1905, 3612-3616. [1210].

Ueber die Bestimmung der Kohlensäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden. **42**, 1903, 735-740. 6300]. 35461

Winkler, Otto. Détermination du poids sec des pates à papier (recherche de la teneur en eau avec tableaux de conversion. Principes et méthodes de l'institut d'analyse du papier de Leipzig . . . Leipzig G. Hedeler , 1901, 321, 23 cm. Geb. 3 M. [6500]. 35465

Winteler, F. Feber Gehaltsbestinnung hochkenzentr. Salpetersäure. ChemZtg., Cöthen, 29, 1905, 689; [6500-0190]. 35466

Leber Gehaltsbestimmung hochkonzentrierter Salpetersanre durch das spezitische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1009-1010, 1242). [0500-7100]. 35468

Salpetersauredarstellung zur Sprengstöfffabrikation. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 1010 1011, 1241 1242. [0490]. 35469

— Uber Salpetersäure aus Luftstickstoff, ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, 1278 1279 ; [0490]. 35470

Ueber Bleiweissfabrikation in Amerika. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1179). [0580-6500]. 35170a

— Uber die Geschichte des Schwefelsäurekontaktprozesses, I. H. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1512) 1516, 1651-1656, [0660 7050].

Winter, Friedrich. Eine Synthese des 3 Methylhypoxambins. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (36). 22 cm. [1930]. Winter, Heinrich. Ueber gelbes und rotes Arsentrisulfid. Ein Beitrag zur Kenntnis der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (228-235). [0140-7100].

Winternitz, M. C. v. Jones, Walter.

Winterstein, E. Ueber einige Bestandteile des Emmentaler Käses. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 41, 1904, (485-504). [6500]. 35474

Zur Kenntnis der aus Ricinussamen darstellbaren Eiweisssubstanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (69-76). [4020].

Ueber ein Verfahren zur Isolierung des Lysins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (77–78). [1310]. 35476

Zur Kenntnis der Bestandteile des Spargels. 2. Mitt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (411–413). [6500].

Wenntnis der Bestandteile des Spargels.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (721-730). [6500]. 35478

und Pantanelli, E. Ueber die bei der Hydrolyse der Eiweisssubstanz der Lupinensamen entstehenden Monoaminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (61-68). [1300-4020].

v. Schulze, E.

Wintgen, M. Ueber den Nachweis von Hefeextrakt in Fleischextrakt. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (537-538). [6500].

in Weissblech nach dem Verfahren von Mastbaum und Angenot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (111-414). [6200].

Ueber die Veränderungen von Eikonserven beim Altern. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (529-535). [6500]. 35482

Winther, A. Zur Geschichte der Analyse des Anilinöles uach der Bromierungsmethode. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (29-31). [6500]. 35483

Winther, Chr. Einige Bemerkungen über das Drehungsvermögen optischaktiver Körper. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (200–208). 7300].

Wintrebert, L. Sur quelques osmicnitrites et sur un nitrite d'osmium. Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, (585-587). (0560].

Sur les sels complexes de l'osmiam trivalent. Osmionitrites. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat. **1903 1904**, 1901, (131–136). [0.560]. 35188

Wirthwein, Heinz v. Stähler, Arthur.

Wischin, Rudolf. Die zyklischen Polymethylene des Erdöles. (Fortschritte auf dem Gebiete der Forschung über die Chennie der zyklischen Polymethylene im Jahre 1904). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (H26-H27). [1140]. 35489

Wiskirchen. Bestimmung des Cyanwasserstoffs im Bittermandelwasser Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (4). [6300].

Wislicenus, Hans]. Ueber Neuerungen in den chemischen Verwertungen der Walderzeugnisse und des Torfs. [Cellulose.] Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (115–144). [1210–6500].

— Zur Gerbmaterialanalyse. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H, 1, 1905, (120–121). [6500]. 35492

Ueber Gerbmaterialanalyse mit "gewachsener" Tonerde. Vortrag. Zs. anal. Chem., Wiesbaden. 44, 1905, (96-196). [6500]. 35193

Zur Gerbstoffbestimmung und Hautpulverfrage. Entgegnung an J. Pässler. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (626–632). [6500]. 35494

Spiritus aus Holzabfällen.
Berichtigung zu dem Vortrage über "Neuere Fortschritte in der chemischen Verwertung der Walderzeugnisse und des Torfes". Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1760); Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (188-189). [1210].

Wislicenus, [Hans] und Muth, W. Zur Technik der Gerbmaterialanalyse. Das Filtrieren der Extraktlösungen durch Kieselguhrfilterkerzen und durch Filrierpapier. Eine neue Filtriervorrichtung. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1906, (No. 111). [6500]. 35496

Wislicenus, Wilhelm. Ueber die intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. 2. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (546-548). [1310-7050]. 35497

und Wren, Henry. Synthese von Arylnitromethanen und synnetrischen Stilbenderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (502-510). [1130-7300]. 35498

- r. Dimroth, Otto.

Wiss, E. Arsenfreier verdichteter Wasserstoff zum Bleiloten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (375-378). [0360]

Wissell, von. Ueber die Untersuchung geronnener Milch. (Bestimmung von Fett, Trockensubstanz und spezifischen Gewicht.) Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (401-417). [6500]. 35500

Withrow, James Renwick. The electrolytic precipitation of gold with a rotating anode and the rapid analysis of halide. Thesis . University of Pennsylvania . Ph. D. Easton, Pa., (Eschenbach printing co.), 1905, (21, incl. diagr.). 23 cm. [6200 7250].

witt, Hugo. Om luxlampan och om fotogenens öden i densammon. Ton the lux lamp and the fate of petroleum in the same.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (69-72, with pl.). [7200]

witt, Otto X. Die künstlichen Seiden. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1901, SitzBer., (71–86). [1840].

L'eber technisch chemische Unterrichtslaboratorien und die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. Rede. ... Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (699-707, mit Taf.); Prometheus, Berlin, 47, 1905, (129-134, 149-153, 165-169). [0910-0190-0930]. 35501

Cher die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs.—ChemZig, Cöthen, 29, 1905, 4261-4261); Ill. landw. Zig, Berlin, 25, 1905, (881-887). [0190]. 3,5505 Witt, Otto N. Clemens Winker |. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (1154–1156). Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (613–614). [0010].

Witte, H[einrich]. Die gewichtsanalytische Stärkebestimmung von G. Baumert und H. Bode angewandt auf Mehl und Handelsstärke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (65-77). [6300].

Ueber die gewichtsanalytische Stärkebestimmung in Kartoffeln, Mehl und Handelsstärke. Diss. Halle a. S., Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1904, (42). 24 cm. [6500]. 35508

Witte, Kurt v. Howitz, Joh.

Wittelshöfer, P. Die Entwicklung des technischen Verbrauchs von Spiritus. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (606–611). [1210]. 35509

Wittmann, Otto. Studien über den Abbau des Solanidins. Diss. Erlangen. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1904, (33), 21 cm. [3010]. 35510

 Witz, Rudolf.
 1. Ueber Anile aus

 Thiophenaldehyd.
 2. Ueber Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Diss.

 Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (39).
 23 cm. [1630 1920 1940 1740].

 35511

Witzeck, R[udolf]. Die Blaubestindung im Roheyan nach W. Feld. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (545-517). [6500]. 35512

Ueber die Schwefelverbindungen im Leuchtgase. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1902, (IX + 99, mit 1 Taf.). 21 cm.; Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (21-25, 41-14, 67-73, 84-86, 111-149, 164-167, 185-188). [6500-6400]. 35513

**Wöhler,** Lothar. Die Molekulargrösse der Knallsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1351-1359). [1310 7100]. 35514

Palladiums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (836–811). [0590-7050]. 35515

Ueber Oxydierbarkeit des Platins. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1901, (592–597). [0610–7050]. 35516

Wöhler, Lothar und Kasarnowski, H. Beitrag zur diluten Färbung der Alkaliund Erdalkalihalogenide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (353-370), [0100-7300].

und Theodorowits, K. Beitrag zur Aufklärung des Knallquecksilberprocesses. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1345–1351). [1310].

wöhler, Paul. Darstellung von metallischem Caleium für Laboratoriumszwecke. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (612–618). [0220].

Wöhlk, Alfred. Ueber eine neue Reaktion auf Milchzucker (und Maltose). Zs. anal. Chem., Wiesbuden, 43, 1904, (670-679). [6150]. 35521

 Zur
 Untersuchung
 des

 Urotropins
 (Hexamethylentetramius).

 Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (765-766).
 [1310 6500].
 35522

**Wölbling**, Hans. Einwirkung von Hydrazin anf \$\beta\$-Desoxybenzoin-o-carbonsaure resp. deren Lacton (3-Phenylsoeumarin). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3845-3853). [1330 1910 1930].

 Woelm,
 Max.
 Darstellung von Raffinose.
 D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1101–1102).
 [1830].
 35526

Ueber Strontiansaccharate. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1257–1258, 1265, 1430, 1507). [1820]. 35527

Wörmann, A. Die Neutralisationswärme starker Säuren und Basen und ihre Anderung mit Temperatur und Konzentration. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (775-795). [7200].

**Wörner**, E. Ueber Alkaloidreaktionen. Pharm. Z(g, Berlin, **49**, 1904, (628). [6150 3000]. 35529

Wohl, A[lfred]. Ueber Amido-acetale and Ami do-aldehyde. H. Berlin, Ber. D.

chem. Ges., **38**, 1905, (4154-4157). [1200-1400-1600-1930]. 35530

wohl, A[fred]. Einfache Kohlensäurebestimmung in Gasgemengen. D. Zuckerind. Berlin, 28, 1903. (1113– 1116); Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1905, 1551-553). [6100]. 35531

Einfache Kohlensaurebestimmung in Karbonaten. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (85-88). [6400]. 35532

Ceber gasometrische Bestimmungen in Gaskolben, In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (281–298). [6100].

Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. Ueber hydritte Pyridinaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4161-4169). [1610-1930].

und Losanitsch, M. S. Ueber die Benutzung der Luftabsorption nach Dewar für die Destillation im hohen Vacuum und eine verkürzte Form des MacLeod'schen Vacuummessers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4149–1154). [0930]. 35535

Ueber freie Amido-aldehyde, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (4170-4172). [1400-1600-1610-1930].

Wohlers, H. E. r. Riesenfeld, E. H.

Wohlgemuth, Julius. Zur Hydrolyse des Leberproteïds. [Nucleoproteïd.] (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4362–4364). [1010]. 35538

Ueber das Verhalten steroisomerer Substanzen im thierischen Organismus. H. Die inaktiven Monoaminosäuren. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2064–2065). [8040–1300].

Ueber Glukuronsaurebildung beim Menschen, Berliner klin. Wochensch., **41**, 1904, 1084–1086). [8040].

der Leber, 2. u. 4. Mitt. Hoppe-Seylers

Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, 519–523; **44**, 1905, 530–539; [4010]. 35541

Wohlgemuth, Julius. Zur Kenntnis des Phosphorharns. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (74-84, 128). [6500]. 35512

von Fermenten im Hühmerei. [In:
Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin
und Chemie. Festschrift für Ernst
Salkowski.] Berlin, 1901, 123-441).
[8010. 25543

— Ueber den Sitz der Fermente im Hülmerei. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (540-545). [8010].

Physiologie der Zuckerarten. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.7 Berlin, 1902, (369-376). [S040].

und Neuberg, C[arl].
Veber das physiologische Verhalten der stereoisemeren Arabinosen. Verh.
Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (408-412). 8010.

**Wohltmann**, Fjerdinand). Tacca pinenatițida, die stärkemehlreichste Knollenfrucht der Erde. Tropenpflanzer, Berlin, **9**, 1905, 120-128. 6500]. 35547

Fischer, Hugo and Schneider, Philipp. Bodenbakteriologische und bodenchemische Studien aus dem Versuchsfelde. J. Landw., Berlin, 52, 1904. 97-126, mit 1 Taf., 6500.

und Schneider, Ph. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Amnoniak-Ab-orption des Bodens. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (810-811). [6000 0910].

— Die Einwirkung von Brache und Erbsenbau auf den Stickstoffumsatz im Boden und die Entwickelung des Weizens. D. landw. Presse, Berlin, **31**, 1904, 853-855. [65005, 35550

— r. Hollrung, M.

Wolberg, A. r. Werner, A.

Wolbring, Willi, r. Busch, Max.

Wolff. Milchprüfungen mittels der Säuretitrierung nach Plant. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, 1217–1226; [6500]. 35551 Wolff, Ernst. Das Lanthanspektrum. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (395-409). [0440 7300]. 35552

Wolff, H[ans]. Ueber einen milchweissen Ascites bei Carcinom. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (208–211). [6500].

Zur Kenntnis der melanotischen Pigmente. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (176–188). [5010].

Ueber Eiweisszerfall in einem Mammacarcinom unter den Einfluss von Radium. [Radiumbehandlung.] Zs. Krebsforschg, Jena, **2**, 1904, (265– 266). [8050].

des serodiagnostischen Verfahrens zur Unterschieidung der verschiedenen Arten von Blut, Milch u. s. w. D. Med-Beannten Ver., Berlin, **1**, 1902, (43–57). [6500].

— Ein Beitrag zur Chemie des Carcinoms. Mitt. 1. Zs. Krebsforschg, Berlin, **3,** 1905, (91–105). [8050].

Wolff, Hermann. Atomistik und Energetik vom Standpunkte ökonomischer Naturbetrachtung. Viertelj-Schr. Philos., Leipzig, 29, 1905, (1-25)-[70001]. 35558

Uher einige Salze des Ceriums, Zs. auorg, Chem., Hamburg, 45, 1905, (89-115), [0210-1310-7150]. 3559

Wolff, J. Sur le dosage du maltose ou du glucose en présence de l'empois d'amidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 193-195). [6300]. 35560

Sur le dosage de l'amidon coagulé et de l'amylocellulose. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (389-392). 63001.

— Untersuchungen über das Gerinnen der gelösten Stärke [durch Amylokoagulase]. Zs. Spiritlad., Berlin, **27**, 1904, (289); Wochenschr, Brau., Berlin, **21**, 1904, (335–336). [8010].

Wolff, J. et Fernbach, A. Sur la coagulation diastasique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (95–97). [1840]. 35565

De quelques circonstances qui influent sur l'état physique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1403-1406). [1840].

v. Fernbach, A.

Wolff, Ludwig. Ueber das Azin des Acetessigesters. (Mitbearb. von II. Kopitzsch.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3036–3041). [1930]. 35567

Wolf[f], Otto W. Contractio és dilatatio a vegyületek képződésénél. [Contraction und Dilatation bei der Bildung der Verbindungen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, H. Termt. sz., 27, 1905, (1–52). [7100].

Isomer vegyületek égési hője. [Verbrennungswärme der isomeren Verbindungen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, 11. Termt. sz., **27**, 1905. (53–71). [7200].

Wolff, Paul. Ein neuer Invert-Gasglühlichtbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (511-512). [0910].

Wolfmann, J[ulius]. Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905. (251–254, 271–274, 296–298). [6500]. 35571
 Der Niederschlagfehler in

der optischen Zuckeranalyse. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (411). [6500]. 35572

Ueber Strontiansaccharate. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1336–1337, 1471). [1820]. 35574

Feuerungsmaterialien und deren Kontrolle. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1145–1119). [6500-7200].

35575

Präzision in der Untersuchung von Feuerungsmaterialien und in der Darstellung der gewonnenen Resultate. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, 411–413. [6500-7200].

**Wolfrum**, A. Die Individualitätsbildung des Technikers ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (1227–1228). [0050].

Wollenberg, Woldemar. Ueber Derivate des Dioxytriphenylmethans. Diss Marburg (Drack v. R. Friedrich), 1902. (56). 24 cm. [1230]. 35578

Wolosewicz, Jozef Edmund von. Die quantitative Bestimmung des Stickstoffs der Eiweissstoffe und deren Trennung von anderen stickstoffhaltigen Verbindungen der Nahrungs- und Futtermittel. Königsberg, Ber. landw. Inst., **6**, 1905, (31-62). [6200].

Wolvekamp, Mari E. Die Constitution der sogenamten Dithiocyansäure und Persulforyansäure. Diss. Würzburg, Leipzig (Druck d. Leipz, Tagebl.), 1901, (10.—22 cm. [1310–1940–7000].

Wood, James r. Japp, Francis Robert.

Wood, R[obert] W[illiams]. A quantitative determination of the anomalous dispersion of sodium vapor in the visible and ultra-violet regions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([363]–396, with 3 pl., text fig.). Separate. 21.5 cm. [0500-7300]. 35581

The scintillations produced by radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (427–430). [0620 7300]. 35582

The fluorescence of sodium vapour and the resonance radiation of electrons. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (513-525, with pl.). [0500-7300].

and Moore, J. II. The fluorescence and absorption spectra of sodium vapor. Astroph. J., Chicago, III., 18, 1903, (94–111, with pl.). [0500, 7300].

Woodman, A[lphens] G[rant]. The exact estimation of atmospheric earbon dioxide: a brief survey. Contributions from the Laboratory of sanitary chemistry, No. 6. in Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1901, (258–269). [6400].

Woods, James Royle. A new indicator. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284). [6000]. 35586

Wootton, William Ord v. Morgan, Gilbert Thomas.

Worden, E. C. and Motion, John. Preparation of volumetric solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1995, 178-182; [6000].

Worel, Karl. Forschungen auf dem Gebiete der Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle. **19**, 1905, (7–10). [7350]. 35588

Worley, Frederick P. Bromine in solutions of potassium bromide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1107–1123); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209–210). [0420-7150].

Wortmann, Wilhelm. Zur Kenntnis der N-Arylhydroxylamine. Diss, Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (51). 22 cm. [1630]. 35590

--- r. Werner, Anton.

Woudstra, Herman Wijbe. Over de werking van electrolyten op kolloidale zilveroplossingen en over het proces der coagulatie. [Ueber die Wirkung der Electrolyten auf kolloidale Silberfösungen und über die Erscheinung der Coagulation.] Zalt-Bommel (H. J. v. d. Garde & Col. 1905, (90). 23 cm. [0110-7100]. 35591

Woy, R[udolf]. Welche Vorteile hat die direkte Bestimmung der Phosphorsäure als Phosphorsäuremolybdänsänreambydrid? [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (218–221). [6300].

Wren, Henry r. Wislicenus, Wilhelm.

**Wright,** A. M. Analyses of some New Zealand coals. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1213-1214). [6500]. 35593

Wright, R. Note on the occurrence and distribution of a mydriatic alkaloid in Lactuca muralis. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (518). [3010].

Wrochem, J. von. Ucber Apparate zur Bestimmung des spezifischen Gewichts fester Körper in pulveriger oder körniger Form. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (217-220); Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (1034). [7100-0910].

- r. Gary, Max l.

Würker, W. r. Zmcke, Threodor'.

Würtenberger, Franz. Zersetzung des Kohlenoxydgases im Würmespeicher des Martinofens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (447-449). [0210].

Würth, Karl. Untersuchung eines Oelgasteers. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. M. Volk), 1904, (95, mit 1 Taf.). 23 cm. [6500]. 35597

--- v. Schultz, G[ust.].

Wüst, F[riedrich]. Manganerz als Entschweflungsmittel im Kupolofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1134-1136). [0320]. 35598

Veränderung des Gusseisens durch anhaltendes Glühen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (1136–1138). [0320]. 35599

Der Einfluss von Silizium auf Eisen. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (514-519). [0320 0710].

Beitrag zur Kenntnis der Eisenkohlenstofflegierungen höheren Kohlenstoffgehaltes. [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig, (B. G. Teubner), 1905, (240–264, mit 4 Taf.). [0320 7000]. 35601

und **Geiger**, C. Beiträge zur Kenntnis der zwei Kohlenstoffformen im Eisen "Temperkohle" und "Graphit". Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1134–1139, 1196–1202). [0210–0320]. 35602

und Schlösser, P. Der Einfluss von Kohlenstoff, Silizium, Maugan, Schwefel und Phosphor auf die Bildung der Temperkohle im Eisen Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (1120-1123), [0320]. 35603

und Schüller, A. Neue Beobachtungen über den Einfluss von Silizium und Kohlenstoff auf den Schwefel im Eisen, Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1128-1133). [0320-7150].

Wulff, Aug. Transportable Einrichtung für chemische Untersuchungen bei Kläranlagen an Ort und Stelle. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (991). [6000]. 35605

Wurstemberger, Rodolphe de. Recherches synthétiques sur la série du fluorène. Genève. Thèse sc. 1904– 1905. Genève, 1904, (70). 8vo. [1140]. 35606

--- r. Ullmann, Fritz.

Wurster, Casimir. Reagentien auf Holzschliff und Metanilgelb. Papierztg, Berlin, 28, 1903, (1608–1609). [6500]. 35607

Reagentien für Oxydation und Reduktion. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (690-692). [0930-5500-7000].

Wyk, H. F. van. Untersuchungen über das System: Ueberchlorsäure und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (1-52). [0250 7050]. 35609

**Wynne**, William Palmer v. Hills, James Stuart.

**Wyrouboff,** G. et **Verneuil,** A. Recherches sur la chimie des terres rares. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8). **6**, 1905, (441-508). [0770]. 35610

Yamano, Y. Can aluminium salts enhance plant growth? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (429-432). [8030].

Yamashita, Wakindo. Kōdo chū ni okeru Shōsankwa Sayō to Shihihō to no Kwankei ni tsaite. [On the relation between nitrification in cultivated soils and manuring.] Tokyo, Kwag Kw. Sh., 25, 1904, (1169–1186). [8020].

Yerxa, R. B. v. Hofman, H[einrich] Ofscarl.

Yoder, P. A. A new centrifugal soil elutriator. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (933-942, mit 2 Taf.). [5000]. 35612a

Yokote, Ch[iyonosuke]. Ueber Absorption von Gasen durch Kleidungsstoffe. Arch. Hyg., München, **50**, 1904, (128–157). [7150]. 35613

Uber die Absorption verdümter Kupferlösungen im Erdboden. Arch. Hyg., München, **50**, 1901, (193-216). [7150]. 35614

Yoshida, Y. r. Honda, Kotaro.

Young, George. C-Phenyl-s-triazole. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (625–628); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131). [1930]. 35614a

Young, Sydney. On the hoiling points of homologous compounds. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (1-19). [7200].

Address to Section B-Chemistry- of the British Association (p. 7195).

for the Advancement of Science. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (488-499). [0040 7100 7200]. 35616

**Young**, Sydney. Quelques propriétés physiques des liquides purs et des melanges. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (981-991). [7000]. 35617

**Young,** William John v. Harden Arthur.

**Yvon**, P. Étude sur le compte-gouttes normal. J. pharm. chim., Paris, (ser. 6), **17**, 1903, (515-518). [7150]. 35618

Zacharias, P[r.] D. Hrn. W. Biltz zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Farbevorgangs.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (816). [5000]. 35619

Adsorption oder Absorption. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (529-530). [7150]. 35620

— Die Vergasung der griechischen Lignite. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (812-814). [6500].

dem Gebiete der Gerberei (Gerben mit Farbstoffen). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (994–997). [6500–5020 7100].

Zachoder, Mlle r. Cantoni, H.

Zänker, W. Die Fortschritte in der Verwendung von künstlichem Indigo. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (369-371, 384-387). [5020]. 35623

**Zahn.** Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (623). [0100]. 35624

Zaitschek, A[rthur]. Vergleichende Untersuchungen über den Gehalt an eiweiss- und stärkelösenden Enzynen verschiedener Milcharten. (Nach gemeinsum mit F. v. Szontagh angestellten Versuchen.) Arch, ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (53)-549. [8010]. 35625

és **Szontagh**, Félix. A tej és a kázeinek oldhatóságáról pepszinsósavban. [Über die Löslichkeit der Milch und der Kaseine in Pepsin-Salzsäure.]. Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (49-51, 65-70). [8000]. 35626

· r. Weiser, Stephan.

[Zajcev, Aleksandr Michajlovič]. Зайцевъ, А. М. Объ отпошени іодиникаллила къ уксусному ангидриду. [Action de l'anhydride acctique sur l'iodzincallyle.] St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (procyerb., 16–17). [1310—2000]. 35627

Zaky, A. r. Desgrez, A.

Zalackas, C. Sur l'antidote de la nicotine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (741-742). [3010]. 35628

Zaleski, J. L'eber die Verbindungen des Mesoporphyrins mit Eisen und Mangan. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (11-17). [4010-5010].

Zaleski, W. Beiträge zur Kenntnis der Eiweissbildung in reifenden Samen. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (126-133). [8030 4020].

Zur Kenntnis der proteolytischen Enzyme der reifenden Samen. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (133-142). [8010]. 35631

[Zalikind, du. S.]. Залькиндъ, Ю. Обзоръ работъ по радіоктивнымъ веществамъ. | Revue des travaux sur les substances radioactives.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (27–42, II, 43–59, II). [0620]. 35632

Zaloziecki, R[oman]. Der Charitschkoff'sche Vorschlag der fraktionierten Trennung von Petroleum-Kohlenwasserstoffen auf kalten Wege. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (26–27, 43–44). [1100-6500]. 35633

--- r. Hanausek, Eduard.

Zambonini, Fferruccio]. Ueber die Drusenmineralien des Syenits der Gegend von Biella. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (206–269, mit 2 Taf.). [7100].

Krystallographische Untersuchung der racemischen und activen p-Methoxymandelsäure. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (270–276). [7100–1330]. 35635

Beiträge zur krystallographischen Kenntnis einiger anorganischer Verbindungen. [Sn(OII)<sub>6</sub>K<sub>2</sub>; Pb(OII)<sub>6</sub>K<sub>2</sub>; Pt(OII)<sub>6</sub>K<sub>2</sub>; BF<sub>4</sub>Rb; CaWO<sub>4</sub>; SrWO<sub>4</sub>; BaWO<sub>4</sub>.] Zs. Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (53–62). [7100]. 35636 Zambonini, F[erruccio]. Ueber eine krystallisierte Schlacke der Sedgerhütte bei Hettstedt, nebst Bemerkungen über die chemische Zusammensetzung des Meilith. Zs. Krystallogr., Leipzig. 41, 1905, (226–234). [6500]. 35637

Zanetti, Carlo Umberto. Sull'ovimucoide e sieromucoide: Nota II. Gazz. chim. ital, Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (160-164). [4010]. 35638

sali potassici nella bile dei pesci marini. [r. D. 3, no. 18199.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1\*, 1903. (234-236). [8000].

—— Sull'acido β-acetil-α-metilα'-pirrilacetico. Milano, Annuario Soc. Chim., **9**, 1903, (16–23). [1930]. 35640

Zanetti, Gino. Misure del calore di fusione a 0° dell'iposolfito sodico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2\*, 1903, (1389–1390). [7200]. 35641

- r. Gnesotto, Tullio.

Zangger, [Heinrich]. Ueber die Funktionen des Kolloidzustandes bei den Immunkörperreaktionen. Centralbi. Bakt., Jena, Abt. 1, **36**, Referate, 1905, (161-168, 225-242). [8050-7100]. 35642

Zanni-Bey, J. La question des analyses des produits médicamenteux et alimentaires aux douanes de l'empire Ottoman, dans ses corrélations au point de vue des principes de la jurisprudence médicale, commerciale, sanitaire et de la police sanitaire. Problème à résondre entre le droit du gouvernement Imp. Ottomande pouvoir sauvegarder la santé publique comme bon il entend, et les réclamations légitimes d'autre part des ambassades pour le maintien du principe de la liberté du commerce loyal, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (300-316). [6500]. 35643

Zart, A. r. Conrad, M[ax].

Zawidzki, Jan. Chemia polska w XX stuleciu. 3. Zestawienie (bibliograficzne) prac ogłoszonych w r. 1903. [Liste des travaux sur la chimie publiés par des savants polonais en 1903.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (18–20, 37-40, 58-60, 77-80, 106–108). [10030].

[**ždanovič**, М. Г.] Ждановичъ, М. Л. Къ вопросу о разложени пер-

вичныхъ сипртовъ въ присутствін катализатора алюминія. [Sur la décomposition des alcools primaires en présence de l'aluminium comme catalysateur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 765-766). [1200].

**Zdanowski**, B[runo]. Nouvelle méthode pour la mesure des résistances liquides. Freiburg i. Schw. Math.naturw. Diss. 1903–1901. Fribourg, 1904, (70 ÷ 1 fig.). Svo. [0930-7250].

--- r. Kowalski, J. de.

**Zecchini,** F. Sul potere rifrangente delle mescolanze con alcool metilico. Venezia, Atti Ist. ven., **42**, parte 2°, 1903, (777-784). [7300]. 35647

**Zechlin**, Max R. Moderne Stahllegierungen. Motorwagen, Berlin, **7**, 1904, (133-135, 145). [0320]. 35648

Zedner, Julian. Über die chemische Zusammensetzung der Nickeloxyd-Elektrode im Jungner-Edison Akkumulator. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (809-813). [6500-7250]. 35649

Zeehuisen, H. Ein einfaches Verfahren zur approximativen Bestimmung des Salzsäure- und Milchsäuregehaltes im Mageninhalt. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (353-365). [6300].

Zehnder, L[udwig]. Ein neues Halbschattenpolarimeter. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (337–339). [0910]. 35651

Zeigan, F. Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Salizylsäure im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (882–883). [6300].

Zeisel, [Simon] und Fanto, R. Bestimmung des Rohglycerins im Weine mittelst der "Jodidmethode". Zs. aual. Chem., Wiesbaden, 42, 1903, (549-578). [6300-6500].

Bestimmung der Zellulose im Holze mittelst Kaliumpermanganat und Salpetersäure. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (591-592). [6500]. 35654

[Zelinskij, N. D.]. Зелинскій, Н. Д. Объ отношеній магніпорганическихъ соединеній хлоридовъ нефтаныхъ углеводородовъ къ брому и юду. [Action du brome et de l'iode sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 12-13). [1140-2000]. 35655

[Zelinskij, N. D.] Зелинскій, Н. Д. Объ отношеній магийіорганическихъ соединеній хлоридовъ вефтиныхъ углеводородовъ къ кислороду. "Action de l'oxygène sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 767– 768). [1140–2000]. 35656

O простой общей реакціи образованія альдегидовъ. [Préparation simple des aldéhydes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, proc.-verb. 194–197). [1400].

O реакція пиккелькарбонила съ магнійорганическими соединеніями. [Action du carbonyl de nickel sur les combinaisons magnesiumorganiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, oproc.-verb. 339–340). [0540—2000]. 35658

Равкцін возстановленін водородомъ въ присутствін шиккеля. [Sur la réaction de réduction par l'hydrogene en présence du nickel.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Olsé., **36**, 1904, (proc.-verb. 768-771). [0510—1100].

[Sur le méthylcycloheptane.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905. (proc.-verb. 962). [1140]. 35660

п Пание, П. О синтетическомъ этилиентаметиленъ. [Ethylpentaméthylène synthétique. St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 625–626). [1140]. 35663

[Zelinskij, N. D. et Pappe, I.]. Зелинскій, Н. Д. и Паппе, П. О диметилотикци клопентанік. [Sur le diméthyléthylcyclopentane.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 627-628). [1140]. 35664

et Prževaliskij, E. S.].
и Пржевальскій, Е. С.
Объ ортодиметилиентаметилента
(дйметилинклопентанть). [Orthodimethylpentaméthylène (diméthylcyclopentane).] St. Peterburg, Žurn. russ.
fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb.
628). [11-10]. 35665

от симметричномъ диметилотилгексаметиленѣ. [Diméthyléthylhexaméthylène symétrique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **37**, 1905, (proc.-verb. 629), [1140].

O тетраметилгексаметиленtв. [Sur le tétraméthylhexaméthylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšć., 37, 1905. (proc.-verb. 961–962). [1140]. 35667

et Vyšinskaja, L.].

— п Вышинская, Д. Объ
алилискаметилень. [Sur Fallylhexaméthylène.] St. Peterburg, Žurn. russ.
fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb.
630). [1140].

**Zell,** Hermann. Ueber eine neue Methode der quantitativen Bestimmung von Seidenchargen. Textilztg, Braunschweig. **1**, 1903, (197–198, 203–201). 6500).

Zeller, Trangott. Ueber die Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen (Druck v. W. F. Kaestner), 1901, (62), 22 cm. [1310-1630-1720-7000], 35670

Žemčužnikov, S. F. c. Rotarskij, F. F. [Žemčužnyj, S. F.]. Жемчужный, С. Ф. О сплавахъ мыньяжа съ оловомъ, кадміемъ, свинномъ и сурьмой. [Alliages de Farsenie avec Fetain, le cadmium, le plomb et l'antimoine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (proc.-verb. 1281–1285). [0140–0230–0580–0680–0720–7000]. 35674

Сурьмой. [Alliag 8 du zine avec l'antimoine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.ehim. (118°c., 37, 1905. 'proc.-verb. 581-583). [0680-0880-7100]. 35672 [Žemčužnyj, S. F.]. Жемчужный, С. Ф. v. Rotarski, Th.

Zemplén, Győző. A gázok belső surlódási együtthatójának új kisérleti módszerrel való meghatározása. [Bestimmung des inneren Reibungs-Coefficienten der Gase vermittelst einer neuen Experimentalmethode.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (561–581). [7150]. 25673

Zenghelis, C. [D.]. Zum Nachweis und zur Bestimmung des Queck-ilbers in ganz geringen Mengen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (544-547). [6200].

Ueber die Verdampfung fester Körper bei gewöhnlicher Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (219–224). [7150-7000]. 35675

Chemische Reaktionen bei extrem hohen Temperaturen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (575-580). [0930-7200]. 35677

**Zenowsky**. Zur Frage vom Quecksilhernachweis im Harn. [In:5]. Intern. Dermatologen-Kongr. Bd. 2. Tl 3.] Berlin (A. Hirschwald), 1905, (376–381). [6100].

Zeppa, Pietro. Nuove prove sulla stabilità dei perclorati dedotte stadio di alcuni perclorati nuovi. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (221-224). [0250].

---- v. Balbiano, Luigi.

**Zerban**, Fritz. Inactive thorium. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., **20**, 1904, ([57]-62). [0770-7300]. 35680

Zur Frage nach der Radioactivität des Thoriums, Berlin, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, (557–559), [0770–7300]. 35681

———— v. Baskerville, Charles.

Zernik, F[ranz]. Ueber ein Gallensteinmittel. ApothZ(g, Berlin, 19, 1904, (521); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (225-226). [6500]. 35682

Euporphin, ApothZtg. Berlin, **19**, 1904, (720); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (197-200). [3010], 35083 **Zernik**, F[ranz]. Citraminum oxyphenylicum. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (74); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (214). [6500]. 35684

Ceber das Antipyrin und seine therapeutisch verwendeten Derivate. Südd. ApothZtg. Stuttgart. 44, 1904, (116-148). [1930]. 35686

Ueber Phenacetin und die übrigen therapeutisch verwendeten Derivate des p-Amidophenols. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (279-280, 288, 295-296). [1630]. 35687

Zerr, Georg und Rübencamp, R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lehrbuch der Fabrikation, Untersuchung und Verwendung aller in der Praxis vorkommenden Körperfarben. In ca 25 Lfgen. Lfg 1-21. Dresden (Steinkopff & Springer), 1905, [Umschlagt. 1904], (672, mit 2 Tab.). 23 cm. Die Lfg 1 M. [0100 5020]. 35688

Zetzsche, Franz. Die wichtigsten Faserstoffe der europäischen Industrie. Anleitung zur Erkennung und Unterscheidung. Kötzschenbroda u. Leipzig (H. F. A. Thalwitzer), 1905. (VII+36, mit 11 Taf.). 24 cm. Geb 3 M. . . . 2 verm. Aufl. Kötzschenbroda u. Leipzig (H. F. A. Thalwitzer), 1905, (52, mit 1 Tab. u. 12 Taf.). 24 cm. Geb 3 M. [6500].

Ziegeler. Ueber den heutigen Wert der biologischen Wasseruntersuchung. Fischereiztg, Neudamm, **5**, 1902, (759– 763). [6500]. 35690

**Ziegler**, J. Zum Acetonnachweis im Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (779). [6500]. 35691

Zum Acetonnachweis in spiritushaltigen Arzneimitteln. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (822). [6150].

Zielstorff, W. Die Agrikulturchemie im Jahre 1904. A. Pflanzenernährung. B. Tierernährung. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (178–182, 198–202, 219–222); . . . im 1. Halbjahr 1905. *l.c.*, (491–495, 505–507). [0020]. 35693

Ueber Kraftfuttermittel und deren Bewertung. Landw. Ztg, Berlin, 14, 1902, (424-425). [6500].

35694

Zielstorff, W. r. Morgen, A[ugust].

Ziemke, Ernst. Ueber den Werth des alkalischen Hamatoporphyvins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231–234). [4010– 5010–6450]. 35695

Ueber das Vorkommen von Arsen in menschlichen Organen und seinen Nachweis auf biologischem Wege. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1992, (51–60). [6100].

Zienkowski, Franz r. Moycho, Stefan.

**Zikel**, H. Der neuere Stand der klinischen Osmologie. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1901, 611–653). [7150]. 35697

Zimmermann, F[ritz]. Ueber die Spalbung des Kohlenoxydes. Diss. Marburg, 1904, (79). 21 cm.; Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (758-762). [0210-7050].

Zimpell, Karl. Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak in kontinuierlichem Betrieb. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (683–684). [0490–6500]. 35699

Zincke, Th[eodor]. Ceber Dinitrophenylpyridiniumehlorid und dessen Umwandlungsproducte. (2. Mitt.) Zincke, Theodor and Würker, W. Leber die Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridinium-Liebigs Ann. (3. Mitt.). chlorid. Chem., Leipzig, 338, 1905, (107-141); **339**, 1905, (193-201). (4. Mitt.). Ueber die Einwirkung aliphatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid; von Theodor Zincke und W. Würker, l.c., **341**, 1905, (365–379). [1930-1420-1630 5020].

Ceber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole; Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. (13. Mitt.). Zincke, Th[eodor] und Wagner, H. Ueber Tetrachlor-p-dioxytolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (236–258). 14. Mitt. Zincke, Th. und Grüters, M. Uber die Einwirkung von Brom auf p-Diphenoldimethylmethan: Pseudobromide und Chinone des p-Isopropylphenols, 15. Mitt. Zincke, Th. und Bötteher, K. Ueber Tetrabrom-p-kresolpseudobromid. l.c. 343, 1905, (75–131). [1530–1230].

Zincke, T. Veber die Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. I. Einwirkung von concentrirter Salpetersäure auf p-Xylidin-5-sulfosäure; von E. Ellenberger. II. Einwirkung von Salpetersäure auf m-Xylidinsulfosäure; von A. Maué. III. Einwirkung von Salpetersäure auf o-Toluidin-5-sulfosaure; von Ph. Malkomesius. IV. Einwirkung von Salpetersäure auf verschiedene Amidosulfosäuren des Benzols von  $\Lambda$ . Kuchenbecker. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (202-241). [1330 1630 1740 1930] 35702

 Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate von p-Alkylphenolen. (2. Mitt.). Ueber die Einwirkung von Salpetersäure Bromderivate des p-Kresols, I. Nitrobrom-p-kresole und Nitrobrom-p-toluchinone; von Theeodor] Zincke und W. Emmerich. II. Veber Chinitrole und Chinole aus gebromten p-Kresolen von Th[eodor] Zincke und M. Buff. (3. Mitt.) Veber die Einwirkung von Salpetersaure auf Tri- und Tetrabrom-p-äthylphenol von Th[eodor] Zincke und H. Reinbach. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (309-361). [1230-1530] 35703

und Mühlhausen, G. Ueber die Anlagerung von Bromwasserstoff an aromatische Carbonylverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760). [7050-1130-1130-1430].

-- - l'eber Arylaminderivate des Furfurols und derei Umwandlung in Pyridinverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3821–3829). [1910—1930—5020]. 35705

und Prenntzell, W. Ueber die Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4116-4122). [1430-1630 1930-1940]. 35706

**Zlokasoff**, Marguerite v. Ullmann, Fritz.

ritz. Zöhls, Arthur v. Konek, Fritz von.

Zoeppritz, Rudolf. Über eine Synthese aromatischer Oxyaldehyde und uber die Condensationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Aminen. Diss. Tübingen. Freiburg i. B. (Druck v. U. Hochreuther), 1902, (47). 22 cm. [1430 1630]. 35707

**Zopf**, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (13. und 14. Mitt.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (35-70); **340**, 1905, (276-309). [1350 6500].

Zorn, Hans. Ueber Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck d. "Allg. Zeitung"), 1904, (51). 23 cm. [1210 1310 7250]. 35769

Zschimmer, E. Die optische Glasschmelzerei und ihre Erzeugnisse im Jenaer Glaswerk. Vortrag. Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (129-132, 139-143). [0710].

Die physikalischen Eigenschaften des Glases als Funktionen der chemischen Zusammensetzung. Vortrag. Zs. Electroch., Ilalle, **11**, 1905, (629-638). [0710-7000]. 35711

Zschokke, B[runo]. Untersuchungen über die Plastizität der Thone. (Recherches sur la plasticité des argiles.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 7, 1902, (377-382, 393-400); 8, 1903, (1-6, 25-32, 53-59, mit Taf.). [7150-0120]. 35712

Zur technischen Analyse der Thone. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1909–1911). [6500]. 35713

Zsigmondy, Richard. Zur Erkenntnis der Kolloide. Ueber irreversible Hydrosole und Ultramikroskopie. Jena (G. Fischer), 1905, (VI+186, mit 4 Taf.). 24 cm. 4 M. [7000 7100].

[Zubov, P.]. Зубовъ, П. Нѣсколько замѣчаній отпосительно опредѣленія тенлотъ горѣнія съ номощію калориметрической бомбы но методу Бергело. [Quelques remarques sur la détermination des chaleurs de combustion au moyen de la bombe calorimétrique par le procédé de Berthelot.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (275–287). [7200].

Žukovskij, G. Ju. r. Kurnakov, N. S.

Zulkowski, Karl. Ueber die Konstitution und Erhärtung der hydraulischen Bindemittel. ThonindZtg. Berlin, 26, 1902, (1725–1729). [0220].

Bemerkungen zur Konstitutionstheorie von Zement. Thonind-Ztg, Berlin, **27**, 1903, (589-591). [0220]. 35717

# SUBJECT CATALOGUE.

[Full bibliographic details in regard to books and papers will be found in the Author Catalogue. In the Subject Catalogue titles are frequently abridged. The abbreviation l.c. or loc. cit. (loco citato) refers the reader to the preceding entry in the Catalogue].

### 0000 PHILOSOPHY.

Berthelot, M. Science et philosophie, nouv. édit. Paris, 1905, (492).

Dolbear, A. Science problems of the twentieth century. Pop. Sci. Mon., New York., N.Y., 67, 1905, (237-251).

Duncan, R. K. The new knowledge: a popular account of the new physics and the new chemistry in their relation to the new theory of matter. New York, 1905, (XVIII+203).

Godlewski, T. Structure et la désintégration des atomes. (Polonais) Kosmos, Lwów, 30, 1905, (421-143).

Helbing. Die Richtschnur für moderne Erfindungen in der chemischen Industrie. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (1007–1008).

Hinrichs, G. D. Finesse ist keine Akkuratesse. [Betr. die Arbeit von K. Arndt: Finesse in der heutigen Chemie. Diese Zs., 28, 1904, (809).] ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1085).

Nedymov, J. La nature chimique de l'éther de l'univers. (D'après D. I. Mendeléev). (Russ.) St. Peterburg. 1904, (31). 24 cm.

Podwyzocki, A. Contribution à la philosophie chimique. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (1-5, 21-26). (p-7195)

## 0010 HISTORY, BIOGRAPHY.

Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift zu Ehren des 60. Geburtstages von Ernst Salkowski. Berlin, 1904, (VII+480, mit 1 Portr. u. 2 Taf.).

Handbuch der anorganischen Chemie hrsg. von O. Dammer. Bd 4: Die Fortschritte der anorganischen Chemie in den Jahren 1892-1902. Bearb. von Baur, Richard Meyer, Muthmann. . Lfg. 1-6. Stuttgart, 1902-03, (XXIV + 1023).

Obituaries of deceased fellows [of the Royal Society of London] chiefly for the period 1898-1904 with a general index to previous obituary notices. London, Proc. R. Soc., 75, 1905, (IV + 381).

The Rumford fund of the American academy of arts and sciences. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (481-190).

Abegg, R. Guido Bodländer †. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (1).

Zwei historische Notizen. [1. Zur Geschichte des Massenwirkungsgesetzes. 2. Zur Geschichte der specifischen Wärmen einatomiger Gase. *l.c.*, §2-3).

Abel. Frederick Augustus r. Spiller, J.

Achard, v. Lippmann, von.

--- v. Rümpler, A.

Ackroyd, William. Obituary notice. London, Anal., **30**, 1905, (181-182).

Almén, August Theodor v. Hammar-ten. Olof.

Almin, August Theodor c. Linroth, Klas.

Arnet, K. Allerlei vom grossen Faraday. Prometheus, Berlin, **16**, 1901, *(5-8*, 17-19).

Avogadro v. Meldrum, Andrew N.

Barker, G. Biographical memoir of Matthew Carey Lea. 1823–1897. [With bibliography.] Washington, D. C., Nation. Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905. [155–208, with port.).

BAUDINEAU, Urbain r. Hamy, E. T.

Bauer, H. Geschichte der Chemie. 1. Von den ältesten Zeiten bis zur Verbrennungstheorie von Lavoisier. Leipzig, 1905, (94).

Beckmann, E. Clemens Winkler, Nekrolog... Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **56**, (1901), 1905, (341–348).

Johannes Wislicenus [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, 1861–4946, mit J Portr.).

Bedall, C. Zum Andenken an Albert Hilger. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, 541-555).

Behrend, Paul v. Delbrück, Max.

--- v. Glimm, E.

Behrens, J. Julius Nessler †. Weinbau, Mainz. 23, 1905, (129-131); Landw. Versuchstat., Berlin. 62, 1905, (241-250).

Behrexs, Th[codor] H[cinrich]. In memoriam. . (Holländisch) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (526–528); 'sGravenhage, De Ingenieur, Weekblad, **20**, 1905, (29–31).

----- v. Hoogewerff, Sebastian.
------ r. Kley, P[ieter].

Beketov, N. Notice nécrologique sur Vladimir Vasiljevič Markovníkov. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 180-181).

Bell, Sir Isaac Lowthian. Obituary notice—London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (19).

Bersch, W. Emerich Meissl. Zs. Landw VersWes., Wien, 8, 1905, (111-152, mit 1 Taf.).

Berthelot, M. Quelques métaux trouvés dans les fouilles archéologiques en Egypte. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8<sub>1</sub>, 4, 1905, (551-556); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (183-185). Berthelot, M. Altérations séculaires des substances hydrocarbonées d'origine organique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (165-174); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (177-183).

Berzelius, J. Jakob Berzelius. Reiscaufzeichnungen, hrsg. v. d. Königl. Akademie der Wissenschaften in Stockholm hrsg. durch H. G. Söderbaum. Aus d. Schwed. übers. von F. Bischoff. Schneeberg, Mitt. wiss. Ver., H. 5, 1901, 41-61, mit Portr.

Berzelius, Jöns Jacob v. Kahlbaum, Georg W. A.

**Biehringer**, J. Guido Bodländer †. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (561–569).

Clemens Winkler†, Nachruf, Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (141-113, 153-155).

Bodlinder, Guido v. Abegg, Richard.

r. Biehringer, Joachim.

v. Nernst, Walter.

Buff, Heinrich v. Kohnt, Adolf.

v. Moog.

ČIČERIN, B. N. r. Jakovkin, A. A.

Clarke, F. W. Albert Benjamin Prescott. Science, New York, N.Y., (N. Ser., 21, 1905, 601-603).

Cohen, E. Beitrag zur Biographie von Robert Mayer. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (54 -57).

[Beitrag zur Biographie von Gerrit Moll und John Dalton.] (Holländisch) L.c., **2**, 1905, (97–111).

und Blanksma, J. J. Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1905, (1827–1860, mit 1 Portr.).

Conwentz, [H.]. [Otto Helm, Nekrolog u. Verzeichnis seiner Publikationen.] Danzig, Schr. natf. Ges., (N.F.), 11, 1904, (53–58).

Craver, H. W. The evolution of the determination of iron in ores. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania; Pittsburg, Pa., 19, 1903, (253'-260).

Dahlex, H. W. r. Müller-Thurgau, Hermann.

Dalton, John r. Cohen, Ernst.

Davy, Humphry r. Kahlbaum, Georg W. A.

Delbrück, [M.]. Paul Behrend zum Gedächtnis. Zs. SpiritInd., Berliu, 28, 1905, 149).

Zu Oskar Saares Gedächtuis, Berlin, Jahrb, Versuchsanst, Brau., **6**, 1903, 219-225, mit 1 Portr.).

Gedächtnissrede für Max Maereker, Landw, Wochenschr., Halle, 3, 1901, 447-449.

Justus von Liebig. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, 241 t.

Demjanov, N. J. A la mémoire de Vladimir Vasiljevič Markovnikov. Russ., St. Peterburg, Žurn. russ., fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb., 345-346).

Desvergnes, L. Analyse d'une pou lre d'une bombe trouvée à Saint-Martin-de-Ré (Charente-Inférieure), en 1905, et provenant du bombardement de cette ville par les Anglais en 1627. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 102-1031.

Diergart, P. Wer hat die Verbrennung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, 1143.

Ist die Etymologie von χημεία als "schwarze Kunst" haltbar? Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (466).

Döbereiner, Johann Wolfgang v. Kohut, Adolph.

**Döring,** Th. Zur Erinnerung an Clemens Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1-7).

Dtclaux, Émile. Notice sur la vie et les travaux d'Émile Duclaux. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904. 337– 362:.

Ekstrand, Å. G. Chemical industry in Sweden during recent years. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (26-36).

Exelisch, Eugen r. Schaum, Karl.

Erckmann, G. Justus Freiherr von Liebig. Zur hundertsten Wiederkehr seines Geburtstages. Bingen a. Rh., 1904, (1-22).

Erdmann, E. Dem Andenken an Clemens Winkler. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, 364-371). Fabricius, L. [Geschichte der Forstchemie bis zum Jahre 4830. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, Beih. **2**, 1905, (VH + 137).

Fairley, T. Notes on the history of distilled spirits, especially whisky and brandy. London, Anal., 30, 1905, (293-306).

FARADAY v. Armilt, Kurt.

Foster, G. C. Alexander William Williamson, Obituary notice, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (605-618).

Frankland, Edward v. McLeod llerbert.

Franks, Adolph c. Vogel, J. II.

Fürnröhr, Lycealprofessor Dr. Singer† Nekrolog. Regensburg, Denkschr. bot. Ges., 8, 1903, XXXVI-XXXIX.

GLADSTONE, John Hall v. Tilden, W. A.

**Glimm**, E. Paul Behrend J. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 849-8525.

**Grabowski**, J. Les sciences chimiques en Pologne avant 1773. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905. (137-443).

**Grede.** Festrede bei der Liebigfeier am 16. Mai 1903. Frankfurt a. M., 1904, 4-10.

Griffin, J. J. Atoms and ions, a century of chemical theory. The Catholic University Bulletin, Washington, D.C., 8, 1992, 193-209.

Hammarsten, O. Gedenkrede auf Generaldirektor a. D. August Theodor Almén. Swedish) Upsala, Läkaref. Förh., 1903-04, 1-VIII).

Hamy, E. T. Urbain Baudineau, sieur de Mele, démonstrateur au Jardin du Roi 1635-1669). Bul. Muséum, Paris, 1904, 424-427).

Helm, Otto v. Conwentz, Hugo.

HILGER, Albert r. Bedall. Carl.

r. Thoms, Hermann.

Hill, Henry Barker r. Jackson, Charles Loring.

Hiortdahl, Th. The history of chemistry, I. (Norw.) Kristiania Skr. Vid. selsk., I, 1905, No. 7, (86).

Contribution to the history of chemistry in Norway. (Norw.) Nyt Mag. Natury., Kristiania, **43**, 1995, 239–366).

Hoogewerff, S. Th. H. Behrens †. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (117-164).

Jackson, C. L. Biographical memoir of Henry Barker Hill, 1849-1903, [With bibliography]. Washington, D. C., Nation, Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, +255-266, with port.).

Jakovkin, A. A. A la memoire de Vladimir Vasiljevič Markovnikov. (Russ.) St. Peterburg, Žarn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1994, (proc. verb., 181–183).

A la mémoire de B. N. t'icetin. (Russ.) l.c., (proc. verb. 183-184).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. L[ouis] E[duard] O[tto] de Visser [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1905, (1917-4950).

Kablukov, I. A. Notice biographique sur V. V. Markovnikov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 37, 1905, (217-303, av. 1 portr.).

Kahlbaum, G. W. A. Justus von Liebig und Friedrich Mohr in ihren Briefen von 1834-1870. Ein Zeitbild. Hr-sg und mit Glossen, Hinweisen und Erlauterungen verschen in Gemeinschaft mit Otto Merckens und W. J. Baragiola. Leipzig, 1904, (LVIII + 271, mit 2 Portr.).

Justus von Liebig und Friedrich Mohr. Eine Einleitung zu ihrem Briefwechsel. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1901, (8–30).

Jöns Jacob Berzelius und Humphry Davy. Le., (277-290).

Zur Wertung der phlogistischen Chemie. Chem. Novitäten, Leipzig, **2**, 1905, (1-5).

Kley, P. Professor Dr. H. Behrenst, (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (131-131).

KNAPP, Friedrich r. Meyer, Richard.

---- r. Voit, Carl von.

Köthner, P. Aus der Vergangenheit der Chemie. Aus d. Natur, Stuttgart, 1, 1905, 750-55, 136-110, 179-183, 302-307, 339-331).

Kohut, A. Der grösste deutsche Chemiker Liebig, und Berlin. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1901, (709-711). Kohut, A. Heinrich Buff. Ein Gedenkblatt zu seinem hundertsten Geburtstage (23. Mai 1905). *l.c.*, **50**, 1905, (435–136).

Justus Liebig und Johann Wolfgang Döbereiner. Mit drei ungedruckten Briefen des ersteren. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (995–997).

Kolb, Jules. Obituary notice. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (536).

Krüger, Martin r. Schmidt, Paul.

Küster, F. W. Clemens Winkler†. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (453-454).

Landolt, Hans v. Lippmann, Edmund O. von.

Langley, S. P. James Smithson. [Reprinted from "The Smithsonian Institution, 1846–1896. The history of its first half century." Edited by G. Brown Goode.] Sci. Amer. Sup., Xew York, N.Y., 57, 1904, (23494–23495, 23506–23508, with text fig.).

Lavrov, V. Notice biographique sur Egor Egorović Wagner. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (4337–1388, av. 2 portr.).

Revne de l'activité scientifique du prof. E. E. Wagner. (Russ.) *l.e.*, (1388-1486).

Lea, Matthew Carey r. Barker, George Frederick.

Lebedev, S. Vladimir Andrejevič Mokievskij. Notice nécrologique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. ross. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (1155-1161, av. 1 portr.).

fлевіс, Justus von v. Delbrück, Max.

----- r. Erckmann, Gottfried.

v. Grede.

--- r. Kahlbaum, Georg W. Λ.

---- r. Kohut, Adolph.

v. Stange, Alb.

Lindet, L. Un pain de sucre de betteraves raffiné en 1813. Bul. ass. chimistes, Paris, 1904, (477).

Linroth, K. August Almén†. (Obituary). (Swedish) Hygiea, Stockholm, **66**, 1901, (1–17, with portr.).

**Lippmann**, E. O. von. Alchemistische Poesie aus dem 13. Jahrhundert. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (323–324). **Lippmann**, E. O. von. Wer hat die Verbremung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? *l.c.*, (849– 1185).

Einige Worte zum Andenken Achards. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (901-905); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (858-865).

Fünfzigjähriges Doktorjubiläum des Geheimrats Prof. Dr. H[ans] Landolt. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1873–1874).

————— Die chemischen Kenntuisse des Dioskorides. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1209-1220).

LOBRY DE BRUYS v. Cohen, Ernst.

---- v. Simon, Thomas J.

——— r. Tilden, W. A.

Lomonosov, M. V. r. Menšutkin, B. N.

**Long**, J. H. Recent advances in physiological chemistry. Science, New York, N.Y., (X. Ser.), **22**, 1905, (129–137).

Lortet et Hugounenq. Analyse du natron contenu dans les urnes de Maherpra (Thèbes, XVIII<sup>e</sup> dynastie). Paris, C-R. Acad. sci., **139**, 1904, (115-118).

McLeod, H. Edward Frankland. Obituary notice. London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (574-590).

MAERCKER, Max v. Delbrück, Max.

— v. Müller, 11. C.

Маккоvnікоv, Vladimir Vasiljevič r. Beketov, N.

r. Demjanov, N. J.

r. Jakovkin, A. A.

v. Kablukov, Ivan Alekséjevič.

v. Mills, Edmund J.

Mayer, Robert r. Cohen, Ernst.

Meidinger, H. r. Wiesenthal, Heinrich. Meissl, Emerich v. Bersch, Wilhelm.

Menšutkin, B. N. L'œuvre physicochimique de M. V. Lomonosov. C'ontribution à l'histoire de la chimie en Russie. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (77-111, II, avec pl. I-IV; 113-158, II, avec pl. V; 159-219, II, avec pl. VI; 221-304, II, avec pl. VII). Menšutkin, B. N. A la mémoire de Aleksěj Aleksějevič Volkov. (Russ.) *l.c.*, (350–359, av. I portr. et 1 groupe).

M. V. Lomonossow, der erste russische Chemiker und Physiker. Ann. Natphilos., Leipzig, **4**, 1905, (201-225, mit 1 Portr.).

Merz, Viktor r. Werner,  $\Lambda$ .

Meusnier v. Schrohe, Adam.

Meyer, E. von. Geschichte der Chemie von den ältesten Zeiten bis zur Gegenwart. 3. verb. u. verm. Aufl. Leipzig, 1905, (XVI + 576).

Meyer, R. Friedrich Knapp [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4777-4814, mit 1 Portr.); Braunschweigisches Mag., **1905**, (1-9, 18-22).

Mills, E. J. Wladimir Wassiljewitsch Markownikoff. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (597–600, with portr.).

Монк, Friedrich r. Kahlbaum, Georg W. A.

Moissan, H. Die anorganische Chemie und ihre Beziehung zu den anderen Wissenschaften. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1901-05, (179-182, 201-205, 231-234).

Мокієvsкі, Vladimir Andrejevič v. Lebedev, S.

Moll, Gerritt v. Cohen, Ernst.

**Moog.** Heinrich Buff. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (159).

Müller, H. C. Zum Gedächtnis Max Maerckers. Landw. Wochenschr., Ilalle, 7, 1905, (358).

Müller-Thurgau, H. Oekonomierat H. W. Dahlen, Weinbau, Mainz, 22, 1904, (371-372).

Nernst, W. Bodländers Wirken. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (157–161, mit I Portr.).

Nessler, Julius r. Behrens, Johannes.

Obermaier, G. Kurze Entwicklungsgeschichte der organischen Chemie. Südd. ApothZ(g, Stuttgart, **43**, 1903, (337-339, 348-349).

Ostwald, W. École de chimie. Traduction de l'allemand sous la rédaction de L. V. Pisarževskij. (Russ.) Odessa, 1904, (XVI+209+II, av. 47 dess., portr. et biographie de l'auteur). 21 cm.

Ostwald, Wilhelm r. Thiel, A.

P[almaer], W. Lord Rayleigh and Sir W. Ramsay, recipients of the Nobel prizes in physics and chemistry. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1904, Allm. Afd., (47-419).

Perkin, W. H. jun. Wislicenus memorial lecture. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (501-531, with portr.); [discussion] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (17-21).

**Pflaumbaum,** G. Die geschichtliche Entwicklung des Jonenbegriffes bei der Elektrolyse. Hamburg, 1905, (44).

Picard, E. La science moderne et son état actuel. Paris, 1905, (299).

Playfair, Lyon r. Scott, A.

Prescott, Albert B. Obituary notice. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (319-320).

worth.

Ramsay, Sir William r. Palmær, Wilhelm.

--- v. Söderbaum, H. G.

Rayleigii, Lord v. Palmær, Wilhelm.

Rilliet, Albert Auguste r. Sarasin, Edouard.

Roemer, H. Hermann Wilfarth. Ein kurzer Abriss seines Lebens und Wirkens. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Allg. Tl, (7–11).

Rogers, Robert Empie r. Smith, Edgar Falis.

Rümpler, A. Zwei Briefe Achards, Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Allg. Tl, (131–136, mit 2 Briefen).

Saare, Otto v. Delbrück, Max.

St. Peterburg, Soc. phys.-chim. russe. A la mémoire de Michail Michailovič Zajcev. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (159-462).

Sarasin, E. Prof. Albert Auguste Rilliet. 1848-1904. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, **87**, 1905, (CXVI-CXXIII).

Schacht, Carl r, Thoms, Hermann.

**Schaum**, K. Eugen Englisch †. Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (193); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (93–96).

Schindler, F. Professor Dr. George Thoms † Nachruf, Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (315–319). **Schmidt**, P. Martin Krüger [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4815–1826).

SCHROETTER, Anton [Ritter] von [Kris-ETLIJ]. Zur Erinnerung an Anton Ritter Schrötter von Kristelli. Veroffentlicht aus Anlass der feierlichen Enthüllung des Denkmales auf dessen Ehrengrabe in Wien. Wien, 1905, (23, mit 1 Taf.).

Schrohe, A. Meusnier, ein wenig beachteter Mitarbeiter von Lavoisier, gefallen als General bei Mainz im Jahre 1793. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (973-975).

J. Priestleys Bierfass; H. Davys Instrumente und Zuhörer. l.c., (357–358).

Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, **8**, 1904, (157–160).

Schweintz, Emil Alexander de †. Washington, D.C., U. S. Dept. Agric., Rep. Bur. Anim. Indust., **21**, (1904), 1905, (39-40, with portr.).

**Scott**, A. Lyon Playfair. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **87**, 1901, (600–605).

Simon Thomas, J. C. A. Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn. [In Memoriam.] (Français) Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (223–255, av. portr.).

Singer v. Fürnrohr.

Smith, E. F. Biographical memoir of Robert Empie Rogers, 1813–1884. With bibliography.] Washington, D.C., Nation, Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, (291–309, with portr.)

Smithson, James r. Langley, Samuel Pierpont.

Söderbaum, H.G. The recipient of the Nobel prize in chemistry for this year, Sir William Ramsay. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1901, (183–187, with portr.).

Johan Gustaf Wiborgh. × 28-1 1839, † 16-3 1903. (Swedish) Stockholm, Vet.-Ak. Arsbok, **1904**, (147-160, with portr.).

**Sollied**, P. R. On chemists in Norway in days of yore. (Norw.) Pharmacia, Kristiania, **2**, 1905, (209-213, 221-221, 233-237).

Spiller, J. Frederick Augustus Abel. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (565-570). Stange, A. Justus v. Liebigs 100jähriger Geburtstag. München, Viertelj-Schr. bayr. LandwRath. **8,** 1903, (119-158).

Die Zeitalter der Chemie in Wort und Bild. That: Die ältesten Kenntnisse von der Materie. That: Die philosophischen Ausehanungen der Griechen und die Frage nach den Elementen. That: Das Zeitalter der Alchemie oder das der Metallverwandlung. That: Die Zeitalter der medizinischen Chemie. Kompl. in 10 Ligen. Leipzig, 1901; 131.

**Strunz**, F. Die Chemie im classischen Alterthum. Wien, Vortr. Abh. Oest. LeoGes., **23**, 1905, (11+25).

Thiel, A. Wilhelm Ostwald. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (520).

Tномs, George v. Schindler, F.

Thoms, [H.]. Albert Hilger †. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (163-166).

(370-379). Carl Schacht †. l.c.,

TICHBORNE, Charles Robert. Obituary notice. London, Anal., 30, 1905, (181).

Tilden, W. A. Lobry de Bruyn. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (570-573, with portr.).

Obituary notice. *L.e.*, (591–597).

Tröger, J. Guido Bodländer † Nachruf, Natw. Rdsch., Braunschweigs **20**, 1905, (78-79).

Tschirch, A. Die Pharmakopöe, ein Spiegel ihrer Zeit. Janus, Leyde, 10, 1905, (283–294, 337–351, 393–405, 419–460, 505–522, mit Fig.).

Visser, Louis Eduard Otto de v. Jorissen, W. P.

Vogel, J. H. Zum 70. Geburtstag Adolph Franks, Z., Calciumcarbidfabr., Berlin, 8, 1904, (17–19, 33–34).

Voit, C. von. Friedrich Knapp. [Nekrolog.] München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Kl., **35**, 1905, (337-346).

Volkov, Aleksěj Aleksějevič r. Menšutkin, B. X.

Wagner, Egor Egorovic v. Lavrov, V.

Weber, Carl Otto, Obituary notice, London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (188). Werner, A. und Meister, C. Viktor Merz, 1839-1904, Verh. Schweiz, Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (LX-XCIII).

0020

Wetzke, Th. Fürstenbergersche Lumpe, Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (24–26).

Wівоксіі, Johan Gustaf v. Söderbaum, H. G

Wiedemann, E. Zur Geschichte der Naturwissenschaften. Erlangen, Sitz-Ber, physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (309–351).

Wiesenthal, H. Heinrich Meidinger †. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (789).

WILFARTH, Hermann r. Roemer, H.

Williamson, Alexander William v. Foster, G. Carey.

Winkler, Clemens, Monit, sci., Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (877– 878).

 r.	Beckmann,	Ernst.
 r.	Biehringer,	Joachim.

\_\_\_\_\_ r. Döring, Th.

r. Erdmann, Ernst.

\_\_\_\_\_ v. Küster, F. W. \_\_\_\_ v. Witt, Otto N.

Wisheemus, Johannes r. Beekmann, Ernst.

r. Perkin, W. H. jun.

**Witt,** O. N. Clemens Winkler †. [*In*: 5. Intern. Kongress für augew. Chemic. 4.1 Berlin, 1901, (1154-1156); Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (613-614).

Zalcev, Michail Michajlovič r. St. Peterburg, Soc. phys.-chim. russe.

## 0020 PERIODICALS, REPORTS OF INSTITUTIONS, SOCIETIES, CONGRESSES, Etc.

Allgemeine Chemiker-Zeitung. Zeitschrift für die wirtschaftlichen und wissenschaftlichen Interessen der chemischen Industrie. Red. v. W. Lohmann, Berlin-Friedenau. Läbeck (C. Coleman), 1905. 29 cm. Der Jg zu 52 Nrn. 8 M. [Früher "Süddentsche Chemiker-Zeitung, Manuheim", darauf "Allgemeine Chemiker-Zeitung, Apolda"].

An amouncement. [The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist renamed The Iron and Steel Magazine.' The Iron and Steel Magazine, Boston Mass., 7, 1901, (469).

Atti del primo congresso nazionale di chimica applicata. Torino, 1903, (527).

Bericht über die Thätigkeit der landwirtschaftliehen Versuchsstation Münster i. W. im Jahre 1901, 1902, 1903, 1904. [Münster i. W.], [1901– 04], (13, 8, 13, 11).

Biochemisches Centralblatt, Vollständiges Sammelorgan für die Grenzgebiete der Medizin und Chemie. Hrsg. v. Carl Oppenheimer. Bd. 1. Leipzig (Gebr. Borntraeger), 1902–1903. 25 cm.

Die Fortschritte der Physik im Jahre 1904. Dargest, von der deutschen physikalischen Gesellschaft, Jg 60. Abt. I: Allgemeine Physik, Akustik, physikalische Chemie, Red. von Karl Scheel. Abt. 2: Elektrizität und Magnetismus, Optik des gesamten Spektrums, Wärme, Red. von Karl Scheel. Abt. 3: Kosmische Physik, Red. von Richard Assmische Physik, Red. von Richard Assmann. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (L. ± 765; LH + 810; LNV ± 638), 23 cm. 30 M. 32 M. 28 M.

Die Warenkunde, Zeitschrift für Handel, Industrie und Gewerbe, Hrsg... von Alb. Stange. Jg L. H. I. Wangen in Baden 'P. Kluge', 1905. 25 cm. Der Jg zu 12 Heften 12 M.

Fünfter Internationaler Kongressfür angewandte Chemie, Berlin 2.-8. Juni 1903, Bericht erstattet vom Präsidenten des Kongresses Outo X. Witt und Georg Pulvernacher, 4 Bde. Berlin (D. Verlag), 1904, (XII + 795; XII + 1021, mit 6 Taf.; XII + 1075, mit 8 Taf.; XV + 1156, mit 10 Taf.), 27 cm. Geb. 60 M.

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie. . . hrsg. von Richard Meyer. Jg. 11. 1901, Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XV + 591), 21 cm.

Jahrbuch der Elektrochemie und angewandten physikalischen Chemie. Begründet und bis 1901 hrsg. von Walther Nernst und W. Borchers. Berichte über die Fortschritte des Jahres 1903. Unter Mitwirkung von P. Askenasy [u. A.] hrsg. von Heinrich Danneck. Jg 10. Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (XH + 930), 25 cm. 26 M.

Jahresbericht der Pharmacie hrsg. vom deutschen Apothekerverein, Bearb, v. Heinr[ich] Beckurts unter Mitwirkung v. G. Frerichs und H. Frerichs. Jg 38, 39, 1903-04 (Der ganzen Reihe 63-64 Jg) Tl 2 u. Tl 1. Göttingen (Vandenhoeck & Rupprecht), 1905, (IV + 289-741, 320). 23 cm.

Jahresbericht des physikalischen Vereins zu Frankfurt am Main für das Rechnungsjahr 1903–1904. Frankfurt a. M. (Druck v. C. Naumann), 1905, 103, mit I Portr. u. 8 Tab.). 23 cm.

Jahresbericht über die Fortschritte auf dem Gesamtgebiete der Agrikultur-Chemie. 3. Folge. VII. 1904. Der ganzen Reihe 47 Jg. Unter Mitwirkung von G. Bleuel [u.a. . . .] hrsg. v. Th. Dietrich. Berlin (P. Parey), 1905, XLIV + 740). 24 cm. 28 M.

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp . . . hrsg. von G. Bodländer, W. Kerp und G. Minunni. Für 1895, H. 10.11. (Schluss des Jahrgangs.) Braunschweig (F. Vieweg & S., 1903-04, (2833-3543 + LXXV-CXIII). 23 cm. Dasselbe f
ür 1898 H. 11. (Schlass des Jahrgangs.) Ib., 1905, (2891-3091, XCVII). 23 em. 8 M. Dasselbe für 1899, H. 10. (Schluss des Jahrgangs.) 1b., 1905, (2 $\hat{g}$ 21–2888 +LXXI-LXXXIX). 23 cm. Dasselbe für 1904, H. 1,2. *Ib.*, 1905, (1–180). Dasselbe für 1899. H. 7–9. *Ib.*, 1904, XXXV-LXX, 1777-2619). 23 cm. Dasselbe für 1903, H. 6, 7, Ib., 1904 -05, (1201–1680, mit 1 Portr.). 1899, das H. 10 M. - Für 1903, das H. 9 M. Dasselbe f
ür 1903, H. 8. Ib., 1905, (1681–1920). 23 cm. Dasselbe für 1903. H. 9. Schluss des Jahrgangs.) Ib., 1905, (1921-2221 + XXXIII-LXXV).23 cm. Dasselbe für 1904, H. 3. Ib., 1905, (181-720).

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1903. Jg 49 (N.F., Jg 31), bearb. von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner). Abt. 1: Unorganischer Tl. Abt. 2: Organischer Tl. Leipzig (O. Wigand), 1904, (XXII + 611; XXIII + 635). 23 cm. Je 14 M. basselbe für das Jahr 1904. Jg 50 oder N.F. Jg 35. Abt. 1: Unorganischer Tl. Ib., 1905, (XXVII + 628, mit 1 Portr.). 23 cm. 14 M. Abt 2: Organischer Theil. Ib., 1905, (XXVII + 578), 23 cm. [1000].

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesammtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 43, 1905. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (NI + 313). 22 cm.

Jahresbericht über Veröffentlichungen und wichtigere Ereignisse im Gebiete des Forstwesens, der forstl. Zoologie, der Agrikulturchemie, der Meteorologie und der forstl. Botanik für das Jahr 1904. Hrsg. von Karl Wimmenauer. Allg. Forstztg, Frankfurt a. M., 81, 1905, Supplement, (1–87).

Kalender für Elektrochemiker sowie technische Chemiker und Physiker für das Jahr 1905, Jg 9, Hrsg. von A. Neuburger. Mit einer Beilage. Berlin (M. Krayn), [1905], (XXXII + 481; 335). 16 cm. Geb. 4 M.

Photographischer Almanach für das Jahr 1904. Jg 24. Begründet v. Paul Ed. Liesegang. Hrsg. v. Joh. Gaedicke. Leipzig (E. Liesegang), [1901], (157, mit Portr.). 17 cm. 1,25 M.

Physikalisch-chemisches Centralblatt. Physico - chemical - Review. Revue physico-chimique. Vollständiges internationales Referatenorgan für die physikalische Chemie und die angrenzenden Gebiete der Chemie und Physik in Verbindung mit Bancroft [u. A.] hrsg. von Max Rudolphi. Bd 1. Berlin u. Leipzig (Gebr. Bornträger); Paris (A. Schultz); London (Williams & Norgate), 1903-04. 25 cm. Der Jg zu 25 Nummern.

Schillings Journal für Gasbeleuchtung und verwandte Beleuchtungsarten sowie für Wasserversorgung. Organ des deutschen Vereins von Gas- und Wasserfachmäunern. Generalregister zum Jg 32 bis 46 (1889–1903). Hrsg. von H. Bunte. Bearb. von Alb. Schmidt. München n. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (XI + 460). 26 cm.

Taschenbuch für Präzisionsmechaniker, Optiker, Elektromechaniker und Glasinstrumentenmacher für das Jahr 1905. (Ag 5.) Hrsg. unter Mitwirkung augesehener Fachmäuner von F. Harrwitz. Berlin (Administration d. Fachzeitschr. D. Mechaniker), 1905, (XVI + 384). 15 cm. Geb. 2 M.

Technisch-chemisches Jahrbuch 1903. Ein Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der chemischen Technologie. Hrsg. v. Rudolf Biedermann. Jg 26. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XII + 623). 22 cm. 15 M.

Travaux du Laboratoire de matière médicale de l'Ecole supérieure de Pharmacie de Paris, publiés sous la direction de M. le professeur Perrot. 1. l. Paris (Vigot), 1903. 24.5 cm.

Verband landwirtschaftlicher suchs-Stationen im Deutschen Reiche. Protokoll der Sitzung des Futtermittel-Ausschusses am 5. Juni 1903 in Berlin. Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1903, (161–165). Vorl. Mitt. der Beschlüsse der X1X. Hauptversammlung des Verbandes zu Cassel am 20. September 1903. Ib., **59**, 1903, (309–316). Niederschrift der Verhandlungen des Samenprüfungs-Ausschusses des Verbandes im Hotel Pfeiffer zu Marburg am 18. September 1903. Ib., 59, 1903, (293-306). Vorläufige Mitteilung der Beschlüsse der Hauptversammlung des Verbandes zu München am 23. September 1905. Ib., **63**, 1905, (307-312).

Verhandlungen der XVIII. (ordentl.) Hauptversammlung des Verbandes [landw. Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche] . . zu Leipzig am 19. September 1902. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (321–406).

Zeitschrift für chemische Apparatenkunde unter Mitwirkung von Otto N. Witt hrsg. von Ph. Schuberg Jg 1. Berlin (R. Mückenberger), 1905. 28 cm. Der Jg zu 24 Nrn. 20 M.

Zeitschrift für Farben- und Textil-Industrie. Hrsg. von Arthur Buntrock und Otto Johannsen. Jg I. II. 13-2 f. [Erschien früher in Sorau]. Berlin (Verlag für Textil-Industrie), 1905. 27 cm. Þer Jg zu 24 Heften 20 M.

Zentralblatt für Pharmazie und t'hemie. Organ des Verbandes kond. Apotheken für das Deutsche Reich. Hrsg. C. Artur Schallehn. Jg 1. No. 1–21. Magdeburg (Schallehn & Wollbrück), 1905. Der Jg zu 52 Nummern 8 M. 32 cm.

Allan, F. M. Proposal to form in Australasia a branch of the British Chemical Society. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (162-3).

Cohn, P. Weltausstellung St. Louis 1904. Die chemische Industrie, unter Rücksichtnahme auf das Unterrichtswesen. Wien, 1905, (112). **Crampton**, H. E. Record of meetings of the New York academy of sciences. January to December, 1903. [Containing abstracts of papers.] New York, N.Y., Ann. Acad. Sci., **15**, 1904, (153–215). Separate, 24.5 cm.

Emszt, K. Bericht über die Thätigkeit des chemischen Laboratoriums der agrogeologischen Abteilung der königl, ung. geolog. Anstalt, (Ungarisch) Földt. Int. Evi Jelent., Budapest, 1904, 1905, (279-290).

Gully, E. Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der Moorkulturanstalt. I. Moorflora und ehemische Zusammensetzung der Böden. München, VierteljSehr. bayr. Landw-Rath, 10, 1905, I. Beilage, (135–139).

Kalecsinszky, S. Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der königl, ung. geologischen Anstalt. (Ungarisch) Földt. Int. Evi Jelent, Budapest, 1904, 1905, (277-278).

London, The Chemical Society. Annual reports on the progress of chemistry for 1901. London, 1905, (XI + 280).

Odessa, Municipalité. Compte-rendu des travaux du laboratoire municipal chimique d'Odessa en Janvier 1904. (Russ.) Odessa, 1904, (5). 24 cm.

St. Peterburg, Société physicochimique russe. Procès verbaux de la section de chimie de la Societé physicochimique russe à l'Université Impériale de St. Pétersbourg. Tome XIII. Sons la rédaction de V. E. Tiséenko. No. 6. Russ.) St. Peterburg, 1901. [51-182]. 21 cm.

Scheel, K. Vorführungen und Ausstellung zur Feier des 60-jährigen Bestehens der deutschen physikalischen Gesellschaft. D. MechZig, Berlin, 1905, (11.43, 61-64, 93-95, 101-402).

Stutzer, A[Ibert]. Die Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie im Jahre 1901. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (257-261).

Villiger, V. General-Register zu den Banden 277-328 (1893-1993 von Liebigs Annalen der Chemie, Leipzig, 1905, (VI ± 1063).

**Zielstorff**, W. Die Agrikulturchemie im Jahre 1904. A. Pflanzenernahrung. B. Tierernahrung. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (178-182, 198-202, 219-222) Dasselbe im I Halbjahr 1905. *Le.*, (194-495, 505-507).

0030 GENERAL TREATISES TEXT BOOKS, DICTIONARIES, BIBLIOGRAPHIES, TABLES.

#### GENERAL TREATISES, Etc.

Beiträge zur wissenschaftlichen Mediciu und Chemie. Festschrift zu Ehren des 60. Geburtstages von Ernst Salkowski. Berlin (A. Hirschwald), 1901, (VII + 480, mit 1 Portr. u. 2 Taf.). 25 cm. 12 M.

**Bouveault**, L. Revue annuelle de chimie organique. Rev. gén sci., Paris, **15**, 1901, (195-201).

Faktor, F. Chemische Industrie und Hüttenwesen in Ungarn. (Čechisch) Čas. Prim. Chem., Prag. **14**, 1901. (226–235, 262–264).

Hirniak, J. Die Bedeutung d. festen, flüssigen u. gasartigen Phase im chemischen Gleichgewichte. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, 4-42.

Javet, E. Agenda Dunod pour 1905. Physique et Chimie, 27° éd., Paris,[1905], -364 + LXIV, av. fig.).

Kurilov, V. Revne de la chimie inorganique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (65-80, H, 81-98, H).

Salkind, Ju. Revue des travaux sur les matières radioactives. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 99-113, 11.; 115-129, 11).

Sierp, H. Chemie, Natura, Offenb., Münster, **50**, 1904, (556–566).

Timofejev, G. E. Théorie cinétique des solutions, (Théorie de van't Hoff-Arrhenius,) (Russ.) Charikov, 1905, (VIII 208), 21 cm.

#### TEXT BOOKS.

Handbuch der anorganischen Chemie in 4 Bden. Unter Mitwirkung von Ahrens [u, A.] hrsg. von R[ichard] Abegg. Bd. 2. Abt 2: Die Elemente der zweiten Gruppe des periodischen Systems. Leipzig 8. Hirzelt, 1905. (IX + 700). 26 cm. 22 M.

Abel, G. Chemic in Küche und Haus. Leipzig, 1905, (VI + 162).

Ahrens, F. B.—Lehrbuch der chemischen Technologie der landwirtschaftlichen Gewerbe.—Berlin, 1905, (VI 4) 356.

0030

Ahrens, F. B. Einführung in die praktische Chemie. Unorganischer Teil. Organischer Teil. Stuttgart [1905], (160;

Alippi, T. e Commanducci, E. La liquelazione dell'aria e dei gas. Torino, 1903, (VIII, 214).

Arendt, R. Leitfaden für den Unterrieht in der Chemie und Mineralogie. 9. Aufl. Bearb. v. L. Doermer. Hamburg, 1901, (VIII + 130, mit 1 Taf.).

Grundzüge der Chemie und Mineralogie. 9. Aufl. Bearb. von L. Doermer, Hamburg, 1901, (XVI + 499, mit 1 Taf.).

Anorganische Chemie in Grundzügen. Mit einer systematischen Uebersieht der wichtigsten Mineralien und Gesteine. 3. Aufl. Bearb. von L. Deermer. Hamburg, 1904, (VIII + 364, mit 1 Taf.).

Arndt, K. Grundbegriffe der höheren Mathematik [Differential- u. Integral-rechung] für Chemiker. Berlin, 1905, (60).

Arnold, C. Anleitung zur qualitativen Analyse anorganischer und organischer Stoffe, sowie zur toxikologisch- und medizinisch-chemischen Analyse nebst einer kurzen Einführung in präparative Arbeiten . . . 5. verb. und ergänzte Aufl. Hannover u. Berlin, 1905, (VIII-]-278).

Baccioni, G. B. Dall'alchimia alla chimica. Torino, 1903, (VI, 466).

Bailey, G. H. Elements of quantitative analysis. London and New York (Macmillan), 1905, (X+246). 17 cm. 4s. 6d.

**Bělozerov,** I. Cours abrégé (repetitorium) de chimie organique, d'après Buliginskij, Reformatskij et Tammann. (Russe) Moskva, 1904, (71). 23 cm.

Biltz, H. Experimentelle Einführung in die anorganische Chemie. 2. Aufl. Leipzig, 1905, (VI+128).

Boltzmann, L. Populäre Schriften. Leipzig, 1905, (VIII+440).

Bork, H. Die Elemente der Chemie und Mineralogie. 4. verb. u. verm. Aufl., hrsg. v. Gustav Klepsch. Paderborn, 1905, (X+114).

Bräuer, P. Lehrbuch der anorganischen Chemie, nebst einer Einleitung in die organische Chemie, Leipzig u. Berlin, 1905. (XIII+270).

Bruner, L. et Tolloczko, S. Cours de chimie inorganique. (Polonais) Kraków, 1905, 41+230).

Chmielewski, Z. Traité d'analyse chimico-agricole, (Polish) Warszawa, 1905, (169).

Cohn, Lassar. Die Chemie im täglichen Leben. 5. verb. Aufl. Hamburg u. Leipzig, 1905, (VII+329).

Dannemann, F. Leitfaden für den Unterricht im chemischen Laboratorium. 3., verm. u. verb. Auft. Hannover u. Leipzig, 1905, (VII+59).

**Duchowicz**, B. Manuel d'analyse chimique qualitative. (Polish) Lwow, 1905, (52).

Evangulov, M. C. et Vologdin, S. P. La métallographie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (IV+290, av. 258 dess.).

Fischer, O. W. Kurzes Lehrbuch der chemischen Technologie (Würmeerzengung, Brennstoffe, Wasserreinigunginsbesondere für die maschinen- und elektrotechnischen Abteilungen der höheren Gewerbeschulen. Wien, 1906 (recte 1905), (159).

Friedländer, P. Fortschritte der Teerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Tl 7: 1902–1901. Berlin, 1905, (VI+834).

Fuss, K. Lehrbuch der Physik und Chemie. 3, verb. u. verm. Auff. Nürnberg, 1905, (XV+323).

Gmelin-Kraut. Handbuch der anorganischen Chemie, 7., gänzlich umgearb. Aufl, hrsg. von A. Hilger und C. Friedheim. Lfg. 1. Heidelberg, 1905, (Bd. 1: 64); Lfg. 2-5. Ib., 1905, (Bd. 2: 192; Bd. 4: 64).

Hammarsten, O. Cours de chimie physiologique. Traduction de la 5me édition, sous la rédaction du prof. Salaskine. 1<sup>re</sup> partie. (Russ.). St Peterburg, 1904, (386, av. 1 pl.).

Herzfeld, J. Das Färben und Bleichen von Baunwolle, Wolfe . . . Die Bleicherei, Wäscherei und Karbonisation. 2., gänzlich nen bearb. Aufl. von Felix Schneider. Berlin, 1905, (XVI+450).

**Heusler**, F. Chemische Technologie. Leipzig, 1905, (XVI+351).

Hollemann, A. F. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. 3., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (XII+436, Text Books. 511 0030

mit 2 Tat.; Organischer Tl. Lehrbuch der organischen Chemie. 4., verb. Aufl. 79., 1905. X--190.

Hollemann, A. F. Trattato di chimica inorganica. Traduzione di Giuseppe Bruni. Milano, 1904 [1903], XIV, 448, con due tavole:

A laboratory manual of organic chemistry for beginners. Transfrom the Dutch by A. Jamieson Walker and the author.] New York, London, 1904, XIV = 78, with illus. 19 cm.

\* Hosvay, L. Einleitung in die organische Chemie. I. Kohlenwa-serstoffe. (Ungarisch) Budapest, 1905. X + 303, mit 19 Fig.,

Ipatjev, V. N. Manuel des opérations pratiques de la chimie. Russ.) St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.).

Kleiber, J. und Scheffler, H. Physik für die Oberstufe mit Chemie und math. Geographie). Ungeteilte Ausg. München u. Berlin, 1905, X±490. —Geteilte Ausg. Tl 1, 2, *Ibid.* VIII - 255; 1 IV, 253-190.

Klein, J. Chemie. Organischer Teil. 3., verb. Aufl. Leipzig, 1905, 1919.

Korczyński, A. Manuel de chimie inorganique, Polonais Kraków, 1905, (194).

Kuttner, S. u. Szuppán, V. Kleina Physik mit Elementen der Chemie. "Ungarisch" 15. Aufl. Budapest, 1907. 1116.

Leffman, H. and La Wall, C. H. Textbook of organic chemistry. Philadelphia, 1904, (231, with illus, and diagrs.).

Leneček, O. Illustrierte gewerbliche Materialienkunde, Berlin, 1905, (VIII + 578).

Levin, W. Methodisches Lehrbuch der Chemie und Mineralogie, Tl 2: Oberstule, Berlin, 1905, V=195).

Lipp, A. Lehrbuch der Chemie und Mineralogie. 3., verb. Aufl. Stuttgart, 1995, VIII—362, mit 1 Taf. .

McPherson, W. and Henderson, W. E. An introduction to the study of inorganic chemistry, 2 pts. Columbus, O., 1904, [pt. 17, 227, pt. 2] VI † 229-363, with illus.

Marchlewski, L. Theories and research methods of modern organic chemistry. Polish: Lwów, 1905, 573).

Mayer, A. Lehrbuch der Agrikulturchemie in Vorlesungen. Bd. L.2., Abt. 1, 2, 6, neubearb, Aufl. Heidelberg, 1905, XVI+447; III+167; VI+265).

Müller, P. und Völker, J. A. Mineralkunde und Chemie. 3., durchges. u. verb. Aufl. Giessen, [1905], 56°.

Neimann, W. Grundriss der Chemie. Berlin, 1905, XX+401).

Oppelt, R. Trattato di chimica, tecnologia chimica, merciologia e tecnologia meccanica . . . Vol. II. Chimica organica e tecnologia chimica. Versione italiana da Giorgio Medanich. Vienna, 1905, (VI+153).

Oppenheimer, C. Grundriss der organischen Chemie. 4. Aufl. Leipzig, 1905, VII+128.

Ostwald, W. Lehrbuch der allgemeinen Chemie. In 2 Bdn., Bd 2, Tl 2; Verwandtschaftslehre. Tl 1, 2, umgearb. Aufl. Leipzig, 1902, (X1+1188).

----- Grundlinien der anorganischen Chemie. 2., verb. Aufl. Leipzig, 1901, XX+808!.

Zur Geschichte der chemischen Lehrbücher, Chem. Novitäten, Leipzig, **1**, 1904, (2-6); Unterrichtsbl. Math., Berlin, **11**, 1905 | 27-29.

Ecole de chimie. Première introduction à la chimie. Partie générale. Deuxieme livraison. Traduction de l'allemand, sons la rédaction de A. Titoff. Russel St. Peterburg, 1904, 97-190.

Pagel, A. Chemie und landwirtschaftliche Nebengewerbe, 9., verb. Aufl. bearb. von G. Meyer. Leipzig, 1905, VIII+175).

Passon, M. Die Praxis des Agrikulturchemikers, Stuttgart, 1905, (VIII 295 mit 5 Taf.).

Piltz, E. Kleine anorganische Chemie. 2., verb. Aufl. Jena, 1905, VI + 106°.

Potylicyn, A. Cours de chimie. Huitienne édition, corrigée et complétée. Russ. St. Peterburg, 1901, (X ± 326).

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder organische Chemie. 10. Aufl. Bd 2. Carboeyklische und heterocyklische Verbindungen 515 0030

von R[ichard] Anschütz und Georg] Schroeter. Bonn, 1905, (XXI+891)

Roscoe, Sir H. E. and Schorlemmer, C. A treatise on chemistry. Vol. I. The non-metallic elements. New edition completely revised by Sir H. E. Roscoe assisted by Drs. H. G. Colman and A. Harden. London (Macmillan 1905, (xii + 931, with portr. and 217 illus.). 23 cm. 21s.

**Rüdorff,** F. Anleitung zur chemischen Analyse nebst einem Anhang: Quantitative Uebungen, 11., neu bearb. Aufl. Berlin, 1905, (IV + 58).

Russell, J. B. and Bell, A. H. Notes on volumetric analysis. London, 1905, (viii + 94).

Ruzitska, B. Nahrungsmittelchemie. (Ungarisch) Budapest, 1905. XIV + 226).

Sardo, S. Elementi di chimica generale secondo le teorie moderne. 4ª ediz. Napoli, 1903, (303).

Schnabel, C. Handbook of metallurgy. Translated by Henry Louis. Second edition. Vol. 1. Copper—Lead—Silver—Gold. London and New York (Macmillau), 1905, (XX + 1123).

Schramm, J. Manuel d'analyse chimique qualitative. 3-me édition revue et augmentée. (Polonais: Kraków, 1905, (IX + 297).

Stutzer, A. Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin. (Russ.) Moskva, 1904, (VI + 90<sub>2</sub>.

Szterényi, H. Mineralogie und Chemie. (Ungarisch) 4. Aufl. Budapest, 1904, (IV + 195, mit 172 Fig.).

Tassinari, P. e Antony, U. Precetti di analisi chimica qualitativa. 2ª ediz. Pisa, 1903, (XII, 300).

**Teclu**, N. Studien-Behelfe für den Unterrieht in der allgemeinen und technischen Chemie. Leipzig, 1905, (V+270).

Treadwell, F. P. Analytical chemistry. Tr. from 2d. German ed. by William T. Hall. Vol. 1. Qualitative analysis. New York, London. 1903, (XI + 466, with text fig.).

Lehrbuch der analytischen Chemie in zwei Bänden. Band I. Qualitative Aualyse. Uebersetz. der letzten deutschen Auflage von A. S. Komarovskij unter der Redaction von L. V. Pisarževskij. (Russ. Odessa, 1901 ×XIV + 417, mit 14 Zeichn. und 1 Taf.:

Vogtherr, M. Die Chemie. Neudamm, 1905, (VII + 847, mit 5 Taf.).

Die Chemie. II.8-20. Schluss des Werkes.) Neudamm, [1903], (257-847 + VII, mit 5 Taf.).

Weber, C. Leitfaden für den Unterricht in der landwirtschaftlichen Chemie. 9. Aufl. Stuttgart, 1905, VIII + 119.

Weiler, W. Chemie fürs praktische Leben. Populäre Darstellung und Anleitung zur Beobachtung und zum Verständnis der täglichen chemischen Erscheinungen. Ravensburg [1905], (XX + 494).

Werner, A. und Wortmann. Handbuch der volumetrischen Analyse. Aus dem Deutschen übers, v. K. Bialeckij, red. v. A. G. Doroševskij, Russ. Moskva, 1994, 1644.

wilbrand, F. Grundzüge der Chemie in chemischen Untersuchungen. Nebst Bemerkungen zur Ausführung der Versuche. 4. Aufl. Hildesheim, 1905, (IV + 88).

Leitfaden für den methodischen Unterricht in der Chemie. 8. Aufl. Hildesheim, 1905, (VIII + 218.

#### DICTIONARIES.

Muspratt's theoretische, praktische und analytische Chemie in Anwendung auf Künste und Gewerbe. Encyklopädisches Handbuch der technischen Chemie, begonnen von F. Stohmann und Bruno Kerl. 4. Aufl. . . hrsg. von H. Bunte. Bd 8. Lfg 11–28. Braunschweig, 1901–1905, [641–1752 + X]. Dasselbe. Bd 10, Lfg 1–5. 1b., 1905, (1–320, mit 2 Taf.).

Neues Handwörterbuch der Chemie. Auf Grundlage des Handwörterbuchs der reinen und angewandten Chemie . . . bearb, von Hermann von Fehling. Nach dem Tode des Hrsg. fortges, von Carl Hell und Carl Haeussermann. Lfg. 91-98 (Bd 7. Lfg 9-16). Braunschweig 1902-1905, (769-1493 + 32).

Beilstein, F. Handbuch der organischen Chemie. 3. Aufl. Ergänzungsbde. Hrsg. von der deutschen chemischen Gesellschaft, red. v. Paul Jacobson. Ergbd 3, entsprechend dem

 Bde des Hauptwerkes, Bd 1, (Lfg 47-52). Hamburg [1901-5], XVIII + 718: 1-384;

Dictionaries.

Richter, M. M. Acxikon der Kohlenstoff-Verbindungen. Suppl. 3., umfassend die Literaturjahre 1903 und 1901. Hamburg, 1905, (VII + 579).

Ritsema, I. C. und Sack, J. Index phytochemicus. [Systematische Uebersicht aller Pflanzenkörper, nach dem Kohlenstoffgehalt geordnet. Mit Angabe des Formels, der Nebenmamen, der procentischen Zusammensetzung, des Molekulargewichtes, des Schnedz- und Siedepunktes, sowie der Literatur.] Holkindisch Amsterdam, 1905, 86.

Scheel, K. Alphabetisches Nameuregister zu den Verhandlungen der physikalischen Gesellschaft zu Berlin, Jahrg. 1-17 (1882-1898). Im Auftr. d. Ges. hrsg. Braunschweig, 1901, (IV --- 20).

#### BIBLIOGRAPHIES.

Adolf von Baever, gesammelte Werke. Hrsg. zur Feier des siebzigsten Geburtstages des Autors von seinen Schülern und Freunden. Bd. L.2. Braunschweig F. Vieweg & S.), 1905. (CXXXII + 990, mit 1 Portr.; 1195).

Bibliographical notes on tantalum and the occurrence of tantalum in France. Chem. News. London, **92**, 1905, 445.

Chemische Novitäten. Bibliographische Monatsschrift für die neuerscheinende Litteratur auf dem Gesamtgebiete der reinen und angewandten Chemie und der chem. Technologie. Hrsg. von der Buchhandlung Gustav Fock G. m. b. H. Jg 1, Nr 1-12, Jg 2, Nr 1-5. Leipzig (G. Fock), 1904–1906. 22 cm. Der Jg zu 12 Heften 2,50 M.

Bechhold. Chemische Literatur 1903–1904. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904. (596–598).

Browning, P. E. Index to the literature of indium, 1863–1903. Washington, D.C., Smithsonian Inst. Misc. Collect., 46, No. 1571, 1905, (15).

Bunsen, R. Gesammelte Abhandlungen. Im Auftrage der deutschen Bunsen-Gesellschaft für augewandte physikalische Chemie hrsg. von Wilhelm Ostwald und Max Bodenstein. Bd 1-3. Leipzig, 1904, (CXXVI ± 536; VI ± 660, mit 2 Tal.), VI ± 637, mit 10 Tal.).

Erp, H. van. Bibliographie der in den Jahren 1903 und 1904 von Niederländischen Chemikern publizierten Arbeiten. Holländisch Handl, Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, 531– 557).

Mathews, J. H. Relation between electrolytic conduction, specific inductive capacity and chemical activity of certain liquids (with a bibliography of dielectric constants). J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, 6441-681, with text fig.).

Meyer, R. J. Bibliographie der seltenen Erden. Ceriterden, Yttererden und Thorium.) Zs. amorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (116–192); Separat. Hamburg, 1905, (79).

Müller, A. Bibliographie der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **39**, 1901, (121–151).

Nencki, M. Opera omnia. Bd 1: 1869-1885. Bd 2: 1886-1901. Braunschweig. 1905, (XLII + 840, mit 1 Portr. u. 7 Taf.; XHI + 891, mit 8 Taf.).

Simon Thomas, J. C. A. [Liste chronologique et complète des travaux de C. A. Lobry de Bruyn.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (246–255).

Thomsen, J. A list of essays and works by Julius Thomsen, Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, Nr. 6, +489 503).

Zawidzki, J.—Liste des travaux sur la chimie publiés par des savants polonais en 1903, (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (18-20, 37-40, 58-60, 77-80, 106-108).

#### TABLES.

Erdmann, H. und Köthner, P. Naturkonstanten in alphabetischer Anordnung. Hilfsbuch für chemische und physikalische Rechnungen mit Unterstutzung des internationalen Atomgewichtsausschusses hrsg. Berlin, 1905, (VI + 192).

Fileti, M. Tavole di analisi chimica qualitativa. Nona ediz. Torino, 1903, [1903], (IV, 71).

**Gramberg**, A. Technische Messungen insbesondere bei Maschinenuntersnehungen. Berlin, 1905, (XII + 222).

Küster, F. W. Logarithmische Rechentafeln für Chemiker. Im Einverständnis mit der Atomgewichtskommission der deutschen chemischen Gesellschaft für 517

den Gebrauch . . . berechnet und mit Erläuterungen versehen. 5., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (99).

Landolt, [H.] und Börnstein, [R.] Physikalisch-chemische Tabellen. 3. umgearb, und verm. Aufl. unter Mitwirkung von Th. Albrecht [u. A.] . . . und mit Unterstützung der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften hrsg. von Richard Börnstein und Wilhelm Meyerhoffer. Berlin, 1905, (XVI + 861).

## 0040 ADDRESSES, LECTURES.

Bancroft, W. D. L'avenir de la chimie physique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (175-187, 11).

Baskerville, C. The elements: veritied and unverified. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., 53, 1904, ([387]-442).

Benjamin, M. Some American contributions to technical chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (873-884).

Donath. Radium. Discours lu à Berlin dans la société "Urania." Traduit de l'allemand par A. Soloviev. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (24, av. 10 illustr.).

**Gerber.** Revue des travaux récents sur les huiles essentielles et la chimie des terpènes. Monit. sci. Quesu., Paris. (sér. 4), **17**, 1903, (865-881); **19**, 1905, (5-109, 183-194).

**Habermann**, J. Chemische Mittheilungen Brünn, Verh. Natf. Ver., **43**, (1904), 1905, (123-134).

**Henderson**, J. Chemistry and food. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (127–138).

Lengyel, B. Die Chemie als Faktor der Kulturentwickelung. (Ungarisch) Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, (593-601).

Mailhe, A. Revue annuelle de chimie minérale. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (172-178).

Munroe, C. E. The Lord Protector's motto. Qui cessat csse netlior, cessat csse bonus. The George Washington Bulletin, Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([5]-19).

chemistry to the other sciences. Sci.

Amer. Sup., New York, N.Y., **58**, 1901, (24134-24135, 24150-24151).

Nichols, W. H. President's address to the Society of Chemical Industry. "The management of a chemical industrial organisation." London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (707-712).

Ostwald, W. Elements and compounds. Faraday lecture. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (61–76, 41).

La force catalytique et ses applications. Rev. gén. sci., Paris, (sér. 45, 17, 1902, (611-650).

Ingenieurwisseuschaft und Chemie, Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, 417-420, 126-427); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (51-57); Bayr. IndBl., München, 20, 1904, 315-347, 353-356).

Ramsay, Sir W. Present problems of inorganic chemistry. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., **1904**, 1904, (1 l+207-220). Separate 24.5 cm.; Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **66**, 1901, (33-45).

Remsen, 1. Scientific investigation and progress. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., **53**, 1904, ([327]–345).

Rostovcev, S. 1. La chimie organique. (Russ.) Moskva, 1905, (15 ± 11).

Scholtz, M. Die Beziehungen der neueren chemischen Forschung zur pharmazeutischen Praxis. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (731–736).

Tilden, W. A. Presidential address [to the Chemical Society]. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (546-564); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (104-105).

**Tixier**, A. Essai sur les vernis. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. -1). **18**, 1904, (413-421).

Walker, W. H. Some present problems in technical chemistry. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1905, +135-448).

Will, W. Progrès réalisés dans la science des explosifs depuis le développement de la chimie organique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (81– 92). Young, S. Address to Section B--Chemistry-of the British Association for the Advancement of Science. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] Lendon, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488-499).

## 0050 PEDAGOGY.

Berichte des Verbandes der Laboratoriums-Vorstände an deutschen Hochselmlen, 41.6, 48. Sept. 1904. Leipzig Veit u. Comp., 1904, 72). 24 cm. <sup>2</sup> M. Passelbe, H. 7. (24. Sept. 1905,  $\tilde{I}b$ ., 1905,  $\tilde{I}$ 70. 25 cm.

Appell, P. L'enseignement supérieur des sciences. Rev. gén. sci., Paris, 1995, **15**, 287-290.

Behrendsen, O. Ueber einige den Unterricht in der Physik und Chemie an höheren Schulen betreffende Fragen. In: Neue Beiträge zur Frage des math. . . . Unterrichts . . . . Gesammelt u. hrsg. von F. Klein . . . Tl 1.3 Leipzig u. Berlin, 1904, 115-125.

Brandstätter, F. Einfache Apparate and Schulversuche im chemischen Experimentalunterrichte. Jahresbericht über die K. K. Stauts-Realschule im HI. Bezirke Landstrasse in Wien 1904–1905, Wien, 1905, (3–31).

Cohen, E. Der Unterricht in der Chemie an den niederländischen "Hoogeere Burgerscholen". (Hollandisch Amsterdam, Chem. Weckbl., 2, 1905, 1805-819.

Cohn, P. Weltausstellung St. Louis 1901. Die chemische Industrie, unter Rücksichtnahme auf das Unterrichtswesen. Bericht, erstattet über Einladung des K. K. Handelsministeriums. Wien, 1905, (112).

Colson, C.—La préparation aux Écoles techniques supérieures.—Rev. gén. sci., Paris. **15**, 1904, (299-303).

Fischer, K. T. Der naturwissenschaftliche Unterricht — insbesondere in Physik und Chemie — bei uns und im Auslande. Abh. Didakt. Natw., Berlin, H. 3, 1905, (1–72).

Guenthart, A. Der chemische Unterricht als philosophischer Unterricht, Barmen, 1905, (20).

Hammerschmidt, F. Der Bildungswert der Chemie. Verh. Vers. D. Philol., Leipzig. 47, 1903. 1904. (162-164). Hoskins, L. M. [Review of paedagogical methods.] Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (302–306).

Kail, J. A. Aus dem chemischen Laboratorium der Realschule. Ueber einige Unterrichtsbeheffe. Jahresbericht der K. K. Staats-Realschule im I. Gemeindebezirke Wiens, 44, 1904–1905. Wien, 1905, 9–27).

**Krug**, Th. Das chemische Praktikum an höheren Lehranstalten. Natur u. Schule, Leipzig. **4**, 1905, (362-367).

Luginin, V. F. Réponse à M.Kurbatov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 4672-679).

Neumann, R. Ueber den naturkundlichen Unterricht auf der Mittelstufe der Volkschulen. Jahresbericht der K. K. Deutschen Lehrer-Bildungsanstalt in Brümn. 2, 1899–1900, 1904–1905; Brünn, 1905, (1–23).

Ramsay, W. Erziehung der Chemiker. Ann. Natphilos., Leipzig, 4, 1905, 153-170;.

Richter, E. Naturlehre Physik und Chemie) für die Oberstufe mehrklassiger Schulen. 9 erw. Aufl. Breslau, [1905], (56).

Schaffer, C. Zur Behandlung der Lehre von den Lösungen im chemischen Unterrichte der Oberklassen. Natur u. Schule, Leipzig, **4**, 1905, (312–316).

Schaum, K. Die physikalische und mathematische Ausbildung der Chemiker. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (382-383).

schelenz, H. Ueber den Nutzen und die Notwendigkeit des Unterrichts in Geschichte der Pharmazie und Chemia an den Hochschulen. Südd. ApothZtg. Stuttgart, 45, 1905, 580-581, 588-589).

Simon, L. J. La chimie dans l'enseignement secondaire. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1901, 695-702.

Tschirch, A. Die Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (616).

Vanino, L. Ratschläge zur Wahl chemischer Lehrbücher. Nste Erfdgn-Prakt, Techn., Wien, **32**, 1905, (52-51).

Wagner, J. Physikalische Chemie und Schulunterricht. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (725-729). Wehner, M. Die Bedeutung des Experiments für den Unterricht in der Chemie. Leipzig u. Berlin, 1905, V+62).

Wolfrum, A. Die Individualitätsbildung des Fechnikers. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1227-1228).

# 0060 INSTITUTIONS, COLLECTIONS, ECONOMICS.

Dennstedt, M. Chemisches Staatslaboratorium [zu Hamburg]. Bericht für das Jahr 1904. Hamburg, Jahrb. wiss. Anst., 22 (1904), 1905, 248-268).

Flemming, W. Die ehemischen Laboratorien der Technischen Hochschule Danzig. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1856–1859, 1940).

Flury, F. Die chemische Industrie auf der Weltansstellung zu St. Louis. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (599-606, 624-631, 641-649).

Janke, L. Das chemische Staats-Laboratorium zu Bremen 1877-1901. Bericht. Bremen, 1901, (445).

Knett, J. Kritische Benerkungen über den Werth eines physikalischehemischen Central-Laboratoriums, beziehungsweise solcher Untersuchungen namentlich auch für geologisch-hydrologische Fragen. Prag, SitzBer. Lotos. 52, 1904, (15-52).

Kockerscheidt, J. Ueber die Preisbewegung chemiseler Produkte unter besonderer Berücksichtigung des Einflusses neuerer Erfindungen und technischer Fortschritte. Jena, 1905, (V+126).

Martens, A. und Guth, M. Das königliche Materialprüfungsamt der technischen Hochschule Berlin auf dem Gelände der Domäne Dahlem beim Bahnhof Gross-Lichterfelde-West. Denkschrift zur Eröffnung. Berlin, 1904, (IV +380, mit 6 Taf.).

Rosa, E. B. The national bureau of standards and its relation to scientific and technical laboratories. Science, New York, N.Y., N. Ser.), 21, 1905, 161–174).

Ruff, O. Das chemische Institut der technischen Hochschule zu Danzig. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (99–102).

Tretau, E. Chemische Untersuchungsamter. Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau, 9, 1901, (167–188). **Tretau**, E. Öffentliche chemische Untersuchungsämter im Jahre 1900 oder 1900-01. *l.c.*, **11**, 1903, (240-257).

Vieweg, W. Die Chemie auf der Weltausstellung zu St. Louis 1904. Samml. chem. Vortr., Stuttgart. **10**, 1905, (147-242).

Wedding, H. Das Laboratorium für Kleingelüge und physikalische Chemie an der königlichen Bergakademie in Berlin, Berlin, Verh, Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 111-120, mit I Taf.).

## 0070 NOMENCLATURE.

Grossmann, H. Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (1083).

Hantzsch, A. Nomenclatur von Verbindungen mit veränderlicher Constitution. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (998-1004).

Horbačevskyj, I. Zur chemischen Terminologie. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 10, 1905, (1-7).

Howe, J. L. "Glucinum" or "Beryllium." Science, New York, N.Y., 21, 1905, 35-36).

Levyckyj, V. Ein Grundriss d. chemischen Terminologie. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., **9**, 1903, (1-12).

Linders, O. Die Formelzeichen. Ein Beitrag zur Lösung der Frage der algebraischen Bezeichnung der physikalischen und chemischen Grössen. Leipzig, 1905, (HI+96).

**Salkowski**, H. Zur chemischen Nomenklatur. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medizin und Chemie. Berlin, 1904, (26–35).

Schneider, M. Nomenklatur-Reform. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (192-193).

**Schultz,** G. Nomenklatur für Azofarbstoffe. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (877).

# CHEMISTRY (SPECIFIC) OF THE ELEMENTS.

0100 GENERAL.

Handbuch der anorganischen Chemie in 4 Bden. Unter Mitwirkung von Ahrens [u. A.] hrsg. von R[ichard] Abegg. Bd 2. Abt. 2: Die Elemente der zweiten Gruppe des periodischen 520

Systems, Leipzig (8, Hirzel), 1905, (IX+700), 26 cm. 22 m.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1901. Jg 50 oder X. F. Jg 35. Bearb, von Ferdinand Fischer. (Jg I 25 von R. v. Wagner). Abt. 1: Unorganischer Tl. Leipzig (O. Wigand), 1905, (XXVII+628, mit I Portr.). 23 cm. 14 M.

Ahrens, F. B. Einführung in die praktische Chemie. Unorganischer Teil. Organischer Teil. Stuttgart [1905], (160; 141).

Arendt, R. Anorganische Chemic. Hamburg, 1901, (VHI+361, mit 1 Taf.).

—— Gründzüge der Chemie und Mineralogie. Cebers, der 7. deutschen Auflage von M. Dolinskij. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (34 V+316+XX, mit 1 Tab.).

Baskerville, C. The elements: verified and unverified. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., 53, 1904, ([387]–112].

Bedson, P. P. Inorganic chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1901, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (30–51).

Biltz, A. Nenes aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Zig, Apolda. 1904, (203-201).

Biltz, H. Unorganische Chemie. 2. Aufl. Leipzig, 1905, (VI+128).

Biltz, W. Weitere Beiträge zur Theorie des Färbevorganges. 1. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Mit K. Utescher.) 2. Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Mit P. Behre.) Göttingen, Nachr. Ges. Wis., math.-phys. Kl., 1905, (16–63).

Bogorodskij, A. Contribution à l'électro-chimie des combinaisons inorganiques en lusion. Pt. I. (Russ.) Kazaní, 1905, «X (371 ° 1 ° HI, av. 7 Tabl.). Čičerin, B. N. Sur les lois de formation des éléments chimiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (359-101).

**Dewar**, J. Physikalische Konstante bei niederen Temperaturen. Die Dichten von festem Sauerstoff, Stickstoff, Wasserstoff etc. [Übers.] Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1901, (29–35).

Dilthey, W. Metalloïde als Centralatome positiver lonen. Diss. Zürich, 1901, (114).

Eberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (371-381).

Erdmann, H. Chemische und pharmazeutische Eindrücke aus dem Lande der unbegrenzten Rohstoffe. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (169–178).

Gmelin-Kraut. Handbuch der anorganischen Chemie. 7. umgearb, Aull. Hrsg. von A. Hilger und C. Friedheim. Lfg. 1. Heidelberg, 1905, (Bd. 1: 64); Dasselbe, Lfg. 2-5. Ib., 1905, (Bd. 2: 192; Bd. 4: 64).

**Gnehm**, R. Anorganische Farbstoffe. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lange. 2.] Berlin, 1905, (797–842).

**Harperath**, J. Die argentinischen Rohmaterialien, [Anorganische Stoffe.] [*In*: 5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.] Berlin, 1901, (743-746).

Hinrichs, G. D. The proximate constituents of the chemical elements mechanically determined from their physical and chemical properties. St. Louis, Mo., New York and Leipzig, 1901, (XV) [16] [-87].

Hölbling, V. Fortschritte in der Fabrikation der anorganischen Säuren, der Alkalien, des Ammoniaks und verwandter Industriezweige. 1895–1903, Berlin, 1905, (VII + 763).

Fortschritte in der Fabrikation und Anwendung von Bleichmaterialien. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (365–370, 397–102).

Hofmann, K. Neueste Fortschritte auf dem Gebiete der unorganischen Chemie, I. Quartal 1905. (2hem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (265–268). Dasselbe. 2. Quartal. J.e., (181–181). **Hollemann**, A. F. Lehrbuch der Chemie. 3., verb. Auff. Leipzig, 1905, (XH + 436).

**Hutchinson**, A. Mineralogical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1901, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (222–243).

**Ipatjev**, V. N. Manuel des opérations pratiques de la chimie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.).

Kablukov, I. A. Les recherches de Van't Hoff sur la formation des sels de Stas-furt. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (131-173, II).

**Kassner,** G. Pharmazentische Präparate. [Anorganische Stoffe.] Chem. Zs., Leipzig. **3**, 1903–1, (16–18, 43–44, 334–336, 361–363, 735–736).

Kočkin, N. Cours de chimie générale (inorganique et organique). (Russ.) St. Peterburg, 1904, (XIV + 671, av. 86 dess.)

**Kurilov**, V. Revue de la chimie inorganique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., **37**, 1905, (65–80, II, 81–98, II).

**Kuzma,** B. Die 8. Gruppe des periodischen Mendelějev'schen Systems. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (40).

**Launay**, L. de. La distribution des éléments chimiques dans l'écorce terrestre. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (386–404).

Lucius, R. Neues aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg. Apolda, 1904, (301–303); Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (261–366, 383–384, 623–624, 643–645).

Mendelějev, D. 1. Les éléments. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (632– 636).

Moissan, H. Die anorganische Chemie und ihre Beziehung zu den anderen Wissenschaften. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904-05, 179-182, 201-205, 231-234).

Munroe, C. E. Report of the Committee on mining, metallurgy and explosives in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1991, (265–280).

Ostwald, W. Anorganische Chemie. Leipzig, 1901, (XX + 808).

Ecole de chimie. Traduction de Fallemand sons la rédaction de L. V. Pisarževskij, avec biographie de l'auteur. (Russ.) Odessa, 1901, (XVI + 209 + 11, av. 47 dess. et portr.).

**Piltz,** E. Kleine anorganische Chemie. 2., verb. Aufl. Jena, 1905, (VI + 106).

Potylicyn, A. Cours de chimie, 8 édition. (Russ.) St. Peterburg, 1901. (X ± 326).

Quincke, F. Anorganisch-chemische Grossindustrie, Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1901), 1905, (371–390).

Reformatskij, A. Chimie inorganique. 2. édition. (Russe) Moskva, 1904, (VIII – 371).

Reusch, K. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (399-402).

Rohland, P. Einfluss der physikalischenischen Gesetze auf einige Aufgaben und Probleme der anorganischen Chemie. Baumaterialienk., Stuttgart, 8, 1903, (307–311, 325–328).

Roscoe, Sir H. E. and Schorlemmer, C. A treatise on chemistry. Vol. I. The non-metallic elements. New edition completely revised by Sir H. E. Roscoe, assisted by Drs. H. G. Colman and A. Harden. London (Macmillan), 1905, (xii + 931, with portr. and 217 illus.)

**Suler**, B. Gegenwärtiger Stand der anorganischen chemischen Industrie in Russland. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (746–755).

**Werner**, A. Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemic. Braunschweig, 1905, (XII + 189).

und Pfeiffer, P. Anorganische Chemie. Jahrb. Chemie, Braunschweig, 14, (1904), 1905, (65–118).

Wöhler, L. und Kasarnowski, H. Zurdiluten Färbung der Alkali- und Erdalkalihalogenide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (353-370).

Zahn. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, (623). Zenghelis, C. D. Les minerais et autres mineraux utiles de la Grèce. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (141–151).

Zerr, G. und Rübencamp, R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lehrbuch der Fabrikation, Untersuchung und Verwendung aller in der Praxis vorschungenden Körperfarben. In ca 25 Ligen. Lifg 1. Dresden, 1905, Umsehlagt, 1901. 32, mit 2 Tab. C. Dasselbe. Lifg 2-21. Ib., 1905, 33-672.

## ACIDS, INORGANIC.

Benrath, A. Einwirkung schwacher Sauren auf Metallchleride. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 72, 1905, 238-243.

Mailhe, A. Persauren und ihre Salze, ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, 1105-4107.

#### AIR.

Brown, H. T. and Escombe, F. Variations in the amount of carbon dioxide in the air of Kew during the years 1898-1901. London, Proc. R. Soc., Ser. B., 76, 1905, 118-121.

Claude, G. Liquefaction de l'air avec travail extérieur. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 762-761.

Foster, Sir C. Le N. and Haldane, J. S. The investigation of mine air. London, 1905, (xii ± 191).

Foster, E. C. Liquid air. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. L.] Berlin, 1904. 771-772).

Goldhammer, D. A. Die Natur der flüssigen Luft. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig, 1904, 110-121; Russe) Kazanı, 1904, (19).

Hofmann, R. Absorptionskoeffizienten von Flüssigkeiten für Radiumemanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, 337–340.

Ramsay, W. A determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., 'Ser. A., 76, 1905, 111-111.

Stevenson, J. The chemical and geological history of the atmosphere. HI. Variations in the amount of atmospheric carbonic acid, with special reference to the subject of geological climate. Phil. Mag., London, Ser. 6, 9, 1905, 88-1029.

#### ALKALIS.

Bodländer, G. Kaustizierung, Verh. Ges, D. Natf., Leipzig, **76**, 1904), H. 1, 1905, (139-111); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (137-1111); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 186-187).

Kretzschmar, H. Einwirkung von Brom auf Alkali und Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904. (789-847).

Neuburger, A. Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 1137–1147, 1473-1482.

Pennock, J. D. and Morton, D. A. Methods used in alkali works. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, 171-478).

Raikow, P. N. Einwirkung von Kohlensäure auf die Hydrate und Carbonate der Alkali- und Erdalkalimetalle. Chem-Ztg, Cothen, 28, 1901, (1247-1252).

#### COLLOIDS.

Amberger, C. Kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen, 1904, 74, mit l Taf.

Clinch, J. A. Einige anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Gottingen, 1904, 56).

#### GASES.

**Dewar**, S r J. Sur Focclusion des gaz par le charbon de bois aux basses températures et sur le dégagement de chaleur qui l'accompagne. Ann. chin. phys., Paris, ser. 8, 3, 4901, 5-12).

Lohmann, W. Die Gase in der Wissenschaft und Technik. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **8**, 1904, (2-3, 21-22, 39-40, 51, 67-68, 79-80, 95-96, 111-112, 129-130, 119-150, 169-170, 191-192, 207-208, 223-224, 213-244, 265-266, 283-284, 303-304, 323-324, 313-344, 361-362, 381-382, 101-102, 121-422, 411-412, 461-462, 181-182, 501-502, 519-520, 537-538).

## METALS AND ALLOYS.

The Alloys research committee. [Reprint.] The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (188–190).

Barnett, R. E. Magnalium and other light alloys. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 832-831. Bock, A. Entmischung der Legierungen und deren Ursache. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1199-1201).

Buchetti, J. Les alliages métalliques actuels et leur métallographie. Paris, 1904, (XII + 191, av. fig. et pl.).

Campbell, W. The effects of strain and of annealing in aluminium, antimony, bismuth, cadmium, copper, lead, silver, tin, and zine. [Appendix 1 to sixth report of the Alloys research committee.] New York, N.Y., Trans, Amer. Soc. Mech. Engin., 25, 1904. (599-636, with illus.).

Cartaud, G. L'évolution de la structure dans les métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (128-130).

Dewar, Sir J. and Hadfield, R. A. Effect of liquid air temperatures on the mechanical and other properties of iron and its alloys. London, Proc. R. Soc., 74, 1905. 326–336).

Diegel. Einwirkung des Seewassers auf Kupfer und einige Kupferlegterungen, sowie auf Eisen mit verschiedenem Phosphor- und Nickelgehalte. Ann. Gew., Berlin, 53, 1903, (85-92).

Verhalten einiger Metalle in Seewasser. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (567–574, 629-642).

**Ditte**, A. Introduction à l'étude des métaux. 2° édit. Paris, 1905, 488, av. fig.).

**Duhem**, P. Les métaux flnés, Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1901, 138-446, av. 3 fig.).

Evangulov, M. G. et Volodin, S. P. Métallographie. Ressources pour l'étude de la constitution des métaux. (Russe) St. Peterburg, 1904, (VI + 289 ± 1).

**Fischer**, Th. Hüttenfach, Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, 1904, 1905, 304–359).

Grube, G. Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 46, 1905, (76–93, mit 1 Taf.).

**Heyn**, E. Life and diseases of metals. Harper's Monthly Magazine, New York and London, **108**, 1901. (702-705, with pl.).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Reactions between ammonium salts and metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502-503).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Action of ammonia and oxidising agents on metals. Chem. News, London, 92, 1905, (38).

Hoffmann, R. Das Metallhüttenwesen im Jahre 1901. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (935-911).

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Verhalten der Metalle der Platingruppe zu Hydrazin- und Hydroxylamin-Salzen und einige quantitative Trennungen derselben von Gold. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2130-2131).

Jenkins, J. H. B. and Riddick, D. G. Microscopic examination of metals. London, Anal., 30, 1905, (2-15, with pl.).

Kahlbaum, G. W. A. und Steffens, M. Spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (53-60).

Kurnakow, N. S. und Stepanow, N. I. Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei. [Uebers, von W. Loewenstamm.] Zs. auorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (177-192).

Ledebur, A. Lehrbuch der mechanisch-metallurgischen Technologie. 3. neu bearb. Aufl. Abt. 1. Brautschweig 1905, (400). Dasselbe. Abt. 2. (Schluss des Werkes.) *Ib.*, 1905, (401–805 + XVI, mit 1 Taf.).

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (200-218).

Matignon, C. et Desplantes, G Oxydation des métaux à froid en présence de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (853-855).

Mellor, J. W. The crystallization of iron and steel. An introduction to the study of metallography. London, 1905, (X ± 114).

Neumann, B. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallurgie und Hüttenkunde. (1904.) Chem. Zs., Leipzig, 3, 1901, (657-662, 686-690, 754-757, 775-778); 4, 1905, (80-82, 102-106, 153-155, 172-175, 193-195); Dasselbe. (1. 2. Vierteljahr 1905). L.c., (391-394, 409-413, 507-511, 529-532).

**Osmond**, F. Imperfect equilibrium in alloys. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., **7**, 1904, (480–487).

Osmond, F. et Cartaud, J. Les enseignements scientifiques du polissage. Rev. gén. sci., Paris. **16**, 1905, (51-65, av. fig.).

Schott, E. A. Ueber Metallographie. Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, 964-968; Glückauf, Essen. 40, 1904, 36-38.

Shepherd, E. S. Constitution of the copper-zinc alloys. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([421]-135).

Aluminium-zine alloys. [With bibliography.] J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, 504-5124

Stead, J. E. The segregatory and migratory habit of solids in alloys and in steel below the critical points. [Reprint.] The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1994, 139–159.

Notes on the structure of an alloy which, on freezing, separates into solid solutions and a entectic. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (258-259).

## Albali Metals.

Danneel, H. und Stockem, L. Stellung der Alkali- und Erdalkalimetalle in der Spannungsreihe bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, (209-211).

Ruff, O. und Johannsen, O. Siedepunkte der Alkalimetalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 3601-3604).

Saunders, F. A. Some additions to the arc spectra of the alkali metals. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, (437)-453.

Stockem, L. Alkali- und Endalkalimetalle und ihre geschmolzenen Halogensalze. Metallurgie, Halle, 1, 1904, 20-26.

Thomson, J. J. Emission of negative corpuseles by the alkali metals. Phil. Mag., London, Ser. 6, 10, 1905, 1584-590.

#### METALLIC SALTS.

Arnold, C. Verhalten von Carbonaten und Hydroxyden zu gesättigter Kalium und Ammonium-Carbonatlosung, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1173-1176).

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 275-292).

Cameron, A. T. The constitution of complex salts. I. Derivatives of the sesquioxides. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, 722-737.

Cantony, II. et Goguelia, G. Décomposition des carbonates alcalinoterreux par les chlorures alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, 405-413).

Colson, A. Constitution des sels dissons, Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 199-201.

Dupare, L. Action des solutions des sels alcalins et alcalino-terreux sur les carbonates, phosphates, sulfates and chlorures insolubles. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 15, 1903, 692-694).

Hinrichsen, F. W. und Sachsel, E. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, 81-99.

Kohlrausch, F. Löslichkeit einiger schwerlöslicher Salze im Wasser bei 18°. l.c., (355-356).

## Metallie Hydrides.

Moissan, H. Réactions fournies par les hydrures alcalins et alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (289-323).

Les hydrures métalliques. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, [1] Berlin (D. Verlag), 1904, (78–86).

### Metallic Oxides.

Pring, J. N. Reduction of metallic oxides by aluminium carbide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, /1530-1540); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (230-23)].

#### NEW ELEMENTS.

**Crookes**, Sir W. Phosphorescence spectra, indicating the existence of new elements [ionium and incognitum]. Chem. News, London, **92**, 1905, 273–274).

Europium and its ultraviolet spectrum. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (550–551).

———— Phosphorescent spectra of Sδ and europium. Le. Ser. A), 76, 1905, 411–114).

Hahn, O. A new radio-active element, which evolves thorium emanation. Preliminary communication. *I.e.*, (115-117); [Deutsch] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3371–3375).

Rare Earths.

#### RADIOACTIVE SUBSTANCES

Boltwood, B. B. Ultimate disintegration products of the radio-active elements. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), 20, 1905, 253-267.

Borgmann, I. I. La radioactivité de quelques boues médicinales russes. (Russ.) St. Peterburg, 1905, [16].

La recherche de quelques boues médicinales russes sous le rapport de la radioactivité. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (36).

Debierne, A. Radioaktives Blei, Radiotellur und Polonium. (Uebers, Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1901, 1220—222).

Elster, J. und Geitel, H. Radio-aktivität von Quellsedimenten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (67-70).

**Giesel, F.** Emanium (Aktinium . Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 41904). 1905, (345–358).

Emanium, I. Phosphorescenzspectrum, 2. Anreicherung des Emaniums, 3. Emanium X. Berliu, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, 775-778.

Godlewski, T. Actinium and its successive products. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (35-45); Krakow, Bull. Intern. Acad., 1905, (265-276); (Polish) Krakow, Rozpr. Akad., 45 A., 1905, (119-132).

Absorption of the  $\beta$  and  $\gamma$  rays of actinium. Phil. Mag., London, Ser. 6), 10, 1905, (375-379).

Hahn, O. und Sackur, O. Zerfallsconstante der Emanationen des Emaniums und Actiniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1943–1946).

Hartmann, J. Bestimmungen der Wellenlängen im Spektrum des Gieselschen Emaniums, Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (401–402).

Himstedt, F. Die gasförmigen Eigenschaften der Emanation radioaktiver Substanzen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (138–146).

Hofmann, K. Die radioaktiven Stoffe nach dem neuesten Stande der wissenschaftlichen Erkenntnis. 2. Aufl. Leinzig, 1904, (76).

Hofmann, K. Die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie, insonderheit der radioaktiven Materien. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, 73-76).

Kahlbaum, G. W. A. Aktinauto-graphic, Vorl. Mitt. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, 27-29.

Lunn, G. Aktinautographie, Le., 305-306.

Marckwald, W. Actinium und Emanium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2261–2266).

5. Intern. Kongress für angew. Chemie. L.]—Berlin (D. Verlag), 1901, (580); Berlin, Verl. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, Sitz-Ber. 6-20.

Papius, K. Frhr. von. Das Radium und die radioaktiven Stoffe. Berlin, 1905, VIII ± 90).

Partheil, A. Radioaktive Stoffe. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, 825.

Riecke, E. Absorptionsverhaltnisse der Strahlen des Radiums und des Poloniums nach Versuchen der Herren Retschinsky und Wigger). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, 1683–685.

Rutherford, E. Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwundlung, Emanationen radioaktiver Stoffe.] (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, 403–127.

Sokolov, A. P. La radioactivité de quelques caux minérales, terrains et boues russes. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (53).

### RARE EARTHS

Baskerville, C. Rare earths. Analyse J. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. L.] Berlin (D. Verlag), 1904, (459–461).

Batěk, A. Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Bemerkung zu der Arbeit von H. Grossmann. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (87-88).

Brill, O. Atomgewichtsbestimmung von seltenen Erden, l.c., 47, 1905, 464– 476). Feit, W. and Przibylla, K. Erden des Monazits. Le., 43, 1905, (202-214).

Grossmann, II. Trennung des Thoriums and der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. *l.c.*, **44**, 1905, (229-236).

Hallerbach, W. Verwendung der seltenen Erden. Allg. ChemZtg. Apolda, 1904, (311-312).

Herramhof, H. Scharffeuerfarben für Hartporzellan und Untersuchung der Spektren einiger seitenen Erden insbesondere der Reflexionsspektren ihrer Phosphate. Diss. k. teelm. Hochschule. München, 1905, (HI+55).

Killing, C. Theorie des Gasgfühlichts. [Lichtemission der seltenen Erden.] Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (445–450).

Lewes, V. B. Theory of the incandescent mantle. Chem. News, London, **91**, 1905, (62–66).

Meyer, R. J. Bibliographie der seltenen Erden. (Ueriterden, Yttererden und Thorium.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (416–192); Separat. Hamburg, 1905, (79).

scheidemantel, J. Gewinnung der seltenen Erdmetalle durch Schmelzelektrolyse. Diss. k. techn. Hochschule. Münehen, 1905, (VII+52).

# 0110 (Ag) ARGENTUM (SILVER).

Ambronn, H. Pleochroitische Silberkristalle und die Färbung mit Metallen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (349-355).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen . . . Silbersalzen, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (237-266).

Brönsted, J. N. Reduktion des Queck-silberchlorürs durch Silber. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (481–486).

Dijk, G. van. Das electrochemische Acquivalent des Silbers. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (135–138).

Doanides, J. P. Dissolution de l'argent de minerais plombo-argentifères dans les eaux de lavage. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (227-230).

**Dubois,** N. A. Application of allotropic silver for the preparation of conducting fibers. Physic. Rev., New York, N.Y., **19**, 1904, (48-50).

Gerloff, E. Silbergewinnung aus Bleiglanz. Natur u. Kultur, München, 2, 1904, (141-146).

Goldschmidt, C. Zur Metallurgie des Silbers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 424).

Haagen Smit, J. W. A. Verfahren zum Weisssieden von silbernen Münzplatten. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (182-196).

Hinrichsen, F. and Watanabe, T. Abscheidung von Silber aus Schwefelsilber bei Gegenwart von Queeksilber. [In: Festschrift A. Wüllner gewidnet.] Leipzig, 1905, (214–326); Metallurgie, Halle, 2, 1905, (308–311).

Kieser, K. Zur Chemie der optischen Sensibilisation von Silbersalzen. Diss. Freiburg i. B., 1904, (96).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Composition des images argentiques virées avec divers sels métalliques. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (302-307).

Influence de la nature des révélateurs sur la grosseur du grain de l'argent réduit. Rev Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (328–336); Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1904, (185–188, 193–195); Phot. Mitt., Berlin, **41**, 1901, (265–267, 277–279).

Snowdon, R. C. Electrolytic precipitation of silver. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (392-398).

**Toch,** M. The art and science of silvering mirrors. [In: 5. Interm. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1901, (676-682).

Ammonio-silver compounds.

Sabbath, S. Konstitution der Silberammoniakverbindungen, Diss. Rostock, 1903, (79).

#### Colloidal Silver.

**Dumanskij**, A. V. Coagulation de l'argent colloidal. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (465–468).

Gutbier, A. und Hofmeier, G. Kolloidales Silber. Zs. anorg. Chem. Hamburg, 45, 1905, (77-80).

**Lottermoser**, A. Einige Adsorptionsverbindungen des colloidalen Silbers mit organischen Colloiden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (296-301).

——— Colloidale Salze, 1. (Silber-salze), l.c., **72**, 1905, (39–56).

Voss, F. Colloidale Silbersalze. Diss. Erlangen, 1903, (65).

Woudstra, H. W. Wirkung der Electrolyten auf kolloidale Silberlösungen . . (Holländisch) Zalt-Bommel, 1905, (90).

## Alloys.

Petrenko, G. I. Silber-Aluminiumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (49-59, mit 1 Taf.).

Reinders, W. Silberamalgame. (Ilolländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (157-159).

## Ag Br SILVER BROMIDE.

**Backeland**, L. Centrifugal bromide of silver for bromide emulsions. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (411–416).

**Braun**, W. Bromsilbergelatine, Diss. Marburg, 1902, (50).

Merckens, W. Natur der Einwirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf Bronsilbergelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (489-491).

## Ag Cl SILVER CHLORIDE.

Günther, L. Farbenempfindliches Chlorsilber und Bromsilber. Nürnberg, Abh, nathist. Ges., **15**, 1904, (169–239).

Guntz, A. Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber. (Uebers.) Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (81-81, 89-93, 101-103).

**Lüppo-Cramer.** Reifung des Chlorsilbers. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (59-62).

## Ag I SILVER IODIDE.

Eder, J. M. Photochemische Zersetzung des Jodsilbers als umkehrbarer Prozess. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (88-89).

Lüppo-Cramer. Photochemie des Jodsilbers. *l.e.*, (62-65).

Scholl, H. Photoelektrische Erscheinungen am feuchten Jodsilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (193-237, 417-463).

## Ag 0 SILVER OXIDES.

Coffetti, G.—Sul cosiddetto perossido di argento elettrolitico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2a, 1903, (765-775).

Dejust, H. Action de l'oxyde de carbone sur l'oxyde d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1250-1252).

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Oxydation von Oxalsäure. II. Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3963–3971).

Lewis, G. N. Autocatalytic decomposition of silver oxide. Department of the interior. Barcau of government laboratories, Chemical laboratory. [Publication] No. 30, Manila, 1905, (5-19, with pl.); (Uebers.) Zs. physik, Chem., Leipzig, 52, 1905, (310–326).

Vigouroux, E. Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et d'argent. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903 1904**, 1904, (139–142).

**Watson**, E. R. Silver dioxide . . . London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (297–298).

### Silver Salts.

Barr, W. M. Action of sodium thiosulphate solutions on certain silver salts. Des Moines, Proc. Towa Acad. Sci., **11**, (1903), 1904, (183-190).

**Gaedicke**, J. Doppelsalze von Silberund Natriumthiosulfat. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 4]. Berlin, 1904, (446–424); Phot. Wochenbl., Berlin, 29, 1903, (226–230).

Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902. (69, mit 3 Taf.).

#### Silver Nitrate.

Dijk, G. van. Le voltamètre à azotate d'argent. (Hollandais) Groningen, 1905, (161).

Reychler, A. Existe-t-il un nitrate d'argent monoammoniacal? Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (345–357).

#### Silver Nitrite.

Abegg, R. und Pick, H. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2571–2574).

Divers, E. The products of heating silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (281–281).

Naumann, A. und Rücker, A. Loslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 12202-22951.

Silver Salts.

Rây, P. and Gañguli, A. Two varieties of silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (278-281).

Silver Peroxynitrate Ag<sub>5</sub>O<sub>11</sub>N

**Watson**, E. R. . . . Silver peroxynitrate. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (297-298).

## 0120 Al ALUMINIUM.

Colani, A. Préparation de composés binaires des métaux par aluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (33–35).

**Diergart**, P. Gründe der bisherigen synthetisch-technischen Misserfolge in der Terra sigillata Forschung. Chem-Ztg. Cöthen, **29**, 1905, (122).

Ernst, O. Verwendung des Thermiteisens auf hoher See. Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (972–973).

Feigensohn, M. Gegenwärtiges Fabrikationswesen der wichtigsten Aluminiumpräparate. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, 783-786.

Fischer, F. Blaue Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (341-317).

Uebergangswiderstand und Polarisation an der Aluminiumanode, ein Beitrag zur Kemtuis der Ventiloder Drosselzelle, Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, '869-877).

Formenti, C. Die branne kieselsaure Ablagerung, welche sich auf dem Abnimium durch Kochen mit Wasser bildet. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (716-717).

**Gin**, G. – L'électrométallurgie de l'aluminium. – In : 5. Intern. Kongress für augew. Chemie, 4.] – Berlin, 1904, (500–503); Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (164–166).

Goldschmidt, H. Neue Anwendungen der Aluminothermie für Stahl und Eisen. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (188–198). 72004.

Aluminothermic Dinglers polyt. J., Berlin, **318**, 1903, 4737-740, 753-759). Kershaw, J. B. C. The use of aluminium as an electrical conductor. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (746-752).

Kohn-Abrest. Poids atomique de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (669-671).

Langguth, E. Leuzit, ein Rohstoff für Kali- und Aluminiumdarstellung. Briefl. Mitt. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (80-81).

Langworthy, C. F. and Austen, P. T. Occurrence of aluminium in vegetable products, aminal products, and natural waters. A contribution to the bibliography of the subject. New York, London, 1901, (V+168).

Lombardo, J. Scories des hauts fourneaux d'après la théorie de M. Zulkowski. (Polonais) Miesiecznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (10–11, 19–20); Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (937–944).

Matignon. L'aluminothermie. Rev gén. sci., Paris. 14, 4903, (1075-1092).

et **Trannoy**, R. Préparation des composés binaires des metaux par l'aluminothermie. Paris, C.-R. Acad, sci., **141**, 1905, 1100.

Metzenbaum, M. Induced radioactivity and aluminium. Sci. Amer., New York, N.Y., 90, 1904, (383).

**Patten,** H. E. Deposition of aluminium from ethyl bromide solution. J. Physic, Chem., New York, N.Y., **8**, 1901, 548-565;

**Pool,** B. Suggested new source of aluminium. [The laterite deposits of India.] London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (26–30, with discussion).

**Sokal,** E. Aluminium, Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M., **20**, 1902-03, (210-211).

**Stange**, A. Aluminium, seine Gewinnung und Industrie, Warenkunde, Wangen i. B., **1**, 1905, (31-12).

Wiedemann, H. Aluminium als Wärmeentwickler. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1904, Ausg. 1, (85–86, 92–93).

Zenghelis, C. D. Chemische Reaktionen. Aluminium.] [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (575–580).

529 0120

## Alloys.

Breuil, P. Constituent special obtenu dans la trempe d'un bronze d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 587–590).

**Grube**, G. Magnesium-Aluminium-legierungen, Zs. anorg, Chem., Hamburg, **45**, 1905, 225–237).

**Guillet,** L. Constitution et propriétés des aciers à l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 35-36).

———— Constitution des alliages cuivre-aluminium. *L.c.*, (161-167).

Louguinine, W. et Schukareff, A. Etude thermique de quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, 9-33, av. 2 pl.).

**Pécheux**, H. Thermo-électricité des alliages d'abuninium. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (1202-1201).

——— Propriété des alliages étain-aluminium, bismuth-aluminium, magnésium-aluminium. *L.c.*, **140**, 1905, (1535–1536).

Petrenko, G. I. Silber-Aluminiumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (49-59, mit 1 Taf.).

**Shepherd**, E. Aluminium-tin alloys. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **8**, 1901, 233-247, with pl., text fig.).

**Take**, E. Bestimmung von Umwandhungspunkten Heuslerscher Mangan-Aluminium-Bronzen, Marburg, SitzBer, Ges. Natw., **1905**, (35-49).

Tammann, G. Aluminium-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (53-60).

#### Al Br ALUMINIUM BROMIDE.

Kablukov, I. A. Températures de fusion des mélanges de AlBr, et SuBr<sub>4</sub>. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1).

le AlBr. Russ., l.e., (proc.-verb. 5.

#### Al C ALUMINIUM CARBIDE AlaC.

Pring, J. N. Reduction of metallic oxides by aluminium carbide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1530–1540); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (230–231).

#### Al Cl ALUMINIUM CHLORIDE.

Al\_Cl\_5COCl\_;; Al\_Cl\_3COCl\_;; 2Al\_Cl\_COCl\_

Baud, E. Combinations du chlorure d'aluminium avec l'oxychlorure de carbone. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1688-1689).

#### Al 0 ALUMINIUM OXIDE.

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques à bautes températures et pressions; déhydration sous l'influence du catalysateur Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim Obsé , **37**, 1905, prec.-verb. 1296).

Lienau, H. Fenchtigkeit und Konstitutionswasser im Bauxit. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1280-1281).

Romeu, A. de. L'industrie des abrasifs et le corindon. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (501–516).

Verneuil, A. Reproduction artificielle du rubis par fusion. Ann. chim. phys., Paris. sér. 8°, 9, 1904, (20–18).

#### Aluminium Salts.

Muminium Chlorate.

**Dobroserdov**, D. Chlorate d'aluminium, ses hydrates et sa décomposition à la chaleur. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1994, 168–183).

——— Action de la vapeur d'aniline sur une dissolution du chlorate d'aluminium. (Russ.) Le., 183-185.

#### Aluminium Silicates.

Mitteilungen des deutschen Vereins für Ton-, Zement- und Kalk-Industrie. No. 39. Inhalt: 1. Protokoll der 39. Haupt-Versammlung des deutschen Vereins für Ton-, Zement- und Kalk-Industrie am 16., 17. und 18. Februar 1903. 2. Protokoll der 11. Haupt-Versammlung der Sektion Kalk. Berlin Tonindustrie-Zig 5, 1903. XV -- 272; 96. 22 cm.

Berdel, E. Wie entsteht Porcellan? Prometheus, Berlin, 17, 1905, 53-55.

Bronn, J. Schmelzpunktsbestimmung von keramischen Produkten, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (460– 162).

Castanheira das Neves, J. da P. Die Puzzolane der Azoren. Ha pouzzolane des Açères, Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905. 101-168

Day, A. L. und Allen, E. T. Der Isomorphismus und die thermischen Ligenschaften der Feldspate. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig. **54**, 1905. 1–54, mit 7 Taf.

Foerster, F. Giessen des Tons. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, 733-740.

Gräbert, C. Neuer Aufschluss im t dditzer Tonlager. ThonindZtg, Berlin; 27, 1903, 1479-1480.

Hegemann, II. Herstellung des Porzellans. Berlin, 1904, VIII-128).

Heinecke, A. Zusammensetzung einiger künstlicher keramischer Massen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1. Berlin, 1904, 730-735).

Heraeus, W. C. Schmelzpunktsbestimmung feuerfester keramischer Produkte. Zs. angew. Chem., Berliu, 18, 1905, 49-53.

Hirsch, H. Verhalten von Ton in Salzleisungen. ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (491-493; Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, **40**, 1904, 84-92.

Hirzel. Aluminium-Magnesium-Hydrosilikat Florida-Bleicherde, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, 116-118, 145-146.

Hofmann, K. A. und Metzener, W. Ultramarinblau. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2482-2486.

Jochum, P. Die chemische Analyse als Massstab der Fenerbeständigkeit der Edeltone und der Einfluss der Mahlfeinheit auf die für die Forngebung leuerlester Fabrikate wertvollsten physikalischen Eigenschaften derselben. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1994, 775-792.

Kosmann, B. Bildung und Plastizität der Thone, mit Vorlegung von Mineralproben. ThenindZtg, Berlin, **26**, 1902, 660-662.

Zur Wasserundurchlässigkeit der Thone. L.c., 813.

Leppla, [A.]. Bildsamkeit Plastizitat) des Thones. Banmaterialienk., Stuttgart. 9, 1904, (124-125).

Ludwig. Beziehungen zwischen der Schmelzbarkeit und der chemischen Zusammensetzung der Tone. Thouind-Ztg, Berlin, **28**, 1904, (773-784).

Mäckler, A. Ausblühungen von Ziegeln. Baumaterialienk., Stuttgort, 9, 1904. (254-255, 269-272, 283-286); Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (48-58); ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, 436-443.

das Verhalten der Thone. Thonind-Zrg, Berlin, **26**, 1992, (705-709).

Odernheimer, E. Fortschritte auf dem Gebiete der Ton-, Zement- und Kalkindustrie, sowie verwandter Industriezweige. Allg. ChemZtg. Apolda. 1904, 479-480, 488, 497, 510-511, 555-56; Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (163).

ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1475-1476).

Rauter, G. Die Industrie der Silikate, der künstlichen Bausteine und des Mörtels. I. Glas- und keranische Industrie. II. Die Industrie der künstlichen Bausteine und des Mörtels. Leipzig, 1904, (150, mit 12 Taf.; 136, mit 12 Taf.).

Rohland, P. Ueber Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. [Ültramarin.] Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, 893–900.

Scheffler, W. Zur Kenntnis der Westerwaldtone und zur Praxis der Steinzeugindustrie. Diss. Techn. Hochschule, Dresden. Leipzig, 1905, VII-112.

Seger, H. und Cramer, E. Künst liche Vermehrung des Bindevermögens der Tone. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904. 641-642).

Vogt, G. Sur l'influence de la température de cuisson sur les qualités de la porcelaine obtenue. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. L. Berlin. 1904, (735-738).

——— Présence fréquente de l'acide titanique dans les argiles, l.c., (741-743).

Weyberg, Z. Wirkung von Baryunchlorid und Strontium-Chlorid auf Kaolin bei hoher Temperatur, Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, 138-142). **Weyberg**, Z. Lithiumalumosilikate. *l.c.*, (646-655).

Zschokke, B. Plastizität der Thone. (Plasticité des argiles.) [Dentsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 7, 1902. (377–382, 393–400); 8, 1903, (1-6, 25–32, 53–59, mit Taf.).

## Aluminium Sulphate.

**Wadmore**, J. M. Sodinm alum. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (150).

## Aluminates.

Rambert, E. L'emploi de l'aluminate de baryte en sucrerie. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (759-765).

#### Al Si Aluminium silicides.

Manchot, W. und Kieser, A. Constitutionsbestimmung von Siliciden. (Aluminiumdoppelsilicide.) Liebigs Anu. Chem., Leipzig, 342, 1905, (356–363).

#### 0130 (Ar) ARGON.

Herrmann, A. und Pesendorfer, F. Radioaktivität des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (70-71).

Meyer, E. Durchlässigkeit des Argons für ultraviolette Strahlung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (362–364).

**Prytz,** K. and **Thorkelsson,** Th. An examination of the radio-activity of some Icelandic boiling springs and of the contents of argon and helium of the gases of these springs. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 4, (317-346).

**Schmidt**, R. Diffusion von Argon und Helium. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **14**, 1904, (801–821); Diss. Halle a. S., 1904, (38, mit 1 Taf.).

## 0140 (As) ARSENIC.

Bordas, F. Recherche de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (416– 418); Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (234–236).

Brunner, E. Auflösungsgeschwindigkeit des Arseniks. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (494–499).

**Dengès**, G. Localisation de l'arsenie, Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **5**, 1905, (559-575).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, **2**, 1905, (177-495, mit 2 Tal.).

Köhler, J. Arsenical investigations. (Swedish) Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1901, (167–184, with pl.).

**Kunkel,** A. J. Der sogenaunte normale Arsenik. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (511–529).

Lehenbauer, L. Arsengehalt unterfränkischer Wässer und Gesteine, Diss. Würzburg, 1903, (17).

**opl,** E. Arsen als Kontaktgift. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (757-758).

Schlagdenhauffen, [F.] et Pagel. Présence de l'arsenie normal dans les organes. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (84-85).

Siebert, W. Modifikationen des Arsens und Antimons, Diss. Berlin, 1905, (47).

**Stock**, A. and **Siebert**, W. Darstellung von gelbem Arsen mittelst des Lichtbogens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (966-968).

Thomson, W. Presence of arsenic in the body and its secretion by the kidney. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1901, No. 1, (1-10, with 3 pl.).

Allotropic form of arsenic and estimation of arsenic when in minute quantities. *I.e.*, **50**, 1906, No. 12, (1–9).

Viard, G. Composition des homologues du vert de Schweinfurt. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (286-288).

Wieser, O. Der sogenannte natürliche Arsenik, Diss, Würzburg, 1903, (35).

## Alloys.

**Žemčužnyj**, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadminn, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1281-1285).

#### As Cl Arsenic Chloride.

Arsenic Halides.

Hugot, C.—Action du gaz ammoniac sur le trichlorure, le tribromure et le triiodure d'arsenic.—Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (54-56).

#### As H ARSENIC HYDRIDE.

Lockemann, G. Katalytische Zersetzung von Arsenwasserstoff, Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, 191-494a.

Trzeciok. Schutz gegen Vergiftung durch Arsenwasserstoff, Gewerbl.-techn. Retgeber, Berlin, **3**, 1904, (326-328).

#### As N ARSENIC NITRIDE A-N

Hugot, C. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, 51-56).

As N H Arsenic amide As NH<sub>2</sub> = Arsenic imide As NH<sub>2</sub>

Hugot, ( /m.e./.

#### As O ARSENIC OXIDES.

Arsenie Pentoride.

Berl, E. Die Arsensäureanhydrid-Katalyse des Schwefeltrioxyds. Vorl. Mitt. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 252-254.

Usher, F. L. and Travers, M. W. The interaction of sulphuretted hydrogen and arenic pentoxide in presence of hydrochlogic acid. London, J. Chen. Soc., 87, 1905, 1370–1373; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223-221).

#### As S ARSENIC SULPHIDES.

Linder, E. and Picton, H. [Physical and chemical properties of colloidal arsenious sulphide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905. 1906–1936; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (240-241).

Winter, H. Gelbes und rotes Arsentrisulfel. Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1905, 228-235.

## 0150 Au AURUM GOLD.

Dykes, R. Precipitation of gold in the crystalline form. Chem. News. London, **91**, 1905. [80].

Heteren, W. J. van. Angebliche Allotropie des Goldes Holländische Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1965, +17-53.

Hundeshagen, F. Verhalten von Vanadinverbindungen gegenüber Gold und Goldlösungen. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, 799-800.

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Quantitative Trennung des Goldes von anderen Metallen durch Hydrazin- bezw. Hydroxylamin-Salze, Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D.chem. Ges., **38**, 1905, (2129–2130).

Jacquerod, A. et Perrot, L. Point de fusion de l'or. Arch. Sci. Phys., Genève, 1sér. 4, 17, 1904, (650-651).

Loevy, J. Goldgewinning in Transvaal. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 947-953, 984-989;

——— Gold im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (213).

MacArthur, J. S. Gold extraction by cyanide: a retrospect. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (311-315).

Colloidal Solutions.

Dieck, W. Kohäsion unserer Goldpräparate. [Kolloide.] Odont. Bl., Berlin, 9, 1904, 95-101.

Resenscheck, F. Das kolloidale Gold. Diss. Erlangen, 1901, 653.

Vanino, L. Goldhydrosole, Berling Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (463-466).

#### Alloys.

Levin, M. Gold-Thalliumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 45, 1905. 31-38.

l.e., (238-242). Gold-Nickellogierungen.

Vogel, R. Gold-Bleilegierungen, L.c., 11-23, mit I Taf.

46, 1905, 60 75, mit 2 Tal.).

#### Au I GOLD IODIDE

Meyer, F. Préparation de l'iodure aureux, par action de l'iode sur l'or. Paris, C.-R. Acad, sei., **139**, 1904, (733-736).

#### Au O GOLD OXIDE.

Vanino, L. Vermeintliche Löslichkeit des Goldoxyduls in Wasser. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, \*162-463).

## 0160 B BORON. Borides.

Binet du Jassoneix Reduction par le bore amorphe des oxydes de manganèse et préparation d'un nouveau borure de manganese. Paris, C.-R. Acad. sei , 139, 1904, 4209-4211.

paration des deux bornres de thorium. *l.e.*, **141**, 1905, (191–193).

Wedekind, E. Die Manganboride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1228-1232).

#### B Br BORON BROMIDE

Joannis, A. Action de l'ammoniae sur le bromure de bore et sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 364-368).

#### BFBORON FLUORIDE.

Moissan, 11. - Préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Le., (711-714)

#### BORON OXIDES. B 0

Borie Acid and Borates.

Borax und Borsäure als Arznei- und Konservierungsmittel. Hrsg. vom Bunde deutscher Nahrungsmittel-Fabrikanten und -Händler. Heidelberg (C. Winter), [1905], (118). 26 cm. 3 M.

Hart, E. Boric acid and borax. 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.] Berlin, 1904, (772–773).

Hoff, J. II. van't und Blasdale, W. C. Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen, XLV. Auftreten von Tinkal und oktaedrischem Borax. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1086-1090..

Jaubert, G. F. Action de l'acide borique sur les peroxydes alcalius, formation de perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (796-798).

Küspert, F. Demonstration der sauren Eigenschaften der Borsäure. Zs. physik. Unterr., Berlin, 17, 1904, (352); **18**, 1905, 34).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organische Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (350-355).

#### Chloroborates.

(CaO  $\downarrow$  CaCl<sub>2</sub> 5B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ;

 $(CaO)_3^{\dagger} CaCl_2^{\dagger} 3B_2^{\dagger}O_3^{\dagger}$  and  $(CaO)_3 CaCl_2 B_2O_3^{\dagger}$ 

Also the calcium borates BO32CaO and B O.3CaO

Paris, C.-R. Acad. sci., Ouvrard, L. **141**, 1905, 351-354.

Perborates.

Mélikoff, P. Perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (502).

KB<sub>2</sub>O<sub>5</sub>2aq ; NaBO<sub>2</sub>Iaq.

 Bruhat, J. et Dubois, H. Perborates. Lc., (506-509); Ann. chim. analyt., Paris. **10**, 1905, (135, 137).

Sodium Perborates

NaBO-III<sub>2</sub>O  $Na_sB_sO_s10H_sO_s$ 

Jaubert, G. F. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (796-798).

#### BARIUM. 0170 (Ba)

Guédras, M. Filon de barytine dit de la Chandelette, près Villefort. Paris. C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (315–316).

Guntz. Préparation du baryum, Ann. chim, phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (5-25:; [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. -1.] Berlin, 1904, (538 -51L.

Jordis, E. and Kanter, E. H. Chateliers Forschungen über Baryt-Zemente." ThonindZtg. Berlin, 29, 1905, (216-217).

Neimann, E. . . HI. - Gelatinöse anorganische Baryumsalze. Diss. Berlin, 1905, (10).

#### Alloys.

Smith, G. McP. Action of barium amalgam on solutions of sodium and potassium salts. J. Physic. Chem., Îthaca, N.Y., **9,** 1905, (13–35).

#### Ba Br BARIUM BROMIDE.

Thorne, N. C. Fallung von Baryumbromid durch Bromwasserstoffsäure. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (308–313).

#### Ba 0 BARIUM OXIDES.

Bauer, O. Baryumoxyd und seine Hydrate. Parstellung eines neuen Zs. anorg. Chem., Hamburg, Hydrats. **47**, 1905, (401=120).

Brochet, A. Procédé de fabrication électrolytique de l'hydrate de baryum. Intern. Kongress f
ür angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (713-715).

#### Barium Salts.

Barium Carbonate.

Basch, E. E. Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung, ChemZtg, Cöthen. **29**, 1905, (721 - 722)

534 0170

Pfeifer, I. Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. I.e., 950.

#### Barium Nitratei

Basch, E. Zersetzung des Baryumnitrates in der Hitze. ChemZtg. Cethen, 29, 1905. 31.

#### Burium Nitrite.

Rây, P. C. [Barium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Sec., 87, 1905, 477-184; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 240-241).

## Barium Phosphate.

Corcelle, A. Action des sulfates alcalins sur le phosphate tribarytique. Thèse, Genève, 1904, 58, av. 5 pls.

#### Barium Silicate.

Beckenkamp, J. Krystallform des Baryum-ilicates Ba Si O<sub>2</sub> + 6 H<sub>2</sub> O<sub>2</sub> Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, 283-285.

#### Barium Sulphate.

Küster, F. W. and Dahmer, G. Löslichkeit von Baryamsulfat, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 348-319.

Rohland, P. Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats. Vorl. Mitt. I.c., 38, 1904, 311-31s.

Schulze, F. E. n. Thierfelder, H. Baryum-ulfat in Mecrestieren (*Nanophypohora* F. E. Sch. Berlin, SitzBer. Ges. natf. Freunde, **1905**, 2-4.

#### Barium Salphite.

Rogowicz, J. Löslichkeit des Baryumsulfits in Wasser und in Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl. 938-9409.

## 0180 Be BERYLLIUM.

Howe, J. L. "Glucinum" or "beryllium." Science, New York, N.Y., (N. Ser ), 21, 1905. 35-36).

Parsons, C. L. "Beryllium" or "glueinum." l.c., (273–274).

Atongewicht von Kohle und Beryllium. Vebers, von J. Koppel, Zs. anorg. Chem., Hamburg. **46**, 1905, (215-246).

Tanatar, S. M. Atomicité et poids atomique du beryflium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ fiz.schim. Obšé., 36, 1904, 82-86. Wetherell, E. W. Anomalies of beryllium. Chem. News. London, 91, 1905, 25

#### 0190 Bi BISMUTH.

Aten. A. H. W. Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 47, 1905, (386– 398, mit 1 Taf.).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Wismutsalzen. Le., 44, 1905, 237–266).

Gutbier, A. Atomgewicht des Wismuts. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (831).

**Hajdu**, O. Wismuthpräparate. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (155-159).

Lippmann, E. O. von. Zur Geschichte des Wismuts. ChemZtg, Cothen, 29, 1905. (719).

Mehler, H. Atongewicht des Wismuts. Diss. Erlangen, 1995, (44, mit 1 Taf.).

Meslin, G. Coefficient d'aimantation du bismuth et quelques points de repère dans l'échelle diamagnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (199–502).

Perrot, F. L. et Cailler, C. Conductibilité thermique du bismuth cristallisé. Arch Sci. Phys., Genève, sér. 4), 18, 1901, (115-167).

Rausch von Traubenberg, H. Frlw. Halleffekt des Wismuts bei hohen Temperaturen. Ann. Physik, Leipzig, +1. Folge : 17, 1905, 78-103).

Rimatori, C. La galena bismutifera di Rosas Sulcist, . . . Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5., **12**, i, 1903, 262– 269.

Vogelsang, W. Wismut-Salze. Diss. Berlin, 1905', 555.

## Alloys.

Hiorns, A. II. Alloys of copper and bismuth. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (179–186, with 2–pls. and discussion).

Hüttner, K. und Tammann, G. Legierungen des Antimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-141, mit 1 Taf.).

Mönkemeyer, K. Tellur-Wismut, I.e., 46, 1905, (115-422).

Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec le bismuth. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905. (proc.-verb. 1285-1286).

# Bi\_0 BISMUTH OXIDES. Bismuth Salts.

Carbon.

Bismuth Nitrite.

Compounds:-

Bi (NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>, 2NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>, NaNO<sub>2</sub>

Bi  $(NO_2)_3$ ,  $3KNO_2$ ,  $H_2O_3$ 

Bi  $(NO_2)_3$ ,  $2NH_4NO_2$ ,  $NH_4NO_3$ ,  $NaNO_3$ 

Ball, W. C. Complex nitrites of bismuth. London, J. Chem. Soc., 87, 1905. (761-765); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (129-130).

## Bismuth Oxyhalides.

Herz, W. Oxylhaloide des Wismuthes. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, 82, (1904), 1905, natw. Sekt., 2-3).

## Bismuth Phosphate.

Rügheimer, L. und Rudolfi, E. Molekulargewicht des Wismuthphosphats. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (319–350).

#### 0200 (Br) BROMINE.

Boericke, F. Elektromotorisches Verhalten des Broms und das Anodenpotential bei der Elektrolyse neutraler Bromkaliumlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (57-88).

Luther, R. and Sammet, G. V. Die Gleichgewichte

$$IIIO_3 + 5HI_{---}^{33}3I_2 + 3II_2O$$
 and

$$HBrO_3 + 5HBr \xrightarrow{\gg} 3Br_2 + 3H_2O$$
,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. 1.c., (293-225).

Meerum Terwogt, P. C. E. Das System: Brom und Jod. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (203-243).

#### Br F BROMINE FLUORIDE.

Prideaux, E. B. R. Bromine fluoride. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240).

#### Br H HYDROGEN BROMIDE.

Kreider, J. The behaviour of typical hydrous bromides when heated in an atmosphere of hydrogen bromide. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (97–406, with illus.); [Cebers. von I. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (350–360).

(n-7195)

Reichenbach, F. Bildung des Bromwasserstoffgases aus den Elementen. Diss. Leipzig, 1903, (47).

Steele, B. D. The halogen hydrides as conducting solvents.—Part III. The transport numbers [of ethyl ether, acctone, methylhexylketone and triethylanmonium brounde when dissolved in liquefied hydrogen bromide]. Preliminary notice. London Proc. R. Soc., 74, 1965, 3200.

#### 0210 C CARBON.

Bay, I. et Alix, J. Evolution du carbone dans les combustibles. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (377-378).

Blythswood, Lord and Allen, H. S. Dewar's method of producing high vacua. [Determination of the amount and rate of absorption of air by charcoal cooled to the temperature of liquid air.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (497–512).

Börnstein, E. Zersetzung der Steinkohlen bei geringer Hitze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, I, 1905, (141-142).

Braun, F. Mechanismus der elektrischen Zerstäubung; Schmelzen von Kohlenstoff; Zerlegung von Metalllegierungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 17, 1905, (359–363, mit 1 Taf.).

Brunner, K. Vorlesungsversuch. [Abscheidung von Kohlenstoff aus Kohlendioxyd mittels Magnesium.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1432).

Cabot, G. L. Carbon Black. [5, 1n-tern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (704–710).

**Crookes**, Sir W. A new formation of diamond. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (458–161).

**Dewar**, Sir J. Absorption des gaz par le charbon de bois à basse température. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (261– 264).

Frank, A. Gewinnung von Kohlenstoff (Russ und Graphit) aus Acetylen und Metallcarbiden. Zs. angew. Chem. Berlin, 18, 1905, (1733–1735).

Gössling. Dreiwertiger Kohlenstoff. Sudd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (628).

Heidepriem, [E.]. Selbstentzündung von Mineralkohlen. Protok. Dampfkesselüberw Ver., Hamburg, **35**, 1905, (419–137).

Heinhold, M. Entstehung des Pyropissits und der Schwefelkohle. Braunkohle, Halle, 4, 1905, (357-361, 369-372).

Hodurck, R. und Söhle, U. Entstehung der fossilen Kohlen. *l.c.*, (173– 175, 189–192).

Hoffmann, J. F. Chemische Gleichungen der Bildung fossiler Brennstoffe. Beitr. Geophysik, Leipzig, 7, 1905, (327–378).

**Hübner**, C. I. Schwefelkohle. II. Amerikanisches Terpentinöl. Diss. Halle a. S., 1903, (VII + 47).

Mixter, W. G. A new allotrope of carbon and its heat of combustion. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (431–444, with illus.).

Moissan, H. Sur l'augmentation de volume de la fonte liquide, saturée de carbone au four électrique, au moment de la solidification. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (185–192, av. fig.).

l.e., (277-283). Préparation du diamant.

Ann. ohim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (174-208).

Parsons, C. L. Atomgewichte von Kohle und Beryllium. [Uebers, von I. Koppel.] Zs, anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (215-216).

Potonié, II. Entstehung der Steinkohle. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (1-12).

——— Ueber rezenten Pyropissit. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, Protokolle, (255-259).

Schenck, R. und Heller, W. Gegenseitige Beziehungen der verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2139-2143).

Simmersbach, O. Steinkohlenverkokung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1901, (416-452).

Smits, A. Die relativen Dampfspannungen der drei verschiedenen Kohlenstolfmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4027–4033).

**Spengler**, O. Dreiwertiger Kohlenstoff. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (93-95).

**Stahl**, A. F. Entstehung des Erdöls und der Steinkohlen. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (665–667).

Strache, H. Vergasung des Kohlenstoffes beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (434-436).

Weckbecker, J. Darstellung von Graphit aus Holzkohle, Metallurgie, Halle, **1**, 1901, (137-112).

Wielandt, W. Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (201–206).

Wüst, F. und Geiger, C. Zwei Kohlenstofformen im Eisen, "Temperkohle" und "Graphít". Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1134– 1139, 1196–1202).

#### C N CYANOGEN.

Berthelot. Recherches sur le cyanogène. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), 3, 1904; Introduction (145-146); 1° Solubilité et polymérisation (146-154); 2° Réactions entre le cyanogène et le cyanure de potassium (154-163); 3° Études thermochimiques sur la dissolution et la polymérisation du cyanogène, (163-181).

Dissolution et polymérisation du cyanogène, Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (93–97).

Oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. *I.c.*, (169-177); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **3**, 1901, (169-181).

Buëb, J. Herstellung von Cyanverbindungen, [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (531–536).

**Fukushima**, S. Cyanogen compounds in coal gas. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (433–473, 552–588, 758–798); Tokyo, Kog. Kwag. Z., **8**, 1905, (113–165, 245–277).

Grossmann, H. Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [5. Intern. Kongress

CNSH

C O

für angew. Chemie. L. Berlin, 1904, (640-643).

**Hand,** A. Cyanschlamm. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1098-1106).

Jungbluth, F. Regularities in the structure of the third evanogen band. [Transl.]. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1904, (237–252, with text fig., pl.).

Lidov, A. P. Décomposition du dicyane par le fer chauffé. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **36**, 1904, (proc.-verb. 448-450).

C N H HYDROGYANIC ACID v.~1310. C N O H CYANIC ACID v.~1310.

# CARBON OXIDES.

THIOCYANIC ACID v. 1310.

Carbon Monoxide.

Bodenstein, M. und Ohlmer, F. Katalyse des Kohlenoxydknallgases durch Kieselsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (166-176).

Chadwick, S., Ramsbottom, J. E. and Chapman, D. L. The action of ultraviolet light on moist and dried mixtures of carbon monoxide and oxygen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287-288).

**Dejust.** II. Action de l'oxyde de carbone sur l'oxyde d'argent. Son application pour déceler les traces de ce gaz dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1250-1252).

Jackson, H. and Northall-Laurie, D. The action of carbon monoxide on ammonia. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (433-434); [abstraet] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (118-119).

Lidov, A. P. Nouvelle méthode de préparation de l'oxyde de carbone. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 450).

Schenck, R. Spaltung des Kohlenoxydes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (551–559).

Würtenberger, F. Zersetzung des Kohlenoxydgases im Wärmespeicher des Martinofens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, +147-449).

**Zimmermann**, F. Spaltung des Kohlenoxydes. *l.c.*, **25**, 1905, (758–762); Diss. Marburg, 1904, (79).

#### Carbon Dioxide.

Brown, H. T. and Escombe, F. Variations in the amount of carbon dioxide in the air of Kew during the years 1898-1901. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (118-121).

Boudouard, O. Influence de la vapeur d'eau sur la réduction de l'anhydride carbonique par le charbon. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (252–253).

Dosch, A. Welchen Nutzen bringen Vorrichtungen zur selbsttätigen Anzeige der Kohlensäure und wann sind sie angebracht? Braunkohle, Halle, **3**, 1901, (313–319).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (398–399).

Ehrenfeld, R. Elektrolytische Reduction der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4138-4143).

Henrich, F. Die Rolle, welche die Kohlensäure in Sauerquellen und Sprudeln spielt. Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 10, 1901, (439-141, 477-479, 513-515, 557-559).

Küster, F. W. Abspaltung von Kohlendioxyd aus Natriumkarbonatlösungen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (532–537).

**Luhmann**, E. Fabrikation der flüssigen Kohlensäure. Zs. Kohlensäure-Ind., Berlin, **10**, 1904, (75-77, 111-113, 147-149, 183-185, 219-221, 255-257, 291-293, 329-332, 366-368, 403-106, 441-144, 480-482, 515-518, 554-557, 587-590, 625-629).

Luther, R. und Krsnjavi, B. Komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (170-173).

Monhaupt, M. Einwirkung von Kohlensäure auf Magnesiumhydroxyd. ChemZtg, Cothen, 28, 1901, (868).

Raikow, P. N. Einwirkung von Kohlensäure auf die Hydrate und Carbonate der Alkali- und Erdalkalimetalle. *l.c.*, (1247–1252).

**Sonnenstrahl**, K. Technische Fortschritte auf dem Gebiete der Kohlensäure-Industrie. Balneol. Ztg. Berlin. **16**, 1905, Wiss.-techn. Tl, (66-69).

2 8 2

Uebel, M. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (141).

Wender, N. 1879-1904. Zum 25jährigen Jubiläum der ersten technischen Anwendung von flüssiger Kohlensäure. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **10**, 1901, (551-554).

#### Carbonates.

**Lebeau**, P. Dissociation des carbonates alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (422–432).

Décomposition sous l'action de la chaleur et du vide d'un mélange de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalin-terreux. l.c., (433-441).

#### C O Cl CARBON OXYCHLORIDE.

Baud, E. Combinaisons du chlorure d'aluminium avec l'oxychlorure de carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1688-1689).

#### C Si CARBON SILICIDE.

Moissan, H. Météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (773-780).

## C S CARBON SULPHIDES.

Schwefelkohlenstoffes nach System J. L. Eckelt. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (10-14).

**Taylor**, E. R. The manufacture of bi-sulphide of carbon in the electric furnace, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (525–532).

## 0220 Ca) CALCIUM.

**Arndt**, K. Das metallische Calcium. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1972–1971).

-Beckmann, E. Einige Anwendungen von metallischem Calcium, (Vorl. Mitt.). *L.c.*, (901–906).

Cramer, [E.]. Liegen Versuche vor, welchen Veränderungen Kalksandsteine beim Lagern auf Fabrikhöfen unterworfen sind? ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (573-574).

Deval, L. Zusammen-etzung des Kalksulfo-Aluminates. *l.e.*, **26**, 1902, 1081–1082). Gary, M. Frostwirkung auf Kalksandsteine. *l.e.*, **27**, 1903, (2231).

0210

**Glasenapp**, M. Kalksandsteine. *l.c.*, **28**, 1904, (383–385, 406–408, 447–449).

Hale, E. and Ellerman, F. Calcium and hydrogen floceuli. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (41–52, with pl.).

Landsberg. Das Härten [der Kalksandsteine] mit Kohlensäure. Thonind-Ztg, Berlin, 28, 1901, (574-575).

Moissan, H. et Chavanne. Sur quelques constantes physiques du calcium et sur l'amalgame du calcium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (122–127).

Rinne, F. Zur mikroskopischen Struktur von Kalksandsteinen. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (192–195).

Ruff, O. und Plato, W. Darstellung von Calcium. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (263–264).

Senier, A. and Clarke, R. Use of calcium in lecture-table experiments. Chem. News, London, **91**, 1905, (87).

**Šetlik**, B. Calcium metallicum des Handels. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (218–219).

Thugutt, S. J. Fritz Hinden's nene Reaktionen zur Unterscheidung von Calcit und Dolomit. Centralbl Min., Stuttgart, 1905, (265–266).

Toyonaga, M. Distribution of lime in the animal body. I. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (12-25).

**Wöhler**, P. Darstellung von metallischem Calcium für Laboratoriumszwecke. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (612-618).

#### Calcium cyanamide.

Erlwein, C. Neues Ausgangsmaterial (Calciumeyanamid) zur Herstellung von Alkalieyaniden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (646-652).

#### Ca C CALCIUM CARBIDE.

Bullier, L. M. Eine neue Art der Darstellung von Calciumcarbid. Acetylen, Halle, 7, 1901, (169).

Carlson, B. Production of calcium carbide. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1904, Afd. f. kemi, (61– 72, with pl.).

Guédras, M. P. S. Carbure de calcium employé comme explosif dans les travaux miniers. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (1225–1226).

Lunge, G[eorg]. Calciumkarbid und Acetylen. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (706-724).

Moissan, H. Eine neue Art der Darstellung von Calciumcarbid. Acetylen, Halle, 7, 1904, (153-154).

Sandmann, O. Bindung des atmosphärischen Stickstoffes und Einwirkung desselben auf Baryum- und Calciumcarbid. Le., 6, 1904, (137-142).

#### Ca Cl CALCIUM CHLORIDE.

Moissan, H. Elektrolyse des Calciumchlorids. Acetylen, Halle, 7, 1901, (170).

#### Ca F CALCIUM FLUORIDE CaF,

Paternò, E. e Mazzucchelli, A. Le proprietà colloidali del fluoruro di calcio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (420-428, 520-528).

#### Ca. H CALCIUM HYDRIDE.

Guntz, A. et Bassot, H. jun. Chaleur de formation de l'hydrure . . . de caleium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (863-865).

#### Ca N CALCIUM NITRIDE.

**Guntz**, A. et **Bassot**, H. jun. Chaleur de formation . . . de l'azeture de calcium. l.e., (853–865).

**Herzfeld**, [A.]. Kalkstickstoff. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (265–268).

#### Ca O CALCIUM OXIDE.

**Drexel,** E. Alkalische Reaktion des freien Kalkes im absoluten Alkohol. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (311).

Herold, I. Kaustifikation des Kaliumsulfates. [Löslichkeit des Calciumhydroxyds.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417–430).

**Joannini**. Hydraulische Kalke. Zentralbl. Bauverw., Berlin, **23**, 1903, (423–424).

Stiepel, C. Neues Kalkkalorimeter. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (583-586).

#### Calcium Salts.

Calcium Carbonate

Berju, G. und Kosinenko, W. Bestimmung des Aetzkalkes in gebrannten

Kalken und Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (419-425).

Blum, L. Alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (12-13).

Lange, A. Verhalten von kohlensaurem Kalk zu Kobaltsalzen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (32).

Lebeau, P. Décomposition sous l'action de la chaleur et du vide d'un mélange de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, 186r. 8), **6**, 1905, (433-441).

## Bleaching powder.

Ditz, II. Ansicht von Tarugi über die Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1600–1693).

Küspert, F. Neues vom Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (144-146).

Tiesengold, V. Composition du chlorure de chaux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (834–862).

#### Calcium Chloroborates.

**Ouvrard**, L. Chloroborates de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (351–354).

#### Calcium Nitrite.

Rây, P. C. [Calcium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20 1904, (240-241).

## Calcium Permanganate.

Beknazar-Uzbachian, J. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Thèse, 1904, (89, av. 1 Tab.). 8vo.

#### Calcium Phosphates.

Cameron, F. K. and Seidell, A. Action of water upon the phosphates of calcium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1154-1463).

#### Calcium Silicates.

Benzian, R. Monocalciumsilicat. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (737-738). Michaelis, W. scn. Kieselsäure und Kalkhydrosilikat. ThonindZtg. Berlin, 27, 1903. (256).

## Calcium Sulphate.

Buchrucker, L. Neubildungen von Gyps, Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (283).

Doeltz, F. O. Verhalten eines Gemenges von Bleisulfid und Calciumsulfat beim Erhitzen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (460-463).

Hoff, J. II. van't. Bildungsverhältnisse der ozeanischen SalzablagerungenXLII. Bildung von Glauberit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (478–483).

lin, **26**, 1902, (129-131).

Kosmann, B. Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats Gips). *l.e.*, **27**, 1903, (1735–1737).

Rohland, P. Beziehungen zwischen der Löslichkeit des Calciumsulfats und der Hydratation des Gipses und des Portlandzements. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (327–330).

Estrichgips. (Hydratation des Hemiliydrates.) ThomindZtg, Berlin, **27**, 1903, 675-680).

Estrichgips, (Hydratation des Anhydrids.) Le., **27**, 1903, (1145–1148, 1177–1179).

*l.e.*, **28**, 1901, 389-392, 942-914).

Seidell, A. and Smith, J. G. Solubility of calcium sulphate in solutions of nitrates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (493-499, with text fig.).

#### Calcium Sulphite.

Geese, W. Löslichkeit des schwefligsauren Calciums in alkalischen Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1057-1059).

#### Cement and Mortar.

Canaris, C. jun. Hochofenschlacke and Zement im Lichte der Zulkowskischen Theorie. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (813-821).

Deval, L. Einwirkung von Kalksulfaten auf Cemente. ThouindZtg, Berlin, 26, 1902, (913-915).

Feret, R. Portlandzement. l.c., 27, 1903, (1061-1066).

**Gary**, M. Gipsmörteln. *l.c.*, **26**, 1902, 1984–1989, 1120–1123, 1218–1223).

——— Einfluss der Kohlensäure und einiger Salzlösungen auf Portland-Cement und Trassmörtel. l.e., (1037–1038).

— Hochofenschlacke und Portland-Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, 123–137).

Veränderungen an Beton im Seewasser. *l.c.*, **23**, 1905, (66-71, mit 2 Taf.).

———— Spezifisches Gewicht und Glühverlust der Zemente. Le., (276–278).

Versuche mit Gipsmörteln. Stein n. Mörtel, Berlin, **6**, 1902, (225-226, 243-214, 259-161, 276-277, 291-292, 307-324).

Hart, F. Chemie des Portlandt'ementes. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (345-347).

- Einwirkung von Essigsäure auf Portlandzement und Hochofenschlacke. *I.e.*, **28**, 1904, (809).

Heidrich, M, Wärmeerböhung geglühter, granulierter und gemahleuer Hochofenschlacken im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (22–31).

Jordis, E. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zemente.] Zs.Elektroch., Halle, **10**, 1904, 1938-940).

--- und Kanter, E. H. "Le Chateliers Forschungen über Baryt-Zemente." ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, ·216-217).

Kanter, E. H. Konstitutionstheorie von Zement. *I.e.*, **27**, 1903, (4I-43).

Kappen, H. Mineralbildung in schnellbindenden Portlandzementen, *l.e.*, **28**, 1901, (1345-1346).

Zerrieseln kalkbasischer Silikatmassen und Zusammenhang zwischen den Portlandzementmineralien Felit und Belit. Le., **29**, 1905, (370– 373).

Klaudy, J. Zersetzung von Cementen durch Grundwässer. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin 1901, (706-707).

Kosmann, B Tricalciumsilikat in der Konstitution der Cemente. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (1829–1831).

0230

**Kupffender**, H. Das spezifische Gowicht von Portland-Cement. *I.c.*, (112– 143).

Le Chatelier, M. H. Durchlässigkeit der Mörtel für diffundierende Salze. (Perméabilité par diffusion des mortiers.) [Deutsch n. franz.]. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (225–229, 241–244).

Chemische Zersetzung der Cemente im Meerwasser. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (105–108).

Loebell. Konstitution des Portland-Cementes. l.c., (1030-1031).

Ludwig, T. Konstitution des Portland-Cements. (Zur Berichtigung). *l.c.*, **27**, 1903, (9-10).

**Meyer,** A. Tricalciumsilikat im Portland-Cement. *l.e.*, **26**, 1902, (1895– 1899).

Meyer, F. M. Noehmals , Portlandzement." Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1975–1976).

Newberry, S. B. Konstitution der hydraulischen Zemente. Unter Beihilfe von Melville M. Smith. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (75, 125-130).

Passow, H. Hochofenschlacke und Portlandzement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904. (199-225).

Wärmeerhöhung geglühter, granulierter und gemahlener Hochofenschlacke im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1059).

— Hochofensehlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1128– 1130).

Rebuffat, O. Konstitution der schnellbindenden Cemente. Thonind-Ztg, Berlin, 26, 1962, (1453-1458).

Bicalciumsilikat im Portland-Cemente. l.c., (1579–1582).

**Richardson,** C. Portland cement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (480–481).

Portlandzement als feste Lösung. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (941-944).

Richter, W. Konstitution des Portlandzementes. *l.c.*, (1862-1864). Nachtrag. **27**, 1903, (1943).

**Rohland,** P. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. [Zement.] Zs.

Elektroch., Halle, **10**, 1904, (893-900). Erwiderung an Herrn E. Jordis. *l.e.*, **11**, 1905, (129-130).

**Rohland**, P. Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemente. I-III. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (60**5**–608, 1617–1622, 1966–1971).

Portlandzementes. l.c., 27, 1903, (890–893).

——— Einwirkung des Meerwassers auf Portlandzement. Le., (2022–2025).

Treiben des Gipsmörtels. 1.e., **28**, 1904, (1297–1300).

Umschlagen der Abbindezeit des Portlandzementes. *l.c.*, **29**, 1905, (949-952).

——— Hydratations- und Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. l.e., (1027-1029, 1062-1064).

Die Candlot'sche Reaktion und die Verwendung des Portlandzementes bei Meerwasserbauten. l.e., (1487–1488).

Schwabe, O. Hochofenschlacke und Portlandzement. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1265-1267).

Schwarz, E. Chemie des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1329-1331).

Zulkowski, K. Konstitution and Erhärtung der hydraulischen Bindemittel. *I.c.*, **26**, 1902, (1725–1729).

Zement. *l.e.*, **27**, 1903, (589–591).

## 0230 (Cd) CADMIUM.

Baxter, G. und Hines, M. A. Atomgewicht von Kadmium, Vorl, Mitt. Analyse von Kadmiumchlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158-167).

**Fabry**, C. Wave-length of the cadmium line at  $\lambda$  5086. Astroph. J., Chicago, Ill., **19**, 1901, (116–118, with text fig.).

Goldschmidt, C. Eine Bereitung von metallischem Cadmium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (79).

Koziorowski, K. Poussière de zinc comme matière première pour la production du cadmium. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (135-138).

Lovisato, D. La greenockite nello miniere di Montevecchio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (612-646).

Rimatori, C. Blende [cadmifere] di diverse località di Sardegna. *l.e.*, i, 1903, (263–269).

Rimbach, E. Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. (IV. u. V. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1553-1572).

Saunders, F. A. New series in the arc spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117-118).

#### Alloys.

Novak, F. Kadminmlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (421-415, mit 3 Taf.).

**Žemčužnyj**, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadminn, le plomb et l'antimoine (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905. (proc.verb. 1281-1285).

#### Cd I CADMIUM IODIDE.

McBain, J. W. Dissociation des Kadmiumjodids. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (215–223).

#### Cd O CADMIUM OXIDES.

Eykman, J. F. Die Peroxyden von Kadmium. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (259-261).

#### Cadmium Salts.

Cadmium Nitrate.

Pušin, N. A. Sur les coordonnées de la courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de cristallisation du Cd(NO<sub>3/2</sub>, Hl<sub>2</sub>O. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1115–1116).

Cadmium Phosphomolybdate.

Perlberger, H. Kupfer- und Kadmium-Phosphormolybdate. Diss. Bern, 1904, (17), 8vo.

#### 0240 (Ce) CERIUM.

Kraft, K. Cer and Lanthan. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (34).

Mühlbach, E. Elektrolyse von Cerosalzen. Diss. kgl. techn. Hochschule. München, 1903, (71).

Wolff, H. Einige Salze des Ceriums, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (89-115).

#### Ce O CERIUM OXIDES.

**Kraft**, II. Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (44).

#### Cerosulphates.

Brauner, B. Quelques sels de l'acide cérosulfurique composés par les éléments des terres rares. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 6627-659.

#### Cerotungstates.

 $((NH_4)_2O)_2C_2O_3 \; (WO_3)_{16} \; 2 \; aq. \;$ 

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1474–1181).

#### 0250 (Cl) CHLORINE.

Burgess, C. H. and Chapman, D. L. Active chlorinc. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (529-530).

Chapman, D. L. and Burgess, C. II. Cause of the period of chemical induction in the union of hydrogen and chlorine. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (100).

Chlorine. [Effect of impurities in retarding or preventing the combination of chlorine with hydrogen.] Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 13, (1–3).

**Dixon**, H. B. Atomic weight of chlorine: an attempt to determine the equivalent of chlorine by direct burning with hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (250–252).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chom., Wiesbaden, 44, 1905, (398–399).

Foster, G. W. A. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1781–1781).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Einfluss von Radiumstrahlen auf Chlorkuallgas. *Le.*, (899-901); (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (41-47).

Knietsch, R. Spezifische und Verdampfungswärme des flüssigen Chlors. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904. (672–673).

Le Blanc, M. Das Quecksilberverfahren von Casmer zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. Carlo Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (609-612).

Merk, B. Darstellung von Chlor. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, (894).

Neuburger, A. Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904. (1437–1447, 1473–1482).

Nourrisson, C. Analyse du chlore électrolytique. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), 17, 1904, (548).

Reinganum, M. Dichtebestimmung des Chlors bei hohen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig. **6**, 1905, (511-516).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Uebers. von I. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135).

Ruer, R. Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde. *I.e.*, **43**, 1905, (85–93).

Russ, F. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1310-1318).

Treadwell, F. P. und Christie, W. A. K. Dichte des Chlorgases. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (446-154).

Dichte des Chlorgases. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1934–1935).

#### Bleaching.

**Abel**, E. Hypochlorite und elektrische Bleiche. Theoretischer Teil. Theorie der elektrochemischen Darstellung von Bleichlauge. Halle a. S., 1905, (V+ 111).

**Duckworth**, H. S. Application of electrolytic chlorine to textile bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1157-1160).

#### Cl H HYDROCHLORIC ACID.

Brown, J. Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsaure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145-453).

Einwirkung von Chlorwasserstoff-äure auf Kaliumpermanganat im Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Uebers, von I. Koppel.] Le., 47, 1905, 331–330).

Küster, F. W. und Abegg, F. Chlor-wasserstoffgas-Entwicklungsapparat. Zs. chem. Apparatenkunde, Berlin, 1, 1905, (89-93).

und Münch, S. Tabelle zum Einstellen normaler Salzsäure nach dem Volumgewicht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (150-152).

Luther, R. und Brislee, F. J. Die anodische Zersetzungsspannungskurve von Salzsäure an Platinelektroden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (595–601).

#### Chlorides.

**Cohn**, A. Einwirkung sauerstoffand schwefelhaltiger organischer Verbindungen auf die Chloride vierwertiger Elemente. Diss. Berlin, [1905], (51).

Foerster, F. und Müller, E. Alkaliehloridelektrolyse unter Zusatz von Fluorverbindungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (781-783).

Foote, H. W. Solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (251–253, with text fig.).

**Matignon**, C. Chlorures anhydres des métaux rares. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181–1183, 1339–1341).

- Methode zur Gewinnung wasserfreier Metallchloride. Chem-Ztg. Cöthen, **29**, 1905, (780-782).

Rügheimer, L. und Rudoff, E. Molekulargewicht der Metallehloride. Liebigs Ann. Chen., Leipzig, **339**, 1905, (311-319). Tardy, A. et Guye, P. A. Électrolyse des chlorures alcalins. 11. Mode de fonctionnement des diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, 79-123, 7 fig. .

## Cl O CHLORINE OXIDES.

## Oxy-acids of Chlorine.

Hypochlorous Acid and Hypochlorites.

Digby, W. P. The relation of stability to electrochemical efficiency in hypochlorite production. Lendon, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (326-335, with discussion.

Küspert, F. Chlorkalk, [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, 3, 1904, 114-146.

**Šestakov**, P. I. Action des hypochlorites sur l'urée; synthèse nouvelle d'hydrazine. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Olsé., **37**, 1905, 41-7; St. Peterburg, 1905, 47).

#### Chloric Acid and Chlorates.

Couleru, M. Chloratbestimmungen und Ausbeuteberechnungen in der elektrolytischen Industrie der Chlorate. ChemZtg. ("öthen, 29, 1905, "1072-1074").

Dobroserdov, D. Chlorate d'aluminium, ses hydrates et sa décomposition à la chaleur. Russ. 8t. Peterburg, Zurn, russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1904, 6468-183

Foerster, F. and Müller, E. Elektrolytische Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905. 502-503).

Friderich, I., Mallet, E. et Guye, P. A. Préparation simultanée des chlorates alcalins et du chlorure de zinc par le procédé K. J. Bayer. Monit. sci. Quesn., Paris, sér. 1. 18, 1904, (879-883).

Hendrixson, W. S. Action of chloric acid on metals. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, 1903, 1904, 150-162.

**Kershaw**, J. B. C. Elektrolytische Chloratindustrie, Vebers, von Max Huth, Halle a. S., 1905, (1X + 124).

Sand, J. Unterchlorige Säure. 111. Bildung und Zersetzung der Chlorsaure. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, 465–180.

Schmidt-Altwegg. Chlorat oder Perchlorat? Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, 241-242). Sirk, H. Beschleunigung der Chlorentwicklung aus Kaliumchlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin. Zur Theorie der elektrolytischen Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 261-263).

#### Perchlorates.

Alvisi, U. Les poudres noires au perchlorate d'ammonium. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 467-474).

Ferrulli, F. Contributo allo studio dei perchlorati [organici]. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (224-225).

Wijk, H. J. van. Das System: Ceberchlorsäure und Wasser. (Holländisch) Zaandam, 1905, (78, with 1 pl.); (Deutsch) Zs anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (1-52).

Zeppa. P. Nuove prove sulla stabilità dei perclorati dedotte dallo studio di alcuni perclorati nuovi [di auilina, fenilidrazina, cupriammonio]. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (221-224).

#### HALOGENS.

Dittrich, M. und Bollenbach, H. Einwirkung von Persulfaten auf Halogenide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (717-751).

Grossmann, H. Fahigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (640-643).

Jannasch, P. und Jahn, A. Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1576-1589).

Müller, E. und Scheller, A. Die durch Fluor, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (112-128).

Ries, A. Einige Salze der Chlor-, Brom- und Jodsäure. [KClO<sub>3</sub>; KBrO<sub>3</sub>; KlO<sub>3</sub>; XH<sub>4</sub>IO; RblO<sub>3</sub>.] Zs. Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (243–250).

Wentzki, O. Neue Methode zur Tremnung von Chlor, Brom und Jod in Gemengen von Chloriden, Bromiden und Jodiden. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 4966-698.

#### 0260 (Co) COBALT.

Copaux, H. Propriétés physiques comparatives du cobalt et du nickel purs, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1904, (657-659).

Lange, A. Verhalten von kohlensanrem Kalk zu Kobaltsalzen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (32).

Pozzi-Escot, E. Nouvelle réaction caractéristique du cobalt. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (147).

Vaillant, P. Influence de la concentration sur les propriétés magnétiques des solutions de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1632–1634).

## Alloys.

Guertler, W. und Tammann, G. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205-224, mit 1 Taf.).

#### Compounds.

Durrant, R. G. Green compounds of cobalt produced by oxidising agents [on cobaltous salts in presence of alkali salts of acetic, tartarie, citric, oxalic, lactic, malic, succinic and glycollic acids]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1781-1791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (251).

Jaeger, F. M. Krystalldiagnose der Kobaltverbindungen mit complexen Jonen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **39**, 1904, (541–575).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Kobalt-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

orlov, E. I. Mercurocobalto- et mercuronickelrhodanates complexes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **37**, 1905, (1269-1272).

Pieper, M. Komplexe Kobaltammoniake. Diss. Zürich. Berlin, 1904, (57).

Werner, A. and Berl, E. Hexahydroxylamin-kobaltisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (893-899).

und Feenstra, R. Eine Grenzreihe der Dikobaltiake. l.c., (923-925).

Werner, A. und Grün, A. Gemischte Aethylendiamin und Ammoniak enthaltende Trianminkobaltsalze. l.e., (4033-4040).

und Wolberg, Δ. Dibromotetramminkobaltsalze. l.e., (992-998).

— — Bromo-aquotetramminkobaltsalze. *l.e.*, (2009–2013).

#### Co O COBALT OXIDES.

**Tubandt**, C. Alkalische Kobaltoxydullösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (368–373).

#### Cobalt Salts.

Cobalt Sulphate.

Wetzel, H. Bildungs- und Loslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin, 1905, (59).

## Percobaltomolybdates.

**Keller**, F. Perkobaltmolyldate. Bern, 1904, (33 + 1).

#### 0270 (Cr) CHROMIUM.

Carveth, H. R. and Curry, B. E. Electrolytic chromium, 2. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (353–380).

and **Mott**, W. R. Electrolytic chromium, I. *l.e.*, (231-256, with text fig.).

Colson, A. Variations de la fonction basique dans les sels de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (331-333).

Goldschmidt, C. Eine neue Bereitungsweise von Chronmetall. Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (56).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Chrom-Ammoniaken. Zürich, 1904, (103).

**Le Blanc,** M. The production of chromium and its compounds by the aid of the electric current. Transl. by **J.** W. Richards. . . Easton, Pa., 1901, (3 l. + 122).

**Pfeiffer,** P. Stereochemie des Chroms. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (111–112).

## Alloys.

Arrivaut, G. Alliages de chrome et de manganèse. Bordeaux, Proc.-verb.

sec. sei. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (70-75).

Chromium.

Guillet, L. Les aciers au chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (426-428).

Vigouroux, E. Les ferrochromes purs. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (62-68).

## Compounds.

**Cameron**, A. T. Derivatives of the sesquioxides. Constitution of the chremo oxalates. Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (722-737).

**Glasmann.** B. Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Bern, Diss. Riga, 1901, 611.

**Koppel**, I. Chromo-Natriumrhodanid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, 359–361.

**Pfeiffer**, P. Aquochromsalze, Verh. Schweiz, Natf. Ges., Winterthur, **87**, 1905, 467-68; Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 4, **18**, 1904, (279-281).

Configuration stereoisomerer Chromsalze; mit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 283–305.

Riesenfeld, E. H. Ueberchromsaureanlydrid-triamin. (Mit Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4068-4071.

Weinland, R. F. und Fridrich, W. Einige Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. *l.e.*, 43784-3787.

#### Cr Cl CHROMIUM CHLORIDES.

Bakhuis Roozeboom, H. W. and Olie, J. Jr. The solubility of the isomeric chromic chlorides. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (66-70) (English; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Add. K. Akad. Wet., 14, [1905], (10-11) (Durch).

Koch, A. Die aus dem grünen Chromehlorid- (Bromid) Hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen. Diss, Tubingen. 1901, 42).

#### Cr N CHROMIUM NITRIDE.

Baur, E. und Voerman, G. L. Eisenand Chronmitrid. Zs. physik. Chem., Leipzig. 52, 1905, 167-178.

#### Cr O CHROMIUM OXIDES.

Herz, W. Natur der alkalischen Lösung von Chromhydroxyd. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, 82, 1904), 1905, natw. Sect., (144–145).

Riesenfeld, E. H., Wohlers, H. E. und Kutsch, W. A. Höhere Oxydationsproducte des Chrons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1885-1898.

#### Chromium Salts.

Chromium Phosphate.

**Schiff,** II. Kristallisiertes Chromiphosphat. Zs. anorg. Chem., Hamburg., **43**, 1905, 1304–307.

#### Chromium Sulphates.

Colson, A. Existence d'un sulfate vert normal de sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (42– 41).

Réaction à vitesses discontinues du sulfate chromique vert. *l.c.*, (1451-1454).

- Sulfate chromique  $(Cr_4/8O_4)_5(OH)_2$ ] dont l'acide est partiellement dissimulé. l.c., **141**, 1905, (119–122).

Müller, E. und Soller, M. Die Rolle des Bleisiperoxyds als Anode bei der elektrolytischen Oxydation des Chromsulfates zu Chromsäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (863-872).

Werner, A. Einige neue Chromsalze. Chlorsulphate de chrome, bromosulfate de chrome etc.] Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (60-63); Arch. sci. phys., Genève, (sér. 1), 18, 1904, (270-273).

#### Chromic Acid and Chromates.

Abegg, R. Konstitution der Bichromate. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, 1108-112).

Gröger, Max. Chromate des Mangans. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (153-168).

**Leuba**, A. Action des acides nitrique et acétique sur les chromates alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1901, (303-301).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Composition de la gélatine insolubilisée par les sels de sesquioxyde de chrome et théorie de l'action de la lumière sur la gélatine additionnée de chromates métalliques. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (193-205).

Riesenfeld, E. H. Zersetzung der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd. (Mit 1Hhrn Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3578-3586).

Schreinemakers, F. A. H. Natrium-chromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (211–220).

Lithiumchromate. (Hollandisch) *I.e.*, (633-639).

# Perchromic Acid and Perchromates.

Byers, H. G. and Reid, E. E. Perchromic acid and the perchromates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (503-513).

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Perchromate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3059-3066).

Riesenfeld, E. H. Ueberchromsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), 11, 1, 1905, (101-103).

## 0280 (Cs) CÆSIUM. Alloys.

Kurnakov, N. S. et Žukovskij, G. Ju. Sur les mercurides de caesium et de rubidium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proceverb. 947-948).

## Compounds.

Cacsium-amide.

Rengade, E. L'amidure de casium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (H183-1185).

Méthylamidure de cresium [CsNHMe]. l.c., (246-248).

— Action de l'éthylamine et de l'isobutylamine sur le cæsium. *l.e.*, **141**, 1905, (196-198).

#### Caesium Ammonium.

Renegade, E. Action de l'oxygène sur le cæsium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1536-1538).

#### Cs S CAESIUM SULPHIDE.

Biltz, W. und Wilke-Dörfurt, E. Pentasulfide des Rubidiums und Cäsiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (123–130).

#### 0290 Cu COPPER.

Borchers, W. Aussichten auf Vereinfachung des Kupferhüttenbetriebes. [In: Festschrift A. Wüllner gewidmet.] Leipzig, 1905, (227–239).

Cowper-Coles, S. Rapid electro-deposition of copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (215-236, with 12 pls. and discussion).

Diergart, P. Archäologisches über die Bedeutung der persischen roy-Kupfer. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, 3, 1904, (30-31).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (177–195, mit 2 Taf.).

Holzapfel, A. C. Anstrich von Schiffsböden. Kupferfarben u. Kupferpräparate und ihre Giftwirkung. Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 5, 1904, (398–416).

**Houllevigue**, L. Étude des lames minces de cuivre obtenues par ionoplastic. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig, 1904, (62-67).

**Huntington**, A. K. Crystalline structure of electro-deposited copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (324–325, with 1 pl. and discussion).

Hosvay, L. Eigenschaften von mit Hydrazin bereiteten anmoniakalischen Cuprolösungen. Kupferspiegel. Math.natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (87-91).

**Keil,** H. Einwirkung von Kochsalzlösung auf Kupferrohr. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (495).

**Kern**, S. Experiments on copper pipes. The cause of certain cracks and flaws.] Chem. News, London, **91**, 1905, (91).

**King**, A. S. The line spectrum of copper. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1901, (21-10).

**Mason,** F. H. The reduction of copper ores by the "German process." Univ. Market, Berlin, Ed. A., **18**, 1904, (151, 153); Ed. B., (135-137).

Ragg. M. Submarine und Rostschutz-Farben. Kupferfarben und ihre Giftwirkung. Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin. 6, 1705, 389-426.

Sabatier, P. La catalyse par les metaux communs. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, 842-850.

et Senderens, J. B. Nouvelles methodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moléculaire basées sur l'emploi des métaux divisés (2° partie). Ann. chim. phys., Paris, sér. 8, 4, 1905, 433-488.

Spitzer, F. Das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren evankalischen Lösungen. Zs. Elektroch., II.dle, 11, 1905. 345-368, 391-497.

Uthemann Schutz des Kupfers und seiner Legierungen gegen Seewasser. Berlin, Zs. Ver. D. lug., **49**, 1905, (733– 736).

#### Compounds.

Horn. D. W. and Taylor, E. E. Some cuprammonium sulphates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (253–285).

Pfeiffer, P. and Pimmer, V. Pyridinund chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. auorg, Chem., Hamburg, 48, 1905, (98– 111).

Pimmer, V. Verbindungen von Kupfernitrat und Kupferbromid mit Pyridin und Chinolin . . . Diss. Zürich, 1904, 79.

### Cu.L. 5NH, L., H.O. and Cu.L., NH., 4H.O.

Silberrad, O. The metallic derivatives of nitrogen iodide and their bearing on its constitution. [Cuprosamine periodide and cuprosamine iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 666-73; fab-tract London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 241-242).

## Alloys.

Bajkov, A. A. Alliages de cuivre et d'antimoine et phénomenes de la trempe observés dans ces alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 36, 1904. 111-165, av. pl.).

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstell, Ein Beitrag zur Brouzefrage. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 211-252; Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, 445-453, mit 2 Tal.).

Breuil, P. Constituant spécial obtenu dans la trempe d'un bronze d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (587-590).

Guillet, L. Constitution des alliages envre-aluminium. *Le.*, **141**, 1905, (164-467).

Heyn, E. and Bauer, O. Kupfer, Zinn and Sauerstoff, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, .52-68, mit 1 Taf.); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, 1137-1147, mit 1 Taf.; Metallurgie, Halle, 2, 1905, (190-192, 201-208).

Hiorns, A. H. Alloys of copper and bismuth. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (179-186, with 2 pls. and discussion).

Krug, C. Die Platinkupferlegierungen. Diss. Leipzig. Berlin, 1903, (39).

**Kurdĭumov**, A. P. La préparation du laiton. (Russ.: St. Peterburg, 1901, (1±67, av. 7 pl.). 23 cm.

Louguinine, W. et Schukareff, A. Etude thermique de quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pl.).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisms Sb.+Sn. Sb.+Cu et Sn.+Ni. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 197-199).

**Sackur**, O. Kupfer-Zink-Legirungen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges.. **38**, 1905, (2186-2196).

Take, F. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heuslerschen Mangan-Aluminium-Bronzen, Marburg, SitzBer-Ges, Natw., 1905, (35-49).

#### Cu Cl COPPER CHLORIDE.

Meerburg, P. A. Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser, Zs. anorg, Chem., Hamburg, 45, 1905, (1-10).

#### Cu I COPPER IODIDES

Walker, J. W. and Dover, M. V. The iodides of copper. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1581-1592); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232).

#### Cu O COPPER OIDES.

Ley, H. Colloidales Kupferoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2199-2203). Rosenthaler, L. Haltbare alkalische Kupferlösungen, Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (28).

## Copper Salts.

Copper Indates.

Granger, A. et Schulten, A. de. Quelques iodates de cuivre cristallisés. [Cu(IO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>aq; Cu(IO<sub>3</sub>) (OH)]. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (201-203).

Copper Phosphomolybdate.

Perlberger, H. Kupfer- und Kadmium-Phosphormolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

Copper Sulphate.

Foerster, F. and Coffetti, G. Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (736-741).

**Gin**, G. Fabrication du sulfate de cuivre. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (597-602).

#### Cu S COPPER SULPHIDE.

Bodländer, G. und Idaszewski, K. S. Elektrolytisches Verhalten von Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (161-182).

Hassreidter, V. Löslichkeit des Schwelfelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (292, 1023–1024).

Rössing, A. Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. *l.c.*, (465–466).

#### Cu Si COPPER SILICIDE

Philips, M. Kupfersilicid, Diss. kgl. techn. Hochschule. Berlin, 1904, (64).

#### 0300 (Er) ERBIUM.

Arnold, L. Erbium. Diss. Erlangen, 1905, (V+69, mit 1 Taf.).

#### 0310 (F) FLUORINE.

Casares, J. Vorkommen beträchtlicher Mengen von Fluor in vielen Mineralwässern der Pyrenäenkette und im Geyser des Yellowstone-Parkes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (729-735).

Cuthbertson, C. and Prideaux, E. B. R. Refractive index of gaseous fluorine. London, Proc. R. Sec., (Ser. A), 76, 1905, (426-427).

Lunt, J. On the spectrum of silicon; with a note on the spectrum of fluorine. *I.c.*, (118-126, with pl.).

Moissan, H. et Lebeau, P. Action du fluor sur les composés oxygénés de Pazote. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1573-1577).

#### Compounds.

Melikov, P. et Kazaneckij, P. Constitution des combinaisons fluorovanadiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 177-821.

Ruff, O. und Albert, C. Einwirkung von Siliciumehloroform auf einige Fluoride und die Darstellung von Siliciumfluoroform, sowie dessen Eigenschaften. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 53-64).

#### F H HYDROFLUORIC ACID.

**Deussen**, E. Flusssäure, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300-340, 408-130).

Ehrenfeld, R. Zur quantitativen Scheidung der Fluorwasserstoffsäure und Schwefelsäure. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, (440–412).

Wender, N. Flusssäure als Konservierungsmittel. L.c., 28, 1904, (857).

#### Fluorides.

Böhm, E. Fluoride der Schwermetalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1905, (326–340).

**Heyder**, F. Verwendung von Fluorammonium. [Desinfection.] Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (386).

Moissan, H. Sur la préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafhorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (711-714).

et **Lebeau**, P. Préparation et propriétés du fluorure d'azotyle. *L.c.*, **140**, 1905, (1621-1626).

Prideaux, E. B. R. Fluorides of selenium and tellurium [formed by the action of fluorine on the elements]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238-239).

Bromine fluoride [BrF<sub>3</sub>]. l.e., 240).

Ruff, O. and Staüber, K. Nitrosylfluorid (NOF). Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (190-202).

und Thiel, C. Einwirkung von Fluorwasserstoff auf Schwefelstick-

stoff und eine neue Bildungsweise des Thionylfluorids, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (549–553).

Thiel, K. Darstellung eines Schwefeltetralluorides . . . Diss. Berlin, 1905, 83).

# 0320 (Fe) FERRUM IRON). GENERAL.

Beckert, T. Eisen. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (F-104).

**Brauns**, R. Neubildung von Schwefelkies. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (714–716).

Jüptner, H. Freiherr von Jonstorff. Eisen, Wien, Schr. Ver. Verbr. Natw. Kenntn., 45, 1905, (113-140, mit 4 Taf.).

**Kassner**, G. Selbstreinigung einer eisenhaltigen Manganlösung. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (407–109).

Milbauer, J. Eisen in Leuchtgas. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 23. Aufsatz, (4).

Münker, E. Gase im Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1901, (23-27).

**0tto**, C. Eisen und Kohle. Gaea, Leipzig, **41**, 1905, (41-48).

**Strzoda**, W. Neues Eisenmaterial von hervorragender Säurebeständigkeit zu Apparaten für die chemische Industrie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (17–48).

Teichgräber. Eisenerzvorkommen in Galicien (Spanien). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (332-334).

**Wedding,** H. Eisen und Wasserstoff. (In Gemeinschaft mit Th. Fischer.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (25-51).

———— und **Fischer**, T. Eisen und Wasserstoff, Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, 1268–1275).

## a History.

Vogel, O. Zur Urgeschichte des Eisens. Prometheus, Berlin, **15**, 1901, 689-693, 710-711).

## β Physical Properties.

Bach, C. Festigkeitseigenschaften von Stahlguss bei gewöhnlicher und höherer Temperatur. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1901, (385–388). Bach, C. Festigkeitseigenschaften von Flusseisenblechen bei gewöhnlicher und höherer Temperatur. Mitt. Forsch-Arb. Ingenieurw., Berlin. II. 28, 1905, (13–80, mit 4 Taf.).

Benedicks, C. Recherches physiques et physico-chimiques sur l'acier au earbone. Paris, 1901, (220, av. 41 fig. et 28 pl.).

Charpy. Modification de la qualité du métal des rivets par l'opération du rivetage. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (327-328).

et **Grenet**, L. Températures de transformation des aciers. *l.c.*, **139**, 1901, (567-568).

Cotton, A. et Mouton, H. Phénomène de Majorana. *l.e.*, **141**, 1905, (317-319).

**Dewar**, Sir J. and **Hadfield**, R. A. The effect of liquid air temperatures on the mechanical and other properties of iron and its alloys. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (326-336); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **4**, 1905, (556-574); [Uebers.] Eis- und Kälte-Ind., Berlin, **7**, 1905, (13-15).

Frémont, C. Non-fragilité possible de l'acier après travail au bleu. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1032–1033).

l'acier sur les elfets du cisaillement, du poinconnage et du brochage dans la chaudronnerie. *l.c.*, **141**, 1905, (325–327).

**Guillet**, L. Comparaison des propriétés, essais et classification des aciers ternaires. *l.c.*, (107–108).

Guye, C. E. et Schidlof, A. Sur l'énergie dissipée dans le fer par hystérésis aux fréquences élevées. *l.c.*, 139, 1901, (517–519).

Harker, J. A. The specific heat of iron at high temperatures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (130–138).

**Houllevigue**, L. Épaisseur des lames transparentes de fer. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (128–130).

et Passa, H. Propriétés magnéto-optiques du fer ionoplastique. *l.e.*, **141**, 1905, (29-31).

Kessner, A. Einfluss der Wärmebehandlung auf die Festigkeitseigenschaften von weissem Eisen. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (382–381).

**Leyde,** O. Festigkeit und Struktur des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1901, (94–103, mit 1 Taf.).

Moissan, H. Augmentation de volume de fa fonte liquide, saturée de carbone au four électrique, au moment de la solidification. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (185-192, av. fig.).

Nathusius, H. Magnetische Eigenschaften des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (99–105, 164–169, 290–296).

Osmond, F. et Frémont, C. Les propriétés mécaniques du fer en cristaux isolés. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (361-363).

**Perot,** A. et **Lévy**, H. M. Fragilité de certains aciers. *l.c.*, **139**, 1904, (1198-1200).

Rinne, F. Technisches und meteorisches Eisen. N. Jahrb. Miu., Stuttgart, 1905, 1, (122-158).

Schmauss, A. Elektrische Herstellung von kolloidalem Eisen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (506–507).

Simmersbach, O. Einfluss des Stickstoffs auf die Härte des Eisens. Bergm. Rdsch., Kattowitz, **1**, 1905, (139-140).

**Tassilly**, E. Résistance électrique du fer et des aciers. Bul. sei. trimestr., Paris, **18**, 1905, (7-10).

Weiss, P. Propriétés de la pyrrhotine dans le plan magnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1332–1334).

Winkelmann, A. Diffusion naszierenden Wasserstoffs durch Eisen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (589-626); [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig, 1905, 136-68).

**Wüst**, F. Veränderung des Gusseisens durch anhaltendes Gluhen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (1136-1138).

## $\gamma$ Manufacture.

Jahrbuch für das Eisenhüttenwesen. (Ergänzung zu "Stahl und Eisen".) Ein Bericht über die Fortschritte auf allen Gebieten des Eisenhüttenwesens im Jahre 1902. Im Auftrage des Vereins deutscher Eisenhüttenleute bearb. von Otto Vogel. Jg. 111. Düsseldorf (A. Bagel i. Komm.), 1905. (XVI+465). 21 em.

Amberg, R. Darstellung von Ferrosilizium aus Pyrit und Sand. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (391–396).

**Blair**, A. A. Iron and steel. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (478–480).

Borchers, W. Ueber den gegenwärtigen Stand der elektrischen Eisenund Stahlerzeugung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (621-637, 689-693).

Bratke, A. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. *l.c.*, **23**, 1903, (1033-1035, 1082-1089, 1344-1345).

Braune, H. Raapkés Bessemer process. (Swedish) Stockholm, Jernk. Ann., 1904, Bih., (173–190, with pl.).

Brinell, J. A. Recent modifications of the Martin process. (Swedish) *l.c.*, **59**, 1904, (344–375, with pl.).

Colometric carbon and bullet tests as a method of control in steel manufacture. (Swedish) l.c., (439-441, with pl.).

Canaris, C. Chemische Vorgänge beim kombinierten Bessemer-Martin-Verfahren zu Witkowitz. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1125– 1127).

Combes, C. Procédé électrométallurgique Froges-Hérault pour la fabrication de l'acier. Electrochmie, Paris, **10**, 1901, (166–173, av. fig.).

Daelen, R. M. Erzeugung von Flusseisen im Herdofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (507-511, 618-621).

Daelen, W. Ausgleichen der Temperatur heisser Gase [im Hochofen-Betrieb]. l.c., 23, 1903, (419–451).

**Dichmann**, C. Verarbeitung flüssigen Roheisens im basisch zugestellten Martinofen. *l.e.*, **25**, 1905, (1337–1346, 1429–1437).

**Engelhardt**, V. Das Kjellinsche Verfahren zur elektrischen Erzeugung von Stahl. *l.e.*, **25**, 1905, (148-152, 205-212, 272-278).

Geilenkirchen. Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zur Flusseisendarstellung. *l.c.*, (328–334, 407–410, 463–469, 886).

Genzmer, R. Flusseisendarstellung am Siemens-Martinofen. Le., 24, 1904, 1418-1129;

Gesing, G. Härten von Stahlteilen ohne Oxydbildung. Jahrb. Urania, Bautzen, 1, 1904, (81-84).

Goerens. Aufbau von Eisen und stahl. Berlin, Zs. Ver. D. lug., 49, 1905, (1871-1872).

Goldschmidt, II. Eisen- und Stahlerzengung im elektrischen Ofen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1. Berlin, 1904, (510-525, mit 6 Taf.).

Goldstein, O. Stahlerzengung mit Verwendung von fertiger Schlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1230–1231).

Grimshaw, R. Hartemittel für Stahl. Weltmarkt, Berlin, 19, 1905, 9-11.

Haarmann, A. Das Eisen in der Eisenbahn nach Beschaffenheit, Form und Masse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1961. 52 59).

Haas. Das chemische Verhalten von hochprozentigem Ferrosilizium. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1901. (1315).

Harbord, F. W. Recent developments in electric smelting in connection with iron and steel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 7140-178, with 12 figs, and discussion.

Hiorth, A. Electro-metallurgical production of iron. Norw.) Elektr. Tidssk., Kristiania, 18, 1905, 189–191, 198–199, 203–205).

Hutton, R. S. Electro-metallurgy of iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (589-592).

Jannettaz, P. Eine Ersparnis in der Gusseisenfabrikation, ChemZtg, Cöthen, 28, 1901, 1230-1231).

Krauss, A. Eisen-Hutten-Kunde. Tl 1: Das Roh-Eisen, Tl 2: Das Schmiedeisen, Neudruck, Leipzig, 1905, 85, mit 1 Taf.; 80, mit 5 Taf.

Le Chatelier, H. Emploi de l'air sec dans les hauts fourneaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, 6925-927.

Ledebur, A. Das Bertrand-Thiel-Verfahren, Stahl u. Eisen, Dusseldorf, 23, 1903, 36-11 c.

Lipin, V.—La metallurgie de la fonte, du fer et de Pacier.—Tome I.—Russ. St. Peterburg, 1904, (IV+8+760-2, av. pl.).

Mathesius, W. Herstellung von poren- und lunkerfreien Grauguss, Stahlguss und Schmiedestücken durch Anwendung von Thermit. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 925-030.

Maximowitsch, S. Ein neues Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905. 152–531.

Mehner, H. Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Berlin, 1905, (36); Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (75–94).

Naske, T. und Westermann, A. Das technische Ferromangan. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 1243 248).

Neuburger, Adolf. Technik der Elektrometallurgie des Eisens. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, 456–159, 172–175.

Neuburger, Albert. Herstellung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Berlin, Verh. Ver. Gewerbft., 84, 1905, SitzBer. 81-110; Ann. Gew., Berlin. 55, 1901, 182-190, 207-215); Dingders polyt. J., Berlin, 319, 1904, (737-742).

Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl direkt aus den Erzen auf elektrischem Wege. I.c., 219-223, 231-234).

Das Stassano'sche Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Bergm. Relsch., Kattowitz, 1, 1905, (331–337).

Elektrometallurgie des Elsens und Stahls, Glückauf, Essen, 41, 1905, 607-611).

Elektrometallurgie des Eisens wahrend des Jahres 1901. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 181 189, 529–540.

Neumann, B. Elektrothermische Eisenerzeugung und das jetzige hüttenmännische Verfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1537–1540).

Das Ruthenburgsche Agglomerationsverfahren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (101–102).

Die elektrothermische Erzeugung von Eisen und Eisenlegierungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf. 24.

1904, (682–688, 761–769, 821–826, 883–888, 914–950; **25**, 1905, (90–91).

Neumann, B. Betriebsergebnisse einiger elektrischer Eisen- und Stahlprozesse. *Le.*, **25**, 1905, (536–542).

**Osann**, B. Temperstahlguss. *I.e.*, **23**, 1903, (22-35, 106).

Verdampfung von Hochofenschlacke, *l.e.*, (870-872).

Osten. Eine rheinische Hochofenanlage. Arch. Post, Berlin, 32, 1904, 637-647).

otto, C. Erzeugung des Eisens unmittelbar aus dem Erze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (139-140).

Direkte Eisen- und Stahlerzeugung. Zs. angew. Chem., Berlin. **18**, 1905, (1014–1017).

— Direkte Stahlerzeugung. Bergm. Rdsch., Kattowitz, **1**, 1905, (241–244).

gung. *l.e.*, **2**, 1905, (27–30).

Paillot, M. Application de la physico-chimie à la métallurgie de l'acier. Lille, Bul. soc. indust., 32, 1901, (321-329).

Sattmann, A. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1224–1227).

Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zu Flusseisendarstellung. *I.e.*, **25**, 1905, (714).

Schenck, R. Chemische Vorgänge im Eisenhochofen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (21-34).

und Heller, W. Die Gleichgewichte im Hochofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1121–1124).

Simmersbach, O. Verwendung schweft-Ireicher Brennstoffe im Hochofen. *I.e.*, **23**, 1903, (163–165).

Herdofenstahlerzeugung aus flüssigem Roheisen. *L.c.*, **25**, 1905, 1699-703, 769-773).

Hochofengase zum Reduzieren von Eisenerz für die neueren Herdofenstahlprozesse. *I.c.*, +1187-1189.

Rösten von Eisenerzen. Glückauf, Essen, **41**, 1905, (501-508). Skrabal, A. Elektrolyteisen. Zs Elektroch., Halle, 10, 1904, (749-752).

Stapf, T. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1342-1344).

Surzycki, S. Talbot-Stahlschmelz-verfahren in Frodingham. *I.e.*, (170–174).

**Thiel,** O. Ein neues Vorfrischverfahren in seiner Anwendung auf den Bertrand-Thiel- und Thomasprozess. *t.e.* (306-309).

Troeller, W. Durstellung von Eisen und Stahl unter Zuhilfenahme des elektrischen Stromes. Prometheus, Berlin, 15, 1904, (561-565).

waldeck, C. Gasanalytische Durchrechmung eines deutschen Hochofens auf graues Giessereiroheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (670-676).

Ward, G. J. and Longden, A. H. Effect of sulphur on silicious pig iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (186-187).

Wedding, H. Ausführliches Handbuch der Eisenhüttenkunde, Gewinnung und Verarbeitung des Eisens in theoretischer und praktischer Beziehung... 2. vollkommen umgearb. Aufl. von des Verf. Bearb. von "Dr. John Percy's Metallurgy of iron and steel". In 4 Bden. Bd 3. Die Gewinnung des Eisens aus den Erzen. Lfg 2. Braunschweig, 1901, (349-662).

Eisen und Wasserstoff. In Gemeinschaft mit Th. Fischer.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (25-51).

Das Talbot-Verfahren in Frodingham. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, 329-348, mit 2 Taf.:

Die Kleinbessemerei in Verbindung mit Martinofenbetrieb. As., **84**, 1905, (259–280, mit 3 Taf.).

ursprung eines Blasenraumes in einem Flusseisenblocke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, 832-835, mit 1 Taf.).

Das Eisenhüttenwerk Thale, Berlin, Verh. Ver. Gewerbtl., 83, 1904, Abh., (199-224, mit 3 Taf.).

Wedemeyer. Verwendung von Manganerzen als Entschweflungsmittel beim Schmelzen on Flusseisen. Stahl. u.

2 0 2

Eisen, Düsseldorl. **24**, 1901, (1316-1321, 1377-1380).

wüst, F. Manganerz als Entschweflungsmittel im Kupolofen. Le., 23, 1903, 4134-4136.

Eisen. *l.e.*, **24**, 1904, (514-519).

und Schüller, A. Einfluss von Silizium und Kohlenstoff auf den Schwefel im Eisen. *Le.*, 23, 1903, (1128–1153).

#### Structure, etc.

Benedicks, C.—On fragments of cast iron, designated as crystals. The fron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1901, (252-257).

Boynton, H. C. Sorbitic steel. The Iron and Steel Magazine, Boston. Mass., 7, 1904, 470-180).

Goecke E. Zur Metallographie der Eisen-Kohlenstofflegierungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (134–138).

Ischewsky, W. Neue mikrographische Gelugebestandteile auf der Oberfläche des gehärteten Stahls. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 120-122, mit 1 Taf.,.

Kurbatov, V. Ja. Structure de l'acier trempé. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 1521-1539, av. 1 pl.); **37**, 1905, (169-180, av. pl. IV-VI).

Kurrein, M. Gefügeänderungen in Flusseisen von 0, 1 /<sub>c</sub> Cunter mechanischer Beanspruchung. Baumateradienk., Stuttgart, 9, 1904, (193-197, 209-213, 239-235, 241-250, mit 2 Taf.<sub>c</sub>.

Mellor, J.W. The crystallization of iron and steel. London, 1905, (X -- 111).

Wüst, F. and Geiger, C. Zwei Kohlenstoffformen im Lisen, "Temperkohle" und "Graphit." Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (H31-1139, H96-1202).

und Schlösser, P. Einfluss von Kohlenstoff, Silizium, Mangan, Schwefel und Phosphor auf die Bildung der Temperkehle im Eisen, I.c., 24, 1905, 1120–1123).

#### Interactions.

Bauer, O. Einfluss der Reihenfolge von Zusatzen zum Flusseisen auf die Widerstandsfahigkeit gegen verdunnte Schwefelsäure. Berlin, Mitt. kgl. Materialprüfgsamt, 23, 1905, 292-298).

Baur, E. and Glaessner, A. Einwirkung von Kohlenstoff, Kohlenoxyd und Kohlensäure auf das Eisen und seine Oxyde. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (556-562).

Karaoglanoff, Z. Oxydations- und Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (489–496).

Schenck, R. und Heller, W. Vorgange bei der Reduction des Eisens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905-2132-2139).

#### Rusting and its Prevention.

Asjeff, N. P. Relative Widerstandsfähigkeit von Martin und Puddeleisenblechen gegen das Verrosten. Uebers.) Baumaterialienk., Stuttgart. 9, 1904. (213-218).

Cribb, C. H. and Arnaud, F. W. F. Action of slightly alkaline waters on iron. London. Anal., **30**, 1905, (225-242).

**Divers**, E. Dunstan, Jowett, and Goulding's paper on the rusting of iron. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (251–255).

Dunstan, W. R., Jowett, H. A. D. and Goulding, E. The rusting of iron. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1548–1574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (231).

Lindet, L. Influences activantes et paralysantes de certains corps dans la production de la rouille. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, [859-862]; Bul. ass. chimistes, Paris. 22, 1904, (370-373).

Ragg, M. Submarine und Rostschutz-Farben, Jahrb, schiffbaut, Ges., Berlin, 6, 1905, (389-126).

Schorler, B. Rostbildung in den Wasserleitungsröhren, Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (561–568).

Szirmay, I. Erprobung der Rostsicherheit von verzinkten Eisen- und Stahldrähten, sowie von Stacheldraht aus verzinkten Eisen- und Stahldrähten. Zs. Elektroch., Hafle, 11, 1905, (333–335).

Vergleichsversache mit Eisen- und Stahlwaren, auf heissem und elektrolytischem Wege verzinkt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (335-338). Toch, M. New paint conditions existing in the New York Subway. [The corrosion of steel.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (527-528).

## Compounds.

Chrétien, P. Combinaisons des acides ferrocyanhydrique et sulfurique. Substitution sulfonée dans la molécule des cyanures complexes. Les oxyferrocyanures. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (37–39).

Haber, F. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (846–850).

Hauser, O. Ueber eine neue Klasse von Eisenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2707-2710).

Hofmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (267-275); 342, 1905. (361-371).

Konovalov, M. I. Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitrodérivés. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1904, (1062-1067).

Matuschek, J. Einwirkung von Chlorammonium auf Ferrieyankalium-cyanid. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (439-440).

Nicolardot, P. Ethylate ferrique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (857–859).

Rosenberg, J. O. Nitrososchwefeleisenverbindungen und ihr Verhalten zu den Nitroprussiden. 2:e Serie. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 1, 1905, (36).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Iron Carbonyl Fe (CO)<sub>5</sub>

**Dewar**, Sir J. and **Jones**, H. O. The physical and chemical properties of iron carbonyl. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (558-577).

### Alloys.

Dessau, B. Eigenschaften der Legierungen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (271-273).

**Dumas**, L. Théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (810–815).

Guertler, W. und Tammann, C. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205-224, mit 1 Faf.).

**Guillaume**, C. E. Les applications des aciers au nickel, avec un appendice sur la théorie des aciers au nickel. Paris, 1904, (V11 + 215, av. 25 fig.).

Guillaume, E. Chemic des Nickelstahls, Verh. Schweiz, Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (70-71); Arch. Sci. Phys., Geneve, (sér. 4), 17, 1901, (23-50, mit 4 Taf.).

Guillet, L. Aciers au vanadium. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (107–109).

Propriétés et constitution des aciers au chrome, L.c., (426-428).

des aciers au tungstène. l.c., (519-521.)

Propriétés et constitution des aciers au molybdène, l.c., (510-542).

des aciers à l'étain, des aciers au titane et des aciers au cobalt. *I.e.*, **140**, 1905, 1689-1691).

Constitution et propriétés des aciers à l'aluminium. *l.e.*, **141**, 1905, (35-36).

Les aciers spéciaux: aciers au nickel, aciers au manganèse, aciers au silicium. Paris, 1901, 100, av. 28 fig.).

Hadfield, R. A. Iron and steel alloys. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1901, 3-21, with text fig.).

Heyn, E. Mikroskopische Untersuchung der vom Sonderausschuss für Eisenlegierungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbefleisses hergestellten Legierungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (355-397, mit 31 Taf.).

Levin, M. und Tammann, G. Mangan-Eisenlegierungen. Zs. anorg. Chem., Humburg, 47, 1905, (136-141, mit 1 Taf.).

Müller, G. C. H. Nickelstahl als Ersatz für Platin. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 12, (6).

Vauadiumstahl. l.c., No. 1,

Müller, G. C. H. Nickelstahl, Kohle n. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (161–164).

**Osmond,** F. Aciers an nickel. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (863-871).

Petzold, M. Nickelstahlmassståbe. Zs. Vermessgsw., Stuttgart, **33**, 1904, (537-341).

Rossi, A. J. Manufacture of ferrotitanium and other metallic alloys electrically. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (755– 760).

Simmersbach, O. Herstellung von Ferromangan. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, 305-308).

Tittler, R. Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig. Rosswein i. S., 1903, (72, mit 9 Tal.).

Vigouroux, E. Alliages de fer et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (15-19).

 $\frac{1}{l.c.}$ ,  $\frac{1}{(62-68)}$ . Sur les ferrochromes purs.

Zechlin, M. R. Moderne Stahllegierungen. Motorwagen, Berlin, **7**, 1904, (133-135, 145).

#### Fe C IRON CARBIDES.

Anton, A. Eisenkohlenstoffverbindungen und Konstitution des Kohlenstoffeisens. Diss. techn. Hochschule, Berlin. Darmstadt, 1905, (57).

**Wüst,** F. Eisenkohlenstofflegierungen höheren Kohlenstoffgebaltes. [In: Festschrift A. Wüllner gewichnet.] Leipzig, 1905, (240–264, mit 4 Taf.).

#### Fe Cl IRON CHLORIDES.

Benrath, A. Oxydationswirkungen des Eisenehlorids im Sonnenlicht. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (220-227).

Hinrichsen, F. W. und Sachsel, E. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetal e. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (81-99).

Malfitano, G. Colloïdes chloroferriques Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1245–1217).

Precht, H. Die im Kalisalzlager stattgefundene Oxydation des Eisenchlorürs durch Wasserzersetzung unter Bildung von Wasserstoff, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1935–1936). Schmatolla, O. Die Chloride des Eisens. Liquer Ferri oxychlorati und die organischen Eisenpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (303– 304).

#### Fe N IRON NITRIDE.

Baur, E. and Voerman, G. L. Eisen- and Chromatrid. Zs. physik. Chem. Leipzig, 52, 1905, (467-178).

#### Fe 0 IRON OXIDES.

Boudouard, O. Influence de la vapeur d'eau sur la réduction des oxydes de fer par l'oxyde de carbone et l'amhydride carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (40–12).

Deussen, E. Löslichkeit der Eisenoxyde in Flusssäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (813–815).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saecharatum solubile. Diss. Erlangen. 1904, (35).

**Nicolardot**, P. Sesquioxyde de fer. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (334-391).

Vigouroux, E. Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et de vanadium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1901, (102-101).

Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et d'argent. L.c., (139-142).

#### Colloidal Ferrie Hydroxide.

**Dumānskij**, A. V. Hydroxyde colloidal de fer. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901. (1067–1069); **37**, 1905, (213–220).

(Russe) St. Peterburg, 1904, (3).

Linder, E. [Physical and chemical properties of collodal ferric hydroxide,<sup>3</sup> London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1906–1936); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (240–241).

Nicolardot, P. Sesquioxyde de fer colloïdal, modification brune. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (310–312).

**Tribot**, J. et **Chrétien**, H. Un hydrate colloïdal de fer obtenu par électrodialyse. *l.e.*, (114-146).

#### Iron Salts.

Iron Arsenates.

**Duncan**, W. Ferrous and ferric arsenates. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (71-72).

Iron Ammonium Carbonate.

Hauser, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2707-2710).

#### 1ron Silicates.

Weyberg, Z. Silikat Na<sub>3</sub>Fe<sub>2</sub>Si<sub>4</sub>O<sub>1</sub>°. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (717–719).

#### Iron Sulphates.

**Recoura**, A. Sulfate ferrique basique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1634–1637).

— Hydrolyse des solutions très concentrées de sulfate ferrique. *l.c.*, (1685–1688).

Scharizer, R. Chemische Constitution und Genese der natürlichen Eisensulfate. V. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (209-225).

# $Fe_2(SO_4)_39$ aq; $(Fe_2O_3)_718SO_3$ ; and $Fe_2O_34SO_4$

Recoura, A. Sulfate ferrique hydraté. Transformations moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (108–110).

#### Ferrates.

Zinc Ferrate.

Ingalls, W. R. Zinkferrat. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (334).

#### Fe Si IRON SILICIDES.

Guertler, W. und Tammann, G. Verbindungen des Eisens mit Silicium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (163-179).

#### Fe S IRON SULPHIDE.

Gedel, L. Schwefeleisen mit besonderer Berücksichtigung der Schwefelwasserstoff-Reinigung des Leuchtgases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (400-407, 428-432); Disstechn. Hochschule, Karlsruhe. 1905, (51).

#### 0340 (Gd) GADOLINIUM.

**Černik**, G. P. Composition chimique d'un gadolinite américain et de ses inclusions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (287–301); (proc. verb. 25–27).

Crookes, Sir W. Ultra-violet spectrum of gadolinium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (420-422).

**Urbain**, G. Purification de la gadoline et poids atomique du gadolinium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (583–585).

dans la gadoline. l.c., (1233-1234).

#### 0360 (H) HYDROGEN.

Bertram, M. Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Diss. Zürich, 1901, (75±1, mit 3 Taf.).

Bone, W. A. and Wheeler, R. V. The union of hydrogen and oxygen in contact with a hot surface. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527-528).

Bredig, G. und Fraenkel, W. Wasserstoffionen-Katalyse. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (525–528).

Chapman, A. C. and Law, H. D. Reducing action of hydrogen. London, Anal., 30, 1905, (306-307).

Davis, B. and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 1266–267).

Hale, G. E. and Ellerman, F. Calcium and hydrogen flocculi. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (41-52, with pl.).

Kamerlingh Onnes, II.

The purifying [of hydrogen]
by cooling combined with compression.
Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad.
Wet., 8, [1905], (82-85), (English);
Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K.
Akad. Wet., 14, [1905], (157-160),
(Dutch).

Kirkby, P. J. Union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (171-185).

Union of hydrogen with oxygen at low pressures caused by the heating of platinum. *I.e.*, **10**, 1905, (467-476).

Lyman, T. Preliminary measurements of short wave-lengths discovered by Schumann. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (263–267, with text fig.).

Milbauer, J. Wasserstoffoxydation durch Schwefelsäure. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, 42).

Moedebeck, H. W. L. Kriegsmässige Wasserstofferzeugung. ChemZtg, Cöttlen, 29, 1905, 54-55).

Olszewski, K. Bestimming des kritischen Punktes des Wasserstoffs. Ann. Physik. Leipzig. (4. Folge). 17, 1905, 986-992°; Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 339-406.

Paal, C. und Amberger, C. Activirung des Wasserstolls durch colloidales Palladium. Berlin, Per. D. chem Ges., 38, 1905, (1106-1409). Nachtrag. Ebenda, 38, 1905, 2414.

Parsons, L. A. The spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, III., 18, 1903, (112-128, with text fig.).

Rebenstorff, II. Quantitative Versuche mit Wasserstoff, Zs. physik. Untern. Berlin 18, 1905, (277-282).

— Kobaltieren der Zinkgranalien für die Wasserstoffentwicklung,  $l_{e_{\alpha}}$  (200).

Tower, O. F. Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2945-2952).

Travers, M. W. Liquefaction of hydrogen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 793-795.

— Bildung fester Körper bei niedrigen Tenqaraturen, mit besonderer Berücksichtigung des festen Wasserstolfs. [Ubers.] Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (35-36).

Uebel, M. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (141).

Winkelmann, A. Zu der Abhandlung des Hrn. G. N. St. Schmidt: "Ueber den Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". Am. Physik, Leipzig. J. Folge., 16, 1905, 1773-783.

Wiss, E. Arsenfreier verdichteter Wasserstoff zum Bleiloten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (375-378).

## Hydrides.

Moissan, H. Reactions fournies par les hydrures alcalins et alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8. 6, 1905, 280-323).

#### H 0 HYDROGEN OXIDES.

#### Water.

**Bousfield**, W. R. Purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (740-747).

**Dieterici**, C. Energy of water and steam at high temperatures. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 513-514.

Gardner, W. M. and Lloyd, L. L. Water softening. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (392-395).

Goldberg, A. Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (915-921).

Henderson, J. B. Some abnormal bore waters. Rep. Anst. Ass., Dunedin, 10, 1905, (139-140).

Storage of water-supplies in a semi-tropical climate. *l.c.*, (143-146)

Keil, H. Versuche, aus Wassern mit hohem Gehalt an kohlensaurer Magnesia bei gleichzeitig hohem Gipsgehalte die kohlensaure Magnesia durch Zusatz von Kalkmilch zu etternen. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, 665-666).

**Knight**, N. Softening hard water by heating it under pressure. Chem. News, London. **91**, 1905, (148).

Leher, E. Das Wasser und seine Verwendung in Industrie und Gewerbe. Leipzig, 1905, (124).

Pfeifer, I. Verwendung der Bariumverbindungen zur Wasserreinigung. Zs. bayr. RevVer., München, **9**, 1905, (78, 86–88, 107–109).

Quincke, G. Eisbildung und Gletscherkorn. [Schmelzen. Erstarren. Sieden.] Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge, 18, 1905, 4-80, mit 1 Taf.).

Scarpa, O. La viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, 117-151, av. 2 fig.).

**Schneider**, G. Beseitigung des Eisens aus eisenhaltigeni Wasser. Alkoholfreie Ind., Halle, (**1**], 1901, (337-338, 315-317, 351-355, 362-361, 370-373). **Walker**, J. The ions of pure water. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (362–366, with discussion).

Wehrenfennig, E. Untersuchung und Weichmachen des Kesselspeisewassers. Mit Fritz Wehrenfennig. 2. Aufl. Wiesbaden, 1905, (XII+185).

Untersuchung und Weichwerden des Kesselspeisewassers. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (676).

## Hydrogen Dioxide.

Bie, V. Desinfizierende Wirkung des Wasserstoffsuperoxyds. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (147-163).

Clover, A. M. und Houghton, A. C. Action of hydrogen peroxide upon anhydrides, and formation of organic acid, peroxides, and peracids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (13-68).

Dunstan, W. R., Jowett, H. A. D. and Goulding, E. [Formation of hydrogen peroxide during the oxidation of metals.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1548-1574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231).

Graetz, L. Strahlungsartige Erscheinungen des Wasserstoffsuperoxyds. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (296–300).

Hoffmann, J. F. und Spiegelberg, P. Die Wasserstoffsuperoxyd zersetzenden Bestandteile der Kleie. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (141-443).

Liebermann, L. Wasserscoffsuperoxyd-Katalyse durch colloidale Platinlösungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (119–154).

und Genersich, W. von. Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. *l.c.*, (155–175).

Merckens, W. Einwirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf Bromsilbergelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (489–191).

gen auf die photographische Bronsilbergelatine. [Wasserstoffsuperoxyd.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (667–683).

Nabl, A. Einwirkungen von Hydroperoxyd. Diss. Rostock, 1902, (47).

Nernst, W. Bildung des Wasserstoff superoxyds bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (710-713).

Precht, J. und Otsuki, C. Strahlungsalmliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 16, 1905, (890–906); Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (53–56).

Schmatolla, O. Wasserstoffsuperoxyd. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (641-642).

**Senter,** G. The role of diffusion in the catalysis of hydrogen peroxide by colloidal platinum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (566-574).

Stöckert, O. Zur Arbeit des Hrn. W. Merckens: "Ueber strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bromsilbergelatine." Ann. Physik. Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (192-195).

Zs. angew. Chem., Berfin, 17, 1904, (1671).

#### 0370 (He) HELIUM.

Adams, E. P. Absence of helium from carnotite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (321–322).

**Debierne**, A. Gaz produits par l'actinium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (383–385).

**Dewar,** J. Liquéfaction de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (421–422).

Giesel, F. Nachweis von Helium aus Radiumbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2299-2300).

Herrmann, A. und Pesendorfer, F. Radioaktivität des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (70-71).

Himstedt, F. und Meyer, G. Bildung von Helnun aus der Radiumemanation. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, 1. Folge), 17, 1905, (1005-1008).

Jaquerod, A. et Perrot, F. L. Hélium comme substance thermométrique et sur sa diffusion à travers la silice. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (789-790).

La diffusion de l'hélium à travers la silice, à haute température. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (613-615). Kohlschütter, V. und Vogdt, K. Feste Losungen indifferenter Gase in Uranoxyden, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1119-1430, 2992-3002.

Moureu, C. Composition chimique des mélanges gazeux radioactifs qui se dégagent de l'eau de quelques source thermales. Présence de l'hélium. Paris. C.-R. Acad. sci.. 139, 1904. (852–855).

Olszewski, K. Liquefaction de Phélium. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (407-511); A.m. Physik, Leipzig, 4. Folget. 17, 1905, (991-998); Zs. komprim. Gasc, Weimar, 9, 1905, (51-50).

Ramsay, W. Determination of the amounts of neon and belium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., (Ser. A. 76, 1905, (111-111).

Schmidt, R. Diffusion von Argon and Helium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge). 14, 1904, (801-821): Diss. Halle a. S., 1904, (38, mit 1 Taf.).

**Strutt**, R. J. [Helium in minerals.] London, Proc. R. Soc., (Ser. A. **76**, 1905, 88-101.

## 0380 Hg HYDRARGYRUM.

Bredig, G. and Weinmayr, J. Minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig, 1901, (839-847).

Cuthbertson, C. [Retractive index of gaseous mercury.] London, Phil. Trans R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323-319).

Danilewsky, B. V. J. Chemotropische Bewegung des Quecksilbers. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (519–523).

Gehrcke, E. and Baeyer, O. von. Trabanten der Quecksilberlinien. Berlin, SitzBer, Ak. Wiss., **1905**, (1037-1042).

Harpf, A. Der Idrianer Schüttofen und seine Verwendung zur Verhüttung von Quecksilbererzen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1420-1426).

Hartley, W. N. Absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. Lendon, Proc. R. Sec., (Ser. A). **76**, 1905, (428-430).

Kahlenberg, L. and Schlundt, H. Liberation of hydrogen during the action of sodium on mercury. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (257-259).

Kiesewetter, W. Quecksilberfilter mit Kompression. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (350-351).

**Lemoult,** P. Réactif des phosphure, arseniure et antimoniure d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 418-480.

Seddig, M. "Wachstums"-Erscheinungen an Quecksilbertropfen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (153–154).

Spirek, V. I. Quecksilberhüttenwesen. II. Schüttröstofen Cermak-Spirek. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2,] Berlin, 1904, (127–133).

Stark, J. Zwei Linienspektra des Quecksilbers. Ann. Physik, Leipzig, I. Folge', 16, 1905, (490-515).

Stetson, F. O.]. The vapour pressure of mercury. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, [1904), 1905, 1566.

Tarugi, N. Azione dei persolfati sul mercurio metallico. Gazz. chim. ital.. Roma, 33. parte 1°, 1903, (127-133).

## Amalgams.

Guntz et Ræderer. Composition des amalgames. Nancy, Bul. soc. sci., 5, 1905, 110.

Hedström, G. Apparate und Methoden zur Untersuchung der physikalischen und chemischen Eigenschaften der Amalgame. D. Monatschr. Zahnheilk., Leipzig, 20, 1902, (457-482)

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss, Göttingen, 1903, (49).

Kurnakov, N. S. et Žukovskij, G. Ju. Mercurides de caesium et de rubidium. Russ. 8t. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obsč., **37**, 1905, (proc.-verb. 947-918).

Reinders, W. [Amalgame des Silbers, aus Lösungen der Nitraten abgeschieden.] (Holfandisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (157–159).

Schüller, A. Natriumamalgame. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (133–139).

Villarello, D. Étude chimique de l'Amalgamation Mexicaine (2<sup>me</sup> partie : Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate, **21**, 1904, (115-215).

## Compounds.

Fulda, W. Merkurikomplexe, die verschiedene Anionen besitzen. Diss. Breslau, 1904, (42).

Grigorovič, P. Action du mercurediethyle sur le fulminate de mercure, décomposition de ce mélange par le chlorure d'hydrogène; sur un complexe nouvel; [5HgCl<sub>2</sub>, 2NH OH.HCl.2NH<sub>2</sub>Cl. 2,CH<sub>3</sub>,CO<sub>2</sub> (Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **37**, 1905. (1113-1119).

Holdermann, K. Queck-ilberoxycyanid. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (600-617).

**Horváth**, J. Mercurius praecipitatus albus. (Ungarisch) Gyógysz. Kozl., Budapest, **21**, 1905, (2-4, 18–20, 38-39).

Orlov, E. I. Mercurocobalto- et mercuronickelrhodanates complexes. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (1269–1272).

Richaud, A. De l'emploi du cyanure et de l'oxycyanure de mercure pour la désinfection des instruments de chirurgie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 9., 20, 1901, (97-99).

Struthers, R. de J. F. and Marsh, J. E. Photographic radiation of some mercury compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (377-380); [abstract, London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 657].

#### Dimercurammonium Salts

 $\mathrm{NHg_2}_2\mathrm{SO_4}$ ,  $\mathrm{H_2O}$  and  $\mathrm{NHg_2}$ ,  $\mathrm{H_2PO_4}$ 

Rây, P. C. The sulphate and the phosphate of the dimercuranmonium series. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (9-10); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249-250).

#### Iodomercurates.

**Duboin**. Les liqueurs denses à base d'iodomercurates alcalins. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (385-388).

**François**, M. Iodomercurates do pyridine. *l.c.*, **140**, 1905, 4861–863.

Indomercurates et chloroiodomercurates de monométhylamine. l.c., (1697-1698).

## Hg Cl MERCURY CHLORIDES.

**Aten,** A. H. W. Löslichkeit von HgCl<sub>2</sub> in Aethylacetat und Aceton. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905. 121– 123). Brame, J. S. S. Action of acetylene on aqueous and hydrochloric acid solutions of mercuric chloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (127–132); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (119).

Brönsted, J. N. Reduktion des Quecksilberchlorürs durch Silber. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901. (481–486).

Kistíakvoskij, V. A. Un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. nz.-chim. Obsé., **36**, 1904, (proc.verb, 919-920).

Meyer, J. Modifikation des Kalomels, Zs. anerg, Chem., Hamburg, **47**, 1905, 399–100

Pollacci, E. Diffusion de l'acide sulphocyamque dans les deux règnes; son action sur le calomel; études. Turin Bocca, 1901 (1903', 161).

## Mercury Halides.

Matthies, W. Glimmentladung in den Pämpfen der Quecksilberhaloidverbindungen HgCl<sub>3</sub>, HgBr<sub>2</sub>, HgI<sub>2</sub>, Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge<sup>2</sup>, **17**, 1905, (675-693).

## Hg I MERCURY IODIDES.

**Ditte,** A. Action de l'iodure mercurique sur l'acide sulfurique et sur les sulfates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1162-1167).

Herz, W. and Knoch, M. Molekulargewicht des Queck-silberjodids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, 460.

Hess. Das Farbenthermoskop und seine Auwendungen auf Wärmeerscheinungen. [Silberquecksilberjodid.] Danzig, Schr. natf. Ges., (N.F.), 11, II. 3, 1905, (XVII-XIX).

# Hg 0 MERCURY OXIDES.

## Mercury Salts.

Cox, A. J. Basische Queck-ilbersalze, Diss. Breslau, 1901, (12).

Fischer, T. und Wartenberg, H. von. Neue Quecksilberoxyhalogene. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (308).

Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, 69. **Scholtz**, M. Elektrolytische Dissoziation der Quecksilbersalze. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (856).

## Mercurous Nitrate.

Rây, P. C. Theory of the production of mercurous nitrite and of its conversion into various mercury nitrates. The hydroxy-mercurous nitrates and the  $\alpha$ - and  $\beta$ - hydroxy-mercurosic nitrates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (171–177); fabstract<sup>1</sup> London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (217).

#### Mercurous Nitrite.

Rây, P. C. Theory of the production of mercurous nitrite and of its conversion into various mercury nitrates. *l.e.* 

## Mercury Perchlorates.

 $\begin{array}{lll} Hydrated & oxymercuric & perchlorate \\ OHg_3(CIO_4)_4, & 12H_2O. Anhydrons \frac{1}{3}c & basic \\ oxymercuric & perchlorate & OHg_3(CIO_4)_4, \\ 8^{-\frac{3}{3}} Hsis & oxymercuric & perchlorate \\ O_3 Hg_3(CIO_4)_2 & \end{array}$ 

**Chikashigé**, M. Oxymercuric perchlorates and the action of alcohol on mercury perchlorates. *Je.*, (822-826); [abstract] Proc. *l.e.*, **21**, 1905, (172).

## Mercury Sulphates.

Ditte, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1162–1167).

#### 0390 I) IODINE.

Ashley, R. H. Oxydation von Sulfiten durch Jod in alkalischer Lösung. (Uebers. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 69-72).

Baxter, G. P. A revision of the atomic weight of iodine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1577–1595); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1901, ([117]-436). Separate. 21.5 cm.; (Ucbers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (11–33).

Revision des Atomgewichtes von Jod. (2. Mitt.) Uchers, von J. Koppel J. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (36–18).

Boulouch, R. Sur un sous-iodure de phosphore et sur l'action de l'iode dans la transformation allotropique du phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903–1904, 1901, (88–90).

**Deventer**, C. M. van. Das freie Jodium in jodierter Lauge. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weckbl., **2**, 1905, (135-137). **Kirchhoff**, F. Bestimmung der Molekulargrösse des Jods in seinen Lösungen. Diss. Leipzig, 1902, (58).

Köthner, P. Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (262-265).

**Kreider**, D. A. An iodine titration voltameter. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., Ser. F. **20**, 1905, 41–10, with illus.).

Ladenburg, A. Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (259–262).

Meerum Terwogt, P. C. E. Untersuchungen über das System: Brom und Jod. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (203-243).

Milbauer, J. und Hac, R. Bestimming von Jodeyan neben Jod. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (286-292); (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 24. Aufsatz, (6).

**Pfuhl**, [F.]. Farbenthermoskope. [Wärmeempfindliches Jodpapier.] Natur n. Schule, Leipzig, **3**, 1901, (189).

#### I H HYDRIODIC ACID.

**Skrabal**, A. Einwirkung von Oxydationsmitteln auf Jodwasserstoff und die Reaktionen der unterjodigen Säure. ChemZ(g. Cöthen, **29**, 1905, (550–551).

#### I O IODINE OXIDES.

#### Iodic Acid and Iodates.

Granger, A. et Schulten, A. de. Sur quelques iodates cristallisés Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (201–203).

**Groschuff,** E. Jodsäure, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (331–353).

Luther, R. und Sammet, G. V. Die Gieichgewichte IIIO<sub>3</sub> + 5111  $\stackrel{>\!\!>\!\!>}{\leftarrow}$ 

 $l_2 + 3 l l_2 O$  and  $\Pi Br O_3 + 5 l l Br$  $<math>3 Br_2 + 3 l l_2 O$ , chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (293–295).

Meerburg, P. A. Bestimmung in den Systemen:

K1O<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O<sub>5</sub> Na1O<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O und NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O<sub>5</sub> Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (321-344).

Die Systeme NaIO<sub>3</sub>-HIO<sub>3</sub> und NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>-HIO<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O bei 30°. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (309–320).

Rupp, E. Jodsäure als jodoxydimetrisches Reageus. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (98-104).

## Periodic Acid and Periodates.

Müller, E. Einfluss indifferenter Jonen auf die elektrolytische Bildung der Ueberjodsäure und ihrer Salze. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (753-756).

#### 0400 (In INDIUM.

Browning, P. E. Index to the literature of indium 1863-1903. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Misc. Collect., 46, No. 1571, 1905, (15).

## In F INDIUM FLUORIDE. $In_2F_6I8aq$ .

Chabrié, C. et Bouchonnet, A. Fluorures d'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (90-91).

#### In 0 INDIUM OXIDE.

Meyer, J. Flüchtigkeit des Indiumoxyds. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (281–286).

#### 0410 (Ir) IRIDIUM.

**Headden**, W. P. Some reactions due to iridium. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., **8**, 1905, (50-53).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Iridium-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

## Ir<sub>3</sub> Cl<sub>16</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>8</sub>K<sub>12</sub> 4aq.

Quennessen, L. Iridochloronitrite de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (258-259).

## 0420 (K) KALIUM (POTASSIUM).

Aulard, A. Destillation des mélasses et production des salins potassiques et azotés. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (650-666).

Bauer, C. Kalisalzlager im Werra-Gebiete. Centralbl. KunstdüngerInd.. Mannheim, 9, 1904, (69-70).

**Ephraim**, F. Kalium und Verbindungen. [In: Gmelin-Kraut. Handbuch der anorg. Chemic. BJ 2. Abt. I.] Heidelberg, 1905, (1-187).

Hagen, M. Auftreten und Ausdehnung der Kalisalzlagerstätten in Deutschland. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 653–661).

Herrmann, L. Die Stassfurter Salzindustrie. Centralbl. KunstdüngerInd.. Mannheim, **6**, 1901, (309–311).

Langguth, E. Leuzit, ein Rohstoff für Kani- und Aluminiumdarstellung. Zs. prakt. Geol., Berlin, **13**, 1905, (80-81).

Le Blanc, M. Das Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. C. Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (609-612).

Lilienfeld, M. Die Fabrikation der Soda und Pottasche in kritisch historischer Beleuchtung. Seifenfabr., Berlin, 22, 1902, (1293–1296); 23, 1903. (3-9., 30-34., 53-55., 77-79., 105-107. 153-157., 229-232., 277-279., 329-331., 401-103., 451-457., 525-527., 577-579., 652-651, 723-724., 749-750., 771-772).

Löhr, P. Die für die Kaligewinnung in Betracht kommenden Mineralien, deren analytische Bestimmungsverfahren und Feststellung des Charakters der Salze auf Grund der chemischen Analyse. Zentralbl. Kunstdüngerfind., Mannheim, 10, 1905, (169-171, 183-184, 193-195, 209-210, 221-222, 237-238).

Ochsenius, C. Unsere Kalisalze. Marburg, Sitzber. Ges. Natw., **1905**, (89-92).

**Pellet**, H. La potasse et la soude dans la canne à sucre. Bull. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1049-1053).

Piñeráa Alvarez, E. Nouveau réactif de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905. (1186-1187).

#### Potassammonium,

**Joannis.** Action du potassaumonium sur le bromure de baryum. *l.c.*, 1243-1245).

#### K Br POTASSIUM BROMIDE.

Kablukov, I. A. Combinaison du KBr avec le AlBr<sub>3</sub>. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-china. Obšė., **36**, 1904, (proc.-verb. 5).

Worley, F. P. Bromine in solutions of potassium bromide. [Formation of KBr<sub>3</sub> and small quantities of a more complex compound.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1107–1123); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (209–210).

#### K Cl POTASSIUM CHLORIDE.

Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins 1st Mém.). Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (121–151, 212–226).

Tardy, A. et Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins (2me Mém.). Mode de fonctionnement des diaphragmes, L.c., 2, 1901, (79-123, 7 fig.).

#### Potassium Halides.

Meusser, A. Löslichkeit von Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, 79–80).

#### K I POTASSIUM IODIDE.

Heffter, A. Zerlegung des Jodkaliums durch Fette. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1901, (320–322).

## K 0 POTASSIUM OXIDES. Potassium Salts.

Divers, E. Constitution des Fremyschen Sulfazilats und des Pelouzeschen Nitrosulfats, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, (2252).

Hantzsch, A. Constitution des Fremyschen Sulfazilats und des Pelonzeschen Nitrosulfats, Le., (3079-3082).

Stortenbeker, W. L'isomorphisme des sels thalleux et potassiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (53-65).

Thomas, C. A. S. Pulver, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2, Berlin, 1904, (133–136).

#### Potassium Chlorate.

Davidson, E. Zersetzung von Kaliumchlorat durch Salzsaure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1047–1051).

Ditz, H. Einwirkung von konzentrierter Salzsäure auf Kaliumchlorat bei Gegenwart von Kaliumjodid bezwirbromid und die quantitative Bestimmung von Calorat, Le., (1516–1520).

Kolb, A. Einwirkung von Salzsäure auf Kaliumchlorat. *I.e.*, (1693–1691).

————— und **Davidson**, E. Einwirkung von Salzsäure auf Kahum-chlorat, *Le.*, **17**, 1901, 1883–1887.

Schlötter, M. Ueberführung des Kalimmehlorats in das jodat durch Jod bei Gegenwart von Salpetersäure. Zs. anorg, Chem., Hamburg, **45**, 1905, (270 - 274).

#### Potassium Lodate.

Meerburg, P. A. — Bestimming in den Systemen: K1O<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O<sub>4</sub>Na1O<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O — und NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O<sub>5</sub> — Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (324-314).

#### Potassium Metabisulphite.

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. L'altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Arch. Phot., Genève, **8**, 1901, (161–166); Rev. Suisse. Phot., Genève, **16**, 1901, (271–275); Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1901, (161–164); D. PhotZig, Weimar, **29**, 1905, 190–194).

#### Potassium Nitrate.

Bogorodskij, A. Ja. Elektrolyse du KNO, du NaNO et du LiNO, fondu. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obsč., **37**, 1905, (703-759).

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkristallen aus Ammonimmitrat und Kalimmitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37).

#### Potassium Nitrite.

Rây, P. C. [Potassium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 240-241).

#### Potassium Perchlorate.

Perchlorat im Schwarzpulver und Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver, [5, Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1904.

Bergmann, E. (115-421); Lenze, F. (394-115).

#### Potassium Permanganate.

Beknazar-Uzbachian, J. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Thèse, Genève, 1901, (89).

#### Potassium Persulphate.

Bach, A. Action de l'acide sulfurique sur le persuffate de potassium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (518-519).

Brunner, II. Détermination quantitative des chlorates, des bromates et des iodates en moyen du persulfate de potassium en présence de substances organiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (225-226, 237).

Merk, B. Wechselwirkung zwischen Jod- und Bromkalium und Kaliumpersulfat in wässeriger Lösung und ihre Anwendung auf dem Gebiete der Medizin. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (1022-1023).

## Potassium Sulphate.

Belton, F. G. Existence of a definite lead-potassium sulphate  $(PbK_2/SO_4)_2$ ]. Chem. News, London, **91**, 1905, (191).

Herold, I. Kaustifikation des Kaliumsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417-430).

## 0430 (Kr) KRYPTON.

Valentiner, S. und Schmidt, R. Darstellung von Neon, Krypton, Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816–820); Ann. Physik, Leipzig, I Folge), 18, 1905, (187–197).

## 0440 (La) LANTHANUM.

Kraft, K. Cer und Lanthan. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (34).

**Wolff,** E. Das Lanthanspektrum. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (395–409).

## La Cl LANTHANUM CHLORIDE.

Matignon, C. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1181-1183, 1339-1311).

## La 0 Lanthanum oxides. Lanthanum Salts.

Lanthanum - Tungstates:

 $\begin{array}{l} ((X1I_4)_2O)_2 \ La_2O_3(WO_3)_{16} \ 16 \ aq \\ (BaO)_5 \ La_2O_3(WO_3)_{16} \ 16 \ aq \\ (Ag_2O)_5 \ La_2O_3(WO_3)_{16} \ 1 \ aq \\ \end{array}$ 

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474–1484).

# 0450 (Li) LITHIUM.

Bernini, A. Einfluss der Temperatur auf die elektrische Leitfähigkeit des Lithiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **5**, 1905, (74-78).

Feigenberg, B. Trennungsmethode des Lythiums von anderen Alkalimetallen. Diss. Berlin, 1905, 52). **Herrmanu**, E. Lithium im menschlichen Organismus. Arch. ges. Physiol., Bonn, **109**, 1905, (26–50).

Siebert, S. Gewinnung von Lithiumsalzen aus den Mutterlaugen der Orber Soolquellen. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (368).

## Li Cl LITHIUM CHLORIDE.

565

Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins (1er Mémoire). Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (121–151, 221–226).

Tardy, A. et Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins. (2<sup>me</sup> Mém.) Mode de fonctionnement des diaphragmes. *I.e.*, 2, 1901, (79-123, 7 fig.).

## Li O LITHIUM OXIDE.

## Lithium Salts.

Lithium Carbonate.

Geffeken, G. Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalisalzlösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (197-201).

#### Lithium Chromates.

Schreinemakers, F. A. H. Die Lithiumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (633-639).

#### Lithium Nitrate.

Bogorodskij, A. Ja. Electrolyse du KNO<sub>3</sub>, du NaNO<sub>3</sub> et du LiNO<sub>3</sub> fondu. (Russ). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (703-759).

## Lithium Oxalate.

orlov, N. A. Sel double de l'oxyde oxalique de cobalt et du lithium oxalique. (Russ.) Farmacevt. Žurn., St. Peterburg, **1904**, (373–375).

## Lithium Silicate.

Weyberg, Z. Lithiumalumosilikate. Centrabl. Min., Stuttgart, 1905, (646-655).

## Lithium Sulphate.

Schreinemakers, F. A. II. and Cocheret, D. II. Gleichgewichte im Systeme: Annuoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (771-778).

# 0460 (Mg) MAGNESIUM.

Barnes, J. Spektrum des Magnesiums, (Uebers.) Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (148-151).

Bollmann, G. Magnesiumverbindungen. Diss. Berlin, [1905], (44).

Garros, F. Nouveaux résultats obtenus en porcelaines céramiques diverses. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 68-70.

Hohler, E. Electrolytische Abscheidung des Magnesiums und Darstellung einer geeigneten Schmelze. Diss. Zürich. Frankfurt a. M., 1904, 144.

Saunders, F. A. Are spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, 4117-418.

# Alloys.

Boudouard, O. Les alliages de zinc et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (424-126).

Grube, G. Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 117-130;

Magnesium - Aluminiumlegierungen. l.c., **45**, 1905. (225-237).

Legierungen des Magnesiums mit Zium und Thallium, Le., **46**, 1905, 76-93).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. J. Alliages du magnésium avec Létain et le plomb. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšé., **37**, 1905, (668-682); [Uebers. von W. Loewenstamm Zs. anorg. Chena., Hamburg, **46**, 1905, (177-192).

Stepanov, N. l. Alliages du magnésium avec le bismuth. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. 1988. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc. verb. 1285-1286).

# Mg C MAGNESIUM CARBIDE.

Nance, J. T. The existence of a carbide of magnesium [Mg C.]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 424.

# Mg Cl magnesium chloride.

Engelhard. Verhalten des Chlormagnesiums im Damptkessel. Zs. Branw., Munchen. (N. F.), 28, 1905. 350-351.

## Mg 0 MAGNESIUM OXIDES.

Anderson, W. C. Formation of magnesia from magnesium carbonate by heat, and effect of temperature on the properties of the product. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (257-265); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (11).

Strzyzowski, C. Une impureté de l'oxyde de magnésium. Arch. Sei. Phys., Genève, sér. 49, 17, 1904, (201-203).

## Magnesium Hydroxide.

Monhaupt, M. Einwirkung von Kohlensäure auf Magnesiumhydroxyd. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (868).

## Magnesium Salts.

Magnesium Carbonates.

Brill, O. Dissociation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumcarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275–292).

Lacroix, Λ. Les carbonates basiques de magnésie de l'éruption de Santorin en 1866. Paris, C.-R. Acad. «ci., **140**, 1905, (1308-1331).

# Magnesium Nitrite.

Rây, P. C. [Magnesium intrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (240-241).

## Magnesium Silicate.

Hirzel. Abminium-Magnesium-Hydrosilikat (Florida-Bleicherde). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**,1901, (116-H8, 145-146).

## Magnesium Sulphate.

**Denison**, R. B. Equilibrium between sodium and magnesium sulphates. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (136–139).

## 0470 (Mn MANGANESE.

**Fritsch**, C. Bogenspektrum des Mangans, Ann. Physik, Leipzig, (L. F.), **16**, 1905, (793-837).

Kassner, G. Selbstreinigung einer eisenhaltigen Manganlösung. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (407–409).

Lambert, P. Spectre d'absorption des sels manganeux, Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (357-358). Lienau, H. Friedelit. ChemZtg. Cöthen, 20, 1905, (361).

Müller, W. Das anodische Verhalten von Zink und Mangan. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (755-763).

Schlagdenhauffen, [F.] et Reeb, E. La présence et l'état du manganèse dans le règne animal et végétal. J. Pharm., Mülhansen, **32**, 1905, (47-61, 80-89, 114-120, 131-136, 182-191).

## Alloys.

Arrivaut, G. Alliages de manganèse et de tungs'ène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1901. 20-23).

Alliages de chrome et de manganèse. *I.e.*, (70-75).

Levin, M. und Tammann, G. Mangau - Eisenlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (136-144).

Naske, T. und Westermann, A. Technisches Ferromangan. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (243-248).

Simmersbach, O. Herstellung von Ferromangan. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (305-308).

Take, E. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heusler'scher Mangan-Aluminium-Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (35-49).

### Mn B MANGANESE BORIDES.

Binet du Jassoneix. La réduction par le bore amorphe des oxydes de manganèse et la préparation d'un nouveau borure de manganèse [MnB]. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (1209-1211).

Wedekind, E. Die Manganboride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1228-1232).

# Mn 0 MANGANESE OXIDES.

# Manganese Salts.

Manganese Chromates.

**Gröger**, M. Chromate des Mangans, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, 453–468).

Manganese Sulphate.

Sahmen, R. Mischkristalle von Mangansulphat zwischen 0° und 30°. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (111–120).

#### (p-7195)

# Manganates and Permanganates.

Brown, J. Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145–153).

Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Uebers.] l.c., 47, 1905, (311–330).

Etard, A. Les manganates et les permanganates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (523-524).

**Skrabal**, A. Kinetik der Permanganat - Oxalsäure - Reaktion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **42**, 1901, (1–59).

Voerman, G. L. Löslichkeit des Kaliumpermanganats in Wasser, (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (766–767).

## Permanganomolybdates

Allemann, O. Diss. Bern, 1904, (32).

Friedheim, C. und Allemann, O. Bern, Mitt. Natf. Ges., 1904, 1905, (23-54).

#### 0480 (Mo) MOLYBDENUM.

Glasmann, B. Reduction der Molybdänverbindungen in schwefelsaurer Lösung durch Magnesium. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (604-605).

Kraemer, J. Leitfähigkeit molybdän und wolframsaurer organischer Complexe. Diss. Münster i. W. 1904, 446).

Neumann, B. Grosse Molybdänglanz-Kristalle. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1186–1187).

Nordenskiöld, l. Compounds of pentavalent molybdenum. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (4–8).

Rosenheim, A. und Braun, H. J. Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (311–322).

**Truchot,** P. Caractérisation du molybdène. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (254).

# Alloys.

**Guillet**, L. Les aciers au molybdène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (540-542).

## Mo Cl molybdenum chloride.

 $K_3MoCl_6$ : Rb<sub>1</sub>MoCl<sub>5</sub>aq:  $Cs_2MoCl_5$ aq:  $NH_4$ <sub>2</sub>MoCl<sub>5</sub>aq.

Chilesotti, A. Sulla riduzione elettrolitica delle soluzioni acide di anidride molibdica e su alcuni composti del tricloruro di molibdeno. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, 349-362; Rist da Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5, 12, ii, 1103, (22-26, 67-73).

## Mo O MOLYBDENUM OXIDES.

# Molybdic Acid and Molybdates.

Junius, A. Molybdate, Diss, Berlin, 1905, 40; [Auszug] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, 428–448).

Weinland, R. F. und Knöll, W. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänate und emige ihner zugrunde liegende Sauren. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 44, 1905, (81-11d).

## Arsenvanadinomolybdates.

Diem, E. Arsenvanadiumolybdate. Diss. Bern, 1904, 47.

> Phosphomolybdic Acid II<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>12MoO<sub>5</sub>29aq. and Phosphomolybdates.

Levi, M. G. e Spelta, E. L'acido fosfomolibdico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903. (207-226).

**Miolati**, A. Acido fosfomolibdico giallo. *I.e.*, **33**, ii, 1903, (335-348).

**Perlberger**, H. Kupfer- und Kadmium-Phosphormolybdate. Diss. Bern. 19 )4, (47).

## 0490 N NITROGEN.

Alt, H. Verdampfungswärme des flüssigen Stickstoffs. Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, 346–349;

Berthier, A. La fixation de l'azote atmosphérique par des procédés électriques. Eclair, électr., l'aris, 45, 1905, 256-260, av. fig.).

Bertram, M. Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Diss. Zürich-Oberstrass, 1904. 75+1, mit 3 Taf.:

Brode, J. Oxydation des Stickstoffes in der Hochspannungsflamme. Zs. Electroch., Halle, 11, 1905, (752-751); Halle a. S., 1905, 144 + 635. Chuard, E. Fixation de l'azote atmosphérique. Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 14, 17, 1904, (208–210).

Estreicher, T. Schmelzpunkte von Sauerstoff und Stickstoff. Zs. kromprin. Gase, Weimar, 8, 1905, (129-132, 141-146)

Frank, A. Nutzbarmachung des freien Stickstoffes der Luft für Landwirtschaft und Industrie. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 727-733; Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1905, 181-84; Acetylen, Halle, 6, 1903, 147-150).

Kalkstickstoff, Umsehau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (324–327).

Goldhammer, D. Natur der flüssigen Luft. [In: Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (410–421).

Goldstein, E. Elektrische Entladungserscheinungen und ihre Spektra. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (14–17).

Gray, R. W. Atomic weight of nitrogen. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1601–1620); [al.stract] London, Proc Chem. Soc., **21**, 1905, (156–157).

Guye, P. A. Poids atomique de l'azote déduit du rapport des densités de l'azote et de l'oxygéne. París, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1386-1389).

Revision du poids atomique de l'azote. Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 1), **18**, 1904, (602-603); Rev. gén. sci., Paris. **16**, 1905, (755-772).

Herzfeld, [A.]. Kalkstickstoff. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (265-268).

**Hinrichs**, G. D. Poids atomique véritable de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1590-1591).

Jones, H. O. Stereochemistry of nitrogen. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (169-193).

Knietsch, R. Herstellung reinen komprimierten Stickstoffs für Laboratoriumszwecke. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (673-674).

Leduc, A. Poids atomiques de l'hydrogène et de l'azote et la précision atteinte dans leur détermination. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 717-718).

Lepel, F. von. Oxydation des Luftstickstoffes mit Hülfe des elektrischen Flammenbogens, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2524–2533).

Lepel, F. von. Nutzbarmachung des atmosphärischen Stickstoffs durch elektrische Flammenbogen. Berlin, Jahrb. D. LandwGes., 19, 1904, (10-41).

**Lewis.** P. Afterglow of metallic vapors in nitrogen—a new band spectrum. Astroph. J., Chicago, Hl., **20**, 1901, 19–57, with pl.).

Spectra of nitrogen and its oxides. *I.e.*, (58-62, with pl.).

Spectrum of the electrodeless discharge in nitrogen. Abstract. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 4901, (124-125).

Spectrum of the afterglow of the spark discharge in nitrogen at low pressures. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y.. 18, 1901, (125–128).

Mix, C. Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der gewöhnlichen Luft mittels Verflüssigung der letzteren. Zs. KälteInd., München, 12, 1905, (181– 185).

Neuburger, A. Verwertung des Luftstickstoffs. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1761-1766, 1810-1814, 1813-1852).

Pintza, A. Détermination physicochimique du poids atomique de l'azote. Thèse, Genève, 1904, (49).

**Sandmann**, O. Bindung des atmosphärischen Stickstoffes und Mitteilung einiger Versuche betrellend die Einwirkung desselben auf Baryum- und Calciumcarbid. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (137-112).

Scott, A. Atomic weight of nitrogen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (309-310).

Stavenhagen, A. Oxydation des Luftstickstoffs im Hochspannungsflammenbogen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2171–2177).

Tower, O. F. Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf. *t.c.*, (2945–2952).

Wiesler, A. Verwertung des freien Stickstoffs. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1713–1719).

will, W. Les progrès de la technique des matières explosives depuis le déve-(p-7195) loppement de la chimie organique. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1901, (801–814).

Witt, O. N. Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1201–1261); Ill. landw. Ztg, Berlin, 25, 1905, 481–887).

Technisch chemische Unterrichtslaboratorien und die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1965, (699-707, mit Taf.); Prometheus, Berlin, **17**, 1905, (129-134, 149-153, 165-169).

# N H NITROGEN HYDRIDES.

## AMMONIA.

Solutions in liquid ammonia. By J. L. H. Science, New York., N. Ser., **22**, 1905, (408–409).

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Materialien über die chemischen Eigenschaften des verflüssigten Ammoniakgases. Berlin, 1905, (XII+252).

Zustand der metallischen Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, 1. Folget, **16**, 1905, (166-171).

Dieterici, C. Die thermischen und kalorischen Eigenschaften des Ammoniaks. Zs. KälteInd., München, 11. 1901, (21-21, 47-51).

**Franklin**, E. C. Reaktionen in flussigem Ammoniak. [Uebers.]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (1-35).

**Haber**, F. und **Oordt**, G. van. Bildung von Ammoniak aus den Elementen. *I.e.*, **43**, 1905, (111-115); **44**, 1905, (341-378); **47**, 1905, (42-44).

Hantzsch, A. und Stuer, B. C. Neue Reactionsproducte aus Ammoniak und Sulfurylchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1022-1043).

Hugot, C. Action du gaz ammoniac sur le trichlorure, le tribromure et le triiodure d'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (54-56).

Phosphore et ammoniac. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903–1904**, 1904, (47–49).

Jackson, H. and Northall-Laurie, D. Action of carbon monoxide on ammonia. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (433-434); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (118-119).

Joannis, A. Action de l'ammoniac sur le bromure de bore et sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904. (364–368).

Kempf, R. Oxydation von Ammoniak mittels Alkaliper-ulfat in a kalischer Lösung, Berlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, 3972-3 (74).

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrotytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. *I.e.*, (778-782).

Elektrolytische Oxydatien des Ammoniaks. *l.c.*, (1188-1190).

Electrolytische Oxydation des Ammoniaks und ihre Abhängigkeit vom Anodenmaterial. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 917-931).

Perman, E. P. Decomposition and synthesis of ammonia. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 528).

Pfeiffer, O. Gasfabrikation. Ammoniak. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2. Berlin, 1905, 515-701. mit 5 Tab.).

Stuer, B. C. Reaction zwischen Sulfurylchlorid und Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2326): Diss. Würzburg, 1904–135).

Traube, W. Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (828-831).

und Biltz, A. Gewinnung von Nitriten und Nitraten durch elektrolytische O ydavion des Ammoniaks bei Gegenwart von Kupferhydroxyd. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, 43-10.

## Ammonium Compounds.

Chablay. Action des métaux-annuoniums sur les dérivés halogénés du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1262-1263).

Lebeau, P.—Sur l'emplei des métauxammoniums en chimie organique, formation des amines primaires, l.c., (1264-1206).

Rây, P. C. Sulphate and phosphate of the dimercuranmonium series, { NHg<sub>2,2</sub> 80<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>0 and NHg<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>], London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (9-10); fabstract London, Proc. Chem. Sec., **20**, 1904, 249-250.

Ruff, O. und Geisel, E. Sulfammonium und seine Beziehungen zum Schwefelstickstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (2659-2667).

Sabbath, S. Konstitution der Silberammoniakverbindungen. Diss. Rostock, 1903, (79).

## Ammonium Salts and Derivatives.

Bauer, H. Reaktion der Ammoniumsalze. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905. (133–131).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Reactions between ammonium salts and metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 502-503).

Jannasch, P. Vertreibung der Anmonsalze nach Fällungen bei Gegenwart von Ammonsalzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (38).

Le Bel, J. A. Constitution de l'ammonium. Journ. Chim. Phys., Geneve. 2, 1901, (340-346).

Tutton, A. E. H. Relation of ammonium to the alkali metals. Ammonium magnesium and ammonium zinc sulphates and sclenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1123-1183); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (177-178); [Uebers.] Zs. Krystallogi., Leipzig, 41, 1905, (321-380).

Veley, V. H. Hydrolysis of annonium salts. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (26-35); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1901, (248).

Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniumsalze und Konfiguration des Stickstoffs in den quartaren Ammoniumbasen, Verh, Ges. D. Natf., Leipzig. 76, 1904, 11, 1, 1905, (83-86).

#### Ammonium Chloride.

Matuschek, J. Einwirkung von Chlorammonium auf Ferrievankaliumcyanid. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, 139-110.

#### Ammonium Iodate.

Meerburg, P. A. Die Systeme Na10-4H10, und NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>-HIO<sub>5</sub> H<sub>2</sub>O bei 30°, (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (309–320).

#### Ammonium Nitrate.

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkrystallen aus Ammoniumnitrat und Kalimmitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37).

#### Ammonium Nitrite.

Biltz, W. und Gahl, W. Zerfall in Wasser gelösten Ammoniumnitrits und diesem verwandte Vorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (109-413).

Blanchard, A. A. Zersetzung des Ammoniumnitrits. Erwiderung an Kurt Arnut. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (117-122).

#### Ammonium Perchlorate.

Alvisi, U. Poudres noires au perchlorate d'ammonium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (167–474).

## Ammonium Sulphate.

Feldmann, A. Sättigungsapparat für die Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak. Schillings J. Gasbebeucht., München, 46, 1903, (86).

Langenbeck, E. Herstellung des schwefelsauren Ammoniaks. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (89–92).

Schreinemakers, F. A. H. und Cocheret, D. H. Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (771–778).

Zimpell, K. Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak in kontinuierlichem Betrieb. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (683-684).

# Hydroxylamine and its Derivatives,

Kohlschütter, V. und Vogdt, K. Feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. [Hydroxylamin und Derivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1419-1430, 2992-3002).

**Simon**, L. J. Action du permanganate de potassium sur les sels d'hydroxylamine (nitrate, phosphate, arséniate), Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, 4659-661).

Méthode de dosage volumétrique de l'hydroxylamine. 7.c., (721– 727).

Werner, A. und Berl, E. Hexahy-droxylamiu-kobaltisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 893-899.

## Nitrohydroxylamine.

Angeli, A. e Angelico, F. Acido nitroidrossilamminico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1902, (245-252).

#### HYDRAZINE.

Francke, E. Einwirkung von salpetriger Säure auf Hydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1102).

#### AZOIMIDE.

Browne, A. W. Hydronitric acid and the inorganic trinitrides. Thesis, Cornell Univ., Easton, Pa., 1904, (38).

Neue Synthese der Stickstoffwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1825–1829).

## N I NITROGEN IODIDE NH<sub>3</sub>: Nl<sub>3</sub>

Silberrad, O. Constitution of nitrogen iodide. [Action of zine ethyl on nitrogen iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (55-66).; [Abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (192-194).

The metallic [copper and silver] derivatives of nitrogen iodide and their bearing on its constitution. *I.e.*, (66-73); [abstract] Proc. *I.e.*, (241-242).

#### N 0 NITROGEN OXIDES.

Feliciani, C. Wärmeleitfähigkeit des Stickstoffdioxyds sowie Bemerkungen zu einer Arbeit des Herrn Nernst. Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (20-22).

Grunmach, L. Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung und des Molekulargewichts von verflüssigtem Stickstoffoxydul. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1901, (243–248).

Guye, P. et Pintza, A. Densité du protoxyde d'azote et poids atomique de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (677-679).

Helbig, D. Sintesi diretta dell'anidride nitrosa. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (154–464).

Nuova sintesi dell'anidride nitrica. Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5), **12**, i, 1903, (211-214).

**Hunter**, M. A. Zerfallgeschwindigke t des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441-448).

Kossa, J. Entstehung von Nitrogentrioxyd. (Neue Alkoholreaktion.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, 893–894); (Ungarisch) Gyógysz, Közl., Budapest, **21**, 1905, 604–605).

Nitrogen.

Lunge, C. und Berl, E. Reaktionen zwischen Stickoxyd und Sauerstoff oder atmosphärischer Luft. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904. (1213–1245).

Matuschek, J. Darstellung von Stickoxyd neben Stickstoffdioxyd. l.c. 29, 1905, 31.

Moissan, H. et Lebeau, P. Action du fluor sur les composés oxygénés de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci.. 140, 1905, (1573-1577).

Rasch, H. Explosionsgefahr des Stickoxyduls, Zs. komprim, Gase, Weimar, 7, 1904, 148-150, 157-165, 169-176.

Rossi, E. Preparazione degli ossidi di azoto dall'aria atmosterica. Milano, Rend. Ist. Iomb., ser. 2, **36**, 1903, (417-124).

Scheuer, O. Darstellung von Oxyden des Stickstoffs durch Hochspannungsentladungen in Luft. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, 565–580).

Vaubel, W. Einwirkung von Amna aniumnitrit und Ammoniumnitrati bezw. naszierendem Stickoxydul auf aromatische Verbindungen. ChemZtg. Cethen, 28, 1901. 1245-12461.

Vittorf, N. M. Diagramme des points de fusion des mélanges de N.O. et NO. Russ. St. Peterburg. Žura. russ. fiz.chim. Obsé., **36**, 1904, (857-863).

# Nitrogen Sulphonic Acids.

Hantzeh, A. Constitution einiger Stickstoffsulfensäuren, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1013-1011).

# Nitroso-metallic Compounds,

Kohlschütter, F. et Kučerov, M. Combinaisens nitrosométalliques, (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz chim. Obsč., 36, 1901, (1510-1521).

# Nitrosyl Chloride.

Francesconi, L. e Bresciani, G. Preparazione del elemtro di nitrosile, Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, ii, 1903, 75–80.

# Nitrosyl Fluoride.

Ruff, O. and Stauber, K. Nitrosylfluorid (NOF). Zs. anorge Chem., Hamberg, 47, 1905, (190-202). Nitroxyl Chloride.

Gutbier, A. und Lohmann, J. Darstellung des Nitroxylchlorides. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (182–195).

Lohmann, J. Darstellung des Nitroxylchlorids. Diss. Erlangen, 1904, (84).

## Nitroxyl Fluoride.

Moissan, H. et Lebeau, P. Préparation et propriétés du fluorure d'azotyle. Paris. C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1621–1626).

Sulphazilates and Nitrosulphates.

Divers, E. Constitution des Fremyschen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, (2252).

Hantzsch, A. Constitution des Frémy'schen Sulfazilats und des Pelouzeschen Nitrosulfats. *l.c.*, 3079-3082.

## Nitrous Acid and Nitrites.

Bödtker, E. Salpetrige Saure im Meerwasser. ChemZtg, Cothon, 29, 1905, 956;

Divers, E. The products of heating silver mitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (281-281).

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Darstellung von Nitrit aus Nitrat besonders au Silberkathoden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (509-515).

Rây, P. C. Nitrites of the alkali metals and metals of the alkaline earths and their decomposition by heat. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); abstract. London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 240-241.

- and Gañguli, A. C. Two varieties of silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (278-281).

Russell, E. J. and Smith, N. New method of forming nitrites and nitrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 809–810.

Sestini, F. Formazione di acido nitroso nell'aria confinata dal terreno agrario. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, 85-86.

## Nitric Acid and Nitrates.

Aulard, A. Déstillation des mélasses et production des salins potassiques et azotés. [5, Intern. Kongress für augew. Chemie, 3.] Berlin, 1901, 650–666.

Birkeland, K. and Eyde, S. Norwegian industry for saltpetre base I upon the electrochemical process of Birkeland-Eyde, (Norw.) Kr stiania, Tekn. Ug., **52**, 1905, (497–514, with fig.).

Bogdan, P. Dissociationszustand der Salpetersäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (824-826).

Foote, H. W. Solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (251-253, with text fig.).

Guttmann, O. Salpetersäuredarstellung, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (934-935).

**Häusser**, F. Salpetersäuredarstellung mittels explosibler Verbrennungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (295-317).

Hartley, W. N. Constitution of nitrie acid and its hydrates. Dublin, Sci. Proc. R. Soc., (N. Ser.), 10, 1905, (373-377).

**Kempf**, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. H. Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3963-3971).

Küster, F. W. und Münch, S. Darstellung absoluter Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (350–355).

**Lunge**, G. Die spezifischen Gewichte von konzentrierter Salpetersäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1072).

und Berl, E. Mischsäuren aus Schwefelsäure und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1681–1687).

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Reduction der Nitrate zu Nitriten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1190-1194).

**Pützer,** H. Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1221–1222).

Russell, E. J. and Smith, N. A new method of forming nitrites and nitrates, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (809-810).

Sapožnikov, A. V. Propriétés des mélanges des acides nitrique et sulfurique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (518-532, 669-671).

 Verhalten der Gemische von Salpetersäure und Schwefelsäure.
 Zs. physik. Chem., Leipzig. 51, 1905, 609–626); 53, 1905, (225-234).

**Wendel**, F. Doppelsalze der Silpetersäure. Diss. Berlin, [1905], (83).

Winteler, F. Gehaltsbestimmung hochkonzentr. Salpetersäure. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (689).

Wolfmann, J. Salpetergewinnung, D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (450).

# 0500 (Na) NATRIUM (SODIUM).

**Bevan**, P. V. Physical properties of sodium vapour. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (129-131).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56-135).

Wood, R. W. The fluorescence of sodium vapour and the resonance radiation of electrons. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (513-525, with pl.).

A quantitative determination of the anomalous dispersion of sodium vapor in the visible and ultraviolet regions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1901, (363– 396).

and Moore, J. H. The fluorescence and absorption spectra of sodium vapor. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (94-111).

# Alloys.

Mathewson, C. H. Verbindungen von Natrium mit Zinn. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (94-112).

Sack, M. Entstehung und Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation, Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe, 1903, (70).

Schüller, A. Natriumamalgame. Metallurgie, Halle, **1**, 1901, (433-439).

## Na Cl SODIUM CHLORIDE

Natrium.

Bailey, E. H. S. Recent progress in the salt industry in the United States of America. [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.1 Berlin, 1904, 757-760).

Guye, P. A. Electrolyse des chlorures alcalins. (1st Mémoire). Théorie élémentaire des electrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève. 1, 1903, 121-151, 221-226).

Tardy, A. et Guye, P. A. Electrolyse des chlorures alcalins. 2mc Men. 3 Mode de fonctionnement des diaphragmes, Le., 2, 1904, 79–123, 7 fig.).

## Na N H SODAMIDE

Claisen, L. Einige Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1965, 693-709.

**Ephraim**, F. Natriumaniid, Zs. anorg, Chem., Hamburg, **44**, 1905, 185–1900.

#### Na 0 SODIUM OXIDES.

Sodium Peroxide.

Rupp, E. Technisches Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (143-144).

## Sodium Hudrosia.

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. [Preparation of concentrated standard solutions of sodium hydroxide from metallic sodium, and the density, electrical conductivity and viscosity of such solutions.] Lowlon, Phil. Trans. R. Soc., (Sér. A), 204, 1905, (253-322).

Frasch, H. A. A new caustic sodal process. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 47~18...

## Sodium Salts.

Sodium Carbonate.

Fendler, G. Natürliche Soda aus Togo, Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (205-206).

Küster, F. W. Abspaltung von Kehlendioxyd aus Natriumkarbonatiosungen. [5.—Intern.—Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (532–537).

Le Blanc, M. Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. Cantoni. Zs. Elektroch. Halle. 11. 1905, 4609-612. Lilienfeld, M. Fabrikation der Seda und Pottasche in kritisch historischer Beleuchtung. Seifenfabr., Berlin, 22, 1902, (1293–1296); 23, 1903, (3–9, 30–34, 53–55, 77–79, 105–107, 153–157, 229–232, 277–279, 329–331, 401–403, 154–157, 525–527, 577–579, 652–654, 723–724, 749–750, 771–772).

Pennock, J. D. Progress of the soda industry in the United States since 1900. [5] Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.7 Berlin, 1904, 661-672.

Schreib, H. Fabrikation der Soda nach dem Ammoniakverfahren. Berlin, 1905, (X+312, mit 3 Taf.).

**Solvay,** E. Coup d'œil rétrospectif sur le procédé de fabrication de la soude à l'ammoniaque. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, 108-117.

#### Sodium Chromates.

Schreinemakers, F. A. II. Die Natriumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (2H-220).

## Sodium Hyposulphite.

Binz, A. Konstitution des hydroschwelligsauren Natriums, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), 41, 4, 1905, 101).

Natriumhydrosulfit. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (161-162); Textilzig, Braunschweig, **3**, 1905, (379-381).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Propriétés révélatrices de l'hydrosulfite de soude pur et de quelques hydrosulfites organiques. Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (289-291); Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1901, (512-518); Journ. Suisse Phot., Lausanne, 6, 1901, (203-206); Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (28-32); D. PhotZig, Weimar, 29, 1905, (57-60).

Veränderung und Konservirung des wasserfreien Natriumhydrosulfits in fester Form und wässriger Lösung. Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (389-391, 103-405, 409-410).

### Sodium Iodate.

Meerburg, P. A. Bestimmungen in den Systemen:

 $KIO_3$ - $IIIO_3$ - $II_2O$ ,  $NaIO_3$ - $IIIO_3$ - $II_2O$  und  $NH_4IO_3$ - $IIIO_3$ - $II_2O$ .

Zs anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, 1324-314).

**Meerburg**, P. A. Systeme Na1O<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub> und NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>-H1O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O bei 30°. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (309–320).

## Sodium Nitrate.

Bogorodskij, A. Ja. Electrolyse du KNO<sub>3</sub>, du NaNO<sub>3</sub> et du LiNO<sub>3</sub> fendu. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšė., **37**, 1905, (703-759).

**Herrmann**, L. Chilesalpeter. Centralbl. KuustdüngerInd., Mannheim, **7**, 1902, (255-256, 265-266).

**Herter.** Chilesalpeter im Department Taltal (Chile). *l.c.*, **6**, 1901, (253–254, 267–268).

**Pellet**, H. Nitrate de soude perchloraté. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (754–774).

## Sodium Nitrite.

Rây, P. C. [Sodium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (240-241).

#### Sodium Silicate.

Jordis, E. Natronwasserglas. Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (33-34).

Mäckler, H. Natur der Salzglasur. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (59-79).

## Sodium Sulphate.

Bachofner, C. Électrolyse du sulfate de sodium Thèse, Genève, 1904, (56).

**Denison**, R. B. Equilibrium beween sodium and magnesium sulphates. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (136-139).

Hoff, J. H. vau't. Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLII. Bildung von Glauberit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (178–483).

**Keppeler**, G. Hargreaves-Sulfatprozess, Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (173–178, 198–201, 226–232).

Lendle, L. . . H. Verhalten von Natriumsulfat in wässriger Lösung. Diss. Würzburg, 1902, (63).

Wadmore, J. M. Sodium alum. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (150).

Wetzel, H. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin, 1905, (59).

## Sodium Sulphites.

Herzog, H. Verhalten des Natriumsulfits gegen den Luftsauerstoff in und ausserhalb des alkalischen Entwicklers. Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1901, (153-155).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Rev Suisse Phot., Genève, 45, 1904, (135-142); Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (65-73); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (41-41, 49-51); Phot. Mitt., Berlin, 41, 1901, (101-104, 117-120).

Altération à l'air du sulfite de soude cristallisé. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (184-187, 232-234); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (129-136); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (81-84, 89-91).

Altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1901, (271-275); Arch. Phot., tienève, 8, 1904, (161-166); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1901, (161-161); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (190-191).

Lösungen von Natriumsulfit und über die Antioxydationsmittel. Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (241–243, 219–252, 261–263).

# Sodium Thiophosphate.

Glatzel, E. Das kristallwasserhaltige normale Natriumsultophosphat [Na<sub>2</sub>PS<sub>4</sub> +8H<sub>2</sub>O<sub>5</sub>] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (65-78).

## Sodium Thiosulphate.

Backeland, L. Propriétés d'un mélange d'hyposulfite de sonde et d'alun comme virage. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (38-17).

Barr, W. M. Action of sodium thiosulphate solutions on certain silver salts. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1901, (183-190).

Gaedicke, J. Doppelsalze von Silberand Natriumthiosulfat. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (H6-121); Phot. Wochenbl., Berlin, 29, 1903, (226-230). slator, A. The chemical dynamics of the reactions between sodium thiosulphate and organic halogen compounds. Part II. Halogen-substituted acetates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (481-491); abstract? London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121).

#### Na S SODIUM SULPHIDES.

Binz, A. Einwirkung von Natriumrolysulfid auf Natriumhydrosulfit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2051– 2056).

## 0510 (Nb NIOBIUM.

Bedford, M. H. Columbates, Thesis . . . University of Pennsylvania, 1905, 16).

Melikov, P. et Eličaninov, E. Reactions qualitatives sur le niobium et le tantale. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 37, 1905. 299-163): 36, 1904. [proc.-verb. 1555.

Schilling, J. Vorkommen von Tantal und Niole, Zs. angew. Chem., Berlin. 18, 1905, 883-901.

# 0520 Nd NEODYMIUM DIDYMIUM.

# Nd Cl NEODYMIUM CHLORIDE.

Matignon, C. Propriétés chimiques du chlorure anhydre de néodyme. Paris. C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, [1181] [1183, 1339-1344, 1637-1639].

# Nd 0 NEODYMIUM OXIDE. Neodymium Salts.

Neodymium Turystates:

| MKH4 | O | Nd2O | WO<sub>3 16</sub> 20aq | BaO | Nd2O | (WO<sub>3 17</sub> 17aq

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, 1174-1481.

## 0530 (Ne) NEON.

Goldhammer, D. M. – Nature de l'air liquide. (Russe Kazani, 1901, (19).

Ramsay, W.—A determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., Ser. A. 76, 1905, (111–111).

Valentiner, S. und Schmidt, R. – Parstellung von Neon, Krypton, Neon, Berlin, SitzBer, Ak. Wiss., **1905**, (816– 820, ; Ann. Physik, Leipzig, I. Folge), **18**, 1965, 187–197.

## 0540 (Ni) NICKEL.

Copaux, H. Recherches sur le cobalt et le nickel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (508-575).

Propriétés physiques comparatives du cobalt et du nickel purs. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1901, 657 -659).

Guye, C. E. et Schidloff, A. Hystérésis magnétique aux fréquences élevées dans le nickel et les aciers au nickel. Le., (369-370).

Hess, J. Entwicklung der elektrolytischen Nickelgewinnung. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (821–826).

Knott, C. G. Magnetization and resistance in nickel at high temperatures, In: Festschrift L. Boltzmann. Leipzig, 1904, (333–340).

Le Blanc, M. und Levi, M. G. Passivitat des Nickels. Lc., (183-195).

**Lhôte.** L'emploi des vases en nickel dans les laboratoires. Ann. chim, analyt., Paris, **10**, 1905, (253-251).

Romanov, L. Le nickel. (Russe) St. Peterburg, 1901, (84).

Schmaltz, G. Einfluss der Magnetisierung auf die thermische Leitfältigkeit des Nickels. Ann. Physik, Leipzig. 4, F., 16, 1905, (398-405, 792).

Snowdon, R. C. Electrolytic precipitation of nickel on nickel. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (399-401).

Tschugaeff, L. Neues, empfindliches Reagens auf Nickel, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1505, (2520-2522).

Nickel as a Catalytic Agent.

Darzens, G. Synthèse des cétones saturées par la méthode de réduction catalytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 452-453).

Sabatier, P. La catalyse par les métaux commons. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (812–850).

et Senderens, J. B. Hydrogénation et dédoublement moléculaire basées sur l'emploi des métaux divisés. Ann. chim. phys., Paris, sér. 8, 4, 1905, (133-188); Sokovnin, N. N. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. tiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (189-207.)

Zelinskij, N. D. Réaction de réduction par Thydrogène en présence du nickel. (Russ.) l.e., **36**, 1901, (proc.-yerb, 768-771).

## Alloys.

Dessau, B. Eigenschaften der Legierungen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (271-273).

Dumas, L. Théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903. (810–815).

Guillaume, E. Chemie des Nickelstahls, Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (70-71); Arch. Sci. Phys., Genève. (sér. 4), 17, 1904, (23-50, mit 4 Taf.).

Guertler, W. und Tammann, G. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205–224).

Levin, M. Gold-Nickellegierungen.

Müller, G. C. H. Nickelstahl. Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (161-164).

Nickelstahl als Ersatz für Platin. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, 3, 1903, No. 12, (6).

Osmond, F. Théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (863-871).

Petzold, M. Nickelstahlmassstäbe. Zs. Vermessgsw., Stuttgart, **33**, 1901, (337–344).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons Sb+Sn, Sb+Cu et Sn+Ni. (Russ.) St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.verb. 197-199).

Tittler, R. Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig. 1903, (72).

# Compounds.

orlov, E. J. Mercurocobalto- et mercuro-nickelrhodanates complexes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (1269–1272).

# Nickel earbonyl Ni(CO)<sub>4</sub>

Jones, R. O. Constitution of nickel carbonyl. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (503-501).

Zelinskij, N. D. Action du carbonyl de nickel sur les combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz -chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 339-340).

# Ni 0 NICKEL OXIDE. Nickel Salts.

Tubandt, C. Nickelisalze, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 73–765.

ven, E. Transport des liquides pavoir: le sulfate de nickel, l'azotate de nickel et le chlorure de nickel] par le courant électrique. VII. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (ser. 2), 9, 1905, (573-601).

## Nickel Sulphate.

Wetzel, H. Bildungs- und Löslichkeitsverhaltnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Niekelsulfates, Diss. Berlin, 1905, (59).

#### Niekel Tartrate.

**Root**, J. E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, X.Y., **9**, 1905, (1-12).

# 0550 (O) OXYGEN.

Bamberger, M. und Böck, F. Atmungsapparat zur Selbstrettung aus dem Bereiche irrespirabler Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1126– 1137).

**Blaise**, E. E. Oxygène quadrivalent Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1211-1213).

Eschenburg. Komprimierter Sauerstoff in Medizin und Technik. Pharm. Ztg, Berlin, **48**, 1903, (690–691).

Pictet, R. Industrieller Sauerstoff, seine Herstellung und Beleutung. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, 1787).

Saubermann, S. Gewinnung von verflüssigter Luft und industriellem Sauerstoff und deren technische Bedeutung. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 9, S. (3-1), No. 10, S. (1-3), No. 11, S. (2-3).

Schrohe, A. Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, 8, 1901, (157–160).

# Physical Properties.

Alt, H. Verdampfungswärme des flüssigen Sauerstoffs und flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905. (346–349).

Bosshard, E. und Häuptli, A. Explosion einer Sanerstoffflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1531-1510).

578 **0550** 

Estreicher, T. Verdampfungswärme von Sauerstoff und Schwefeldioxyd. Zs. komprim. Gase, Weimar. 8, 1904, 47-24).

Schmelzpunkte von Sauerstoff und Stickstoff. L.e., (129-132, 111-146).

Kassner, [G.]. Eigenschaften flüssigen Sauerstoffs. Münster, Jahresber. ProvVer. Wiss., **33**, 1905, (128-130).

Lucas, R. Sauerstoffentziehung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 182–185).

Rasch, H. Selbstzündungen durch komprimierten Sauerstoff, Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1901, 4111– 148).

Travers, M. W. et Fox, C. J. Tensions de vapeur de Poxygène liquide, mesurées au thermomètre à oxygène à volume constant à différentes pressions initiales. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (515-552).

## Preparation.

Claude, G. Application de la liquéfaction partielle de l'air avec retour en arrière à la séparation intégrale de l'air en oxygène pur et azote pur. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1965, 823-826, av. fig.)

**Foster,** E. C. Oxygen from liquid air. Cassier's Mag., New York, N.Y., **26**, 1904, [321–325].

Mix, C. Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der gewöhnlichen Luft mittels Verflüssigung der letzteren. Zs. Kältelnd., München, 12, 1905, 181-185).

#### Interactions.

Abegg, R. Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstafen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. H. Die gegenseitigen Beziehungen der Wertigkeitsstafen des Thalhuns und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. Nach der Diss. von J. F. Spencer. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379-407).

Berthelot, [M.]. Oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), 3, 1904, (169–181); Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (169–177).

Billeter, O. Phénomène d'autoxydation. (L'action de l'air en présence de la soude sur le diméthylyanthogénamide, S.COC<sub>3</sub>H<sub>5</sub>.N CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.] Arch. Sci. Phys., Geneve, (scr. 4), **17**, 1904, (436–437).

Bone, W. A. and Wheeler, R. V. Union of hydrogen and oxygen in contact with a hot surface. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527–528).

Davis, B. and Fdwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (266–267).

Engler, C. Autoxydation. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1,] Berlin, 1904, (117–124).

Jorissen, W. P. Die Geschwindigkeit der Oxydation [des Phosphors] durch gasförmigen Sauerstoff. (Hollandisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres. 10, 1905, (159-165).

Kassner, G. Oxydationser-cheinungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1851–1856); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), II, 1, 1905, (187–189).

Oxydationserscheinungen, Autooxydation und die Bildung von Peroxyden, Münster, Jahresber, Prov-Ver, Wiss., **33**, 1905, (115–117).

**Kirkby**, P. J. Union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (171-185).

----- Union of hydrogen with oxygen at low pressures caused by the heating of platinum. *Le.*, **10**, 1905, (467-476).

Lunge, G. und Berl, E. Reaktionen zwischen Stickoxyd und Sauerstoff oder atmosphärischer Luft. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1213-1245).

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61, 120).

Meyer, J. Autoxydation, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (278– 296).

Schaer, E. Phénomènes d'oxydation spontanée et interne. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 1), **18**, 1901, (281-283).

stanzen auf Vorgänge der spontanen

Oxydation. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (198-217).

Schönewald, A. Einwirkung von Sauerstolf auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Elektrolytische Nitritbildung. Diss. Berlin, 1905, (17).

#### OZONE.

Becker, A. Entstehung des Ozons, Natw. Wochenschr., Jena, **20**, 1905, (156-159).

Breydel, A. Nouvel appareil à ozone. Eclair. électr., Paris, 43, 1905, (139-111, av. fig.).

Erlwein, G. Ozonwasserwerke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (958–976, mit 2 Taf.).

Fischer, F. und Braehmer, F. Bildung des Ozons durch ultraviolettes Licht, (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. (ics., **38**, 1905, (2633-2639); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (576-579).

Freund, M. Theorie und Praxis vom Ozon. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (40-12).

Gray, A. W. Production of ozone in the Siemens generator. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (347–368).

Kausch, O. Erzeugung des Ozons auf elektrischem Wege. Elektroch. Zs., Bernn, **12**, 1905, (69-74, 91-96).

Luther, R. Ozon. *l.e.*, **11**, 1905, (832-835).

Philip, [M.]. Konzentrations-Versuche, [Ozon.] l.e., (34-35).

Proskauer, B. Sterilisation des Wassers durch Ozon. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (952-958).

Regener, E. Chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper. [Desozonisierung.] Diss. Berlin. 1905, (33); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1904, (1228–1231).

Richarz, F. Weitere Bestätigungen der Analogieen im Verhalten des Ozon mit der Radioaktivität. Marburg, Sitz-Ber. Ges. Natw., **1904**, (68–71).

[und **Jacobs**, A.]. Bestimmung des Verhältnisses k der beiden spezifischen Wärmen ( ${}^{\rm c}_{\rm p}/{}^{\rm c}_{\rm v}$ ) von Ozon. *l.e.*, (57-61).

Rudeck, E. Ozon und Bestimmung ozonhaltiger Luft. Balneol. Centralztg, Berlin, **1902**, (147-149, 152-153). Schaum, K. Photographische Wirksamkeit des Ozons. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (73-74); Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (1-2).

Warburg, E. Ozonisierung des Sauerstoffs und der atmosphärischen Luft durch die Entladung aus metallischen Spitzen. (2. Mitt.) Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), 17, 1905. (1–29).

## 0560 (0s) **OSMIUM.**

Blau, F. Elektrische Osmium-Glüblampe (Auer-Os-Lampe). (Mit Nachträgen von L. Stark und R. Bosselmann. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (196-200, 243, 343).

Piñerúa y Alvarez, E. Nouveau composé osmieux et une réaction de l'osmium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1251–1256).

Wintrebert, L. Dérivés salius de l'osmium hexavalent. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, (31-31).

### Os I osmium iodide.

Piñerúa y Alvarez, E. A new iodised compound of osmium [OsI<sub>2</sub>, 2HI], the production of which gives a means of estimating very minute quantities (millionths of a grm.) of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (172-174).

#### Os O OSMIUM OXIDE.

Osmionitrites.

Wintrebert, L. Sel nitrosé de l'osmium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, (34-38).

 $\frac{\mathrm{Os}(\mathrm{NO}_2)_3}{\mathrm{Os}(\mathrm{NO}_2)_5}$   $\frac{\mathrm{No}(\mathrm{NO}_2)_5}{\mathrm{Na}_2 2\mathrm{aq}}$ ;

 $\begin{array}{l} O_{S_0}NO_{2}\backslash_\xi(NH_4)_2 \ 2aq \ ; \ O_S(NO_2)_5Ag_2 \ 2aq \ ; \\ O_S(NO_2)_5Ba \ aq \ ; \ O_S(NO_2)_5 \ Ba \ 4aq \ ; \\ O_S(NO_2)_5 \ Sr \ 2aq \ ; \ O_S(NO_2)_5 \ Ca \ 4aq \ ; \\ O_S(NO_2)_5 \ Mg \ 4aq \ ; \ O_S(NO_2)_5Zu_2aq . \end{array}$ 

Wintrebert, L. Osmionitrites et un nitrite d'osmium. Paris, C.-R. Acad, sci., 140, 1905, (585-587).

580

### 0570 P PHOSPHORUS.

Christomanos, A. C. Löslichkeit des Phosphors in Aether und Benzol. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (132–141).

Cuthbertson, C. [Refractive index of gaseons phosphorus.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323-349).

Harms, F. Die elektrischen Erscheinungen bei der Phosphoroxydation. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (291–299); Diss. Würzburg, 1904, (31).

Hempel, W. Gewinnung des Phosphors, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (132-136).

Darstellung des Phosphors. *l.e.*, (401–102).

**Hugot,** C. Phosphore et ammoniac, Bordeaux, Proc.-verb, soc, sci, phys. nat., **1903-1904**, 1901, (47-19).

Jorissen, W. P. [Die Grenze des Sauerstoffdrucks bei der Oxydation des Phosphors. (Hollandisch, Handl, Ned. Nat. Geneesk, Congres, **10**, 1905, (159– 165).

Oxidation of phosphorus. Chem. News, London, **92**, 1905, (62-63).

and Ringer, W. E. The rate of oxidation [of phosphorus] in gaseous oxygen. *Le.*, (151-152).

Jungfleisch, E. Phosphorescence du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (141-147).

**Lemoult**, P. Action du pentachlorure de phosphore sur les amines cycliques tertiaires. Synthèse de matières colorantes et formation de phosphore. *L.c.*, (218-250).

Mathésius, W. La formation des scories dans les opérations métallurgiques, leur constitution et leur emploi industriel. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1901, (889-895).

Meyer, E. and Müller, E. Ursache der Jonisation der Phosphorluft. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (332–336).

Muir, W., Schenck, R. and Marquart, P. Scarlet pho-phorus: a new chemically active variety of red pho-phorus, and its use in the manufacture of matches. [Reprint.] Sci. Amer. Snp., New York, N.Y., 58, 1904, (23991-23995).

Neumann, M. Phosphordarstellung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (289-292, 735-736).

Schenck, R. Roter Phosphor. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (117-118).

Scriba, F. Eigenschaften des Phosphors. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (226).

Wichelhaus, H. Einwirkung des Phosphors auf organische Verbindungen. 2. Mitt.) [Reduktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1725–1728).

## P Cl PHOSPHORUS CHLORIDES.

Joannis, A. Action de l'ammoniae sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (364–368).

Mokijevskij, V. A. Réaction du pentachlorure de phosphore. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 914).

## P I PHOSPHORUS IODIDES.

Boulouch, R. Sous-iodure de phosphore [P<sub>3</sub>I] et le rôle de ce corps dans la transformation allotropique du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (256–258); Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1901, (88–90).

## P 0 PHOSPHORUS OXIDES.

Kobert, [R.]. 1. Phosphorsubovyd. . . . Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (1-X).

# Hypophosphorous Acid and Hypophosphites.

Schick, G. 1. Isomerieerscheinungen bei Hypophosphiten. . . . Diss. Würzburg, 1903, (53).

# Phosphorous Acid and Phosphites.

**Lendle,** L. I. Isomerieerscheinungen bei Phosphiten, . . . Diss. Würzburg, 1902, (63).

Mikobędzki, T. Tantomérie de certains composés de l'acide phosphoreux. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (884-885).

# Phosphoric Acids and Phosphates.

Arbuzov, A. E. Constitution de l'acide phosphorique et de ses dérivés. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (VIII + 151). 25 cm. Arnold, C. und Werner, G. Die Reaktionen der drei Phosphorsäuren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1326–1327).

Berendts, G. Pyrophosphate. Diss. Berlin, 1905, (44).

Borntraeger, H. Fossile Knochenund Superphosphate. Allg. ChemZ(g, Lübeck, 5, 1905, (728-729).

Cavalier, J. Pyrophosphate acide d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (284-286).

**Headden**, W. P. Action of phosphates on platinum when heated with it in the presence of carbon. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., **8**, 1905, (45-49).

**Lemoult,** P. Dérivés de l'acide phosphorique pentabasique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (409–411).

Meyer, T. Industrie der Phosphorsäureextraktion. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1382–1393).

Plotnikov, V. A. Conductibilité électrique des solutions étherées de l'acide phosphorique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1282-1288).

Schiff, H. Kristallisiertes Chromiphosphat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (304–307).

Schönthan, H. von. Darstellung und Eigenschaften von Salzen der Nitrilodithiophosphorsäure. Diss. Berlin, 1905, (47).

### P S PHOSPHORUS SULPHIDES.

**Boulouch**, R. Mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (66-70).

Nouveau sulfure de phos phore. l.c., 1903-1904, 1901, (7-8).

soufre et du phosphore. l.e., (30-31).

**Stock**, A. und **Thiel**, K. Phosphorpentasulad. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2719–2730).

Thiel, K. Phosphorpentasulfid. Diss. Berlin, 1905, (83).

Vignon, L. Recherche du phosphore blanc libre dans le sulfure de phosphore. Paris, C-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1449-1451). 0580 (Pb) LEAD.

Conrad, W. Zum elektrochemischen Verhalten des Bleis. Diss. Göttingen, 1903, (61).

**Debierne**, A. Plomb radioactif, radiotellure et polonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (281–283).

Friedrich, K. und Leroux, A. Blei und Schwefel. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (536-539, mit 1 Tal.).

Gill, A. H. and Foster, S. A. White lead and its protecting properties. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 47, 1901, (115-147).

Guillemain, C. Bleierzröstung. Metallurgie, Hafle, 2, 1905, (433-143).

Liebig, M. jun. Chemische und physikalische Eigenschaften einiger Bleifarben und der zu ihrer Darstellung verwendeten Rohstoffe und Hillsrohstoffe nebst ihrer Analyse und Betriebskontrolle. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 4671–4675); Bayr. IndBl., München, 91, 1905, (52-53, 60-61).

Rosset, G. Einfluss des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation von Accumulatorenplatten. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (85–86).

**Schulten**, A. de. Fiedlerite. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (315-316).

Senn, H. Elektrolytische Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (229–245).

Tommasi, D. Wirkung des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation der Accumulatoren. [Uebers.] Centralbt. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (25–26, 145–146).

**Umbach**, T. Bekämpfung der Bleivergiftungsgefahr *l.e.*, (145).

Winteler, F. Bleiweissfabrikation in Amerika. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1179).

## Alloys.

Grube, G. Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117–130, mit 1 Taf.).

Kurnákov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Olsč., 37, 1905, (668-682, av. pl. XIII-XV).

582 0580

Vogel, R. Gold-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (11–23, mit 1 Taf.).

žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz. chim. Obšč., **37**, 1905, proc.-verb. 1281-1285.)

#### Ph I LEAD IODIDE

Bogorodskij, A. J. Action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (699-702).

**Ščerbakov**, M. A. Action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb, Russ.) *L.e.*, (682-699).

#### Pb 0 LEAD OXIDES.

Peters, F. Elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. [Fortsetzung.] Centralbl. Accum., Westend-Berlin. 3, 1902, (83-84, 112-113, 140-144, 246-248, 273-275, 285-287); Centralbl Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (1-5, 13-15, 26-27, 38-39).

Rokotnitz, A. Elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 4, 1903, (213-216, 227-229, 237-240, 251-253, 261-265).

#### Lead Salts.

**Lemoult**, P. Combinaison cristallisée d'acétate et de thiosulfate de plomb. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (122– 424).

### Lead Sulphate.

Belton, F. G. Existence of a definite lead potassium sulphate [PbK<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>]. Chem. News, London, **91**, 1905, (191).

#### Pb S LEAD SULPHIDE.

Doeltz, F. O. Verhalten eines Gemenges von Bleisulfid und Calciumsulfat beim Erhitzen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (160–163).

## 0590 (Pd PALLADIUM.

Amberg, R. Chemische Eigenschaften und das Verbindungsgewicht des Palladiums. Liebigs Am. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (235–308).

**Gutbier,** A. Palladium, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (23-41).

**Gutbier**, A und **Krell**, A. Palladium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3869-3873).

Holborn, L. and Henning, F. Lichtemission and Schmelzpunkt einiger Metalle, Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (311-317).

**Paal**, C. und **Amberger**, C. Palladian. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1388-1394).

Platingruppe. II. l.e., (1398-1405).

— Activirung des Wasserstoffs durch colloïdales Palladium. *l.c.*, (1406-1409). Nachtrag. Ebenda, (2414).

Purvis, J. E. The influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242).

Weiskopf, A. Palladium. Metallurgie, Ilalle, 2, 1905, (101-104).

Winkelmann, A. Zu der Abhaudlung des Hrn. G. N. St. Schmidt: "Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (773– 783).

#### Pd Cl PALLADIUM HALIDES.

Gutbier, A. Doppelsalze des Pallado-Chlorides und -Bromides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2105–2107).

und **Krell,** A. Halogenverbindungen des Palladiums. *L.c.*, (2385-2389).

#### Pd H PALLADIUM HYDRIDE.

Paal, C. and Amberger, C. Palladium-wasserstoff *l.c.*, (1394-1397).

#### Pd 0 PALLADIUM OXIDES.

Bellucci, J. Palladiumdioxydhydrat. Antwort an L. Wöhler and J. König. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (287-288).

König, J. Oxydation und Oxyde des Palladiums. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (47).

Wöhler, L. Oxydation des Palladiums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (836-844).

und König, J. Oxyde des Palladiums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (323-349).

## 0600 (Pr) PRASEODYMIUM.

Baskerville, C. Reindarstellung des Praseodyms. Eutgegnung an R. J. Meyer. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (86).

#### Pr Cl PRASEODYMIUM CHLORIDE.

**Matignon**, C. Paris, C.-R. Acad sci., **140**, 1905, (1181–1183; 1339–1341).

# Pr 0 PRASEODYMIUM OXIDE. Praseodymium Salts.

 $\begin{array}{c} Prascodymium\ Tungstates:\\ (NH_4)_2O)_2Pr_2O_3\ (WO_2)_{16}16aq;\\ (BaO)_4Pr_2O_3\ (WO_3)_{16}\ 7aq;\\ (Ag_2O)_4Pr_2O_3\ (WO_3)_{16}\ 8aq \end{array}$ 

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1174-1484).

## 0610 (Pt) PLATINUM.

Brochet, A. et Petit, J. Dissolution électrolytique du platine dans l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (655-657).

Harker, J. A. On a new type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (235-250).

**Headden**, W. P. Action of phosphates on platinum when heated with it in the presence of carbon. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., **8**, 1905, (45-49).

Holborn, L. und Henning, F. Lichtemission. [Platin.] Berliu, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (311-317).

Hulett, G. A. and Berger, H. W. Volatilization of platinum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1512–1515).

Lucas, R. Sauerstoffentziehung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 182–185).

Ruer, R. Elektrolytische Auflösung von Platin. l.c., (10-12; 661-681).

Stolba, F. Platin und Verwandte Metalle. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (2-6).

Vondraček, R. Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarzes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (24-40).

Wöhler, L. Oxydierbarkeit des Platins. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. I.] Berlin, 1904, (592–597).

(p-7195)

### Colloidal Platinum.

Amberger, C. Kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen, 1901, (71).

Gutbier, A. and Hofmeier, G. Colloidale Metalle der Platinreihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (358-365, 152-458).

**Liebermann**, L. Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloïdale Platinlösungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (119–151).

dalen Platias. *l.c.*, (233–234).

und Genersich, W. von. Einige Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. *I.c.*, (155-175).

Paal, C. und Amberger, C. Colloïdale Metalle der Platingruppe. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1398– 1405).

## Alloys.

**Krug**, C. Platinkupferlegierungen, ihre Herstellung und ihr chemisches Verhalten. Diss. Leipzig. Berlin, 1903, c39.

Tarugi, N. Comportamento di alcune amalgame di platino con l'acido nitrico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, II, 1903, 171-186).

#### Compounds.

Blondel, M. Quelques combinations do platine. These fac. sci., Paris. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), 5, 1905, (81-141).

Klason, P. Konstitution der Platinbasen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (185-199).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Platin-Ammoniaken. Diss. Zürich, (103).

Rosenheim, A. und Levy, W. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. 2. Mitt. Zs. auorg. Chem.. Hamburg, 43, 1905, (34–47).

## Pt Cl PLATINUM CHLORIDES.

Potassium Platinoso-chloride.

Klason, P. Darstellung von Kaliumplatinchlorür. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1901. (201–202).

## Pt 0 PLATINUM OXIDES.

Hexaoxyplatinic Acid.

Bellucci, l. Acido platinico (esaossiplatinico). Roma, Rend. Ace. Linceiser. 5), 12, ii, 1903, (635-642); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 168-184).

## 0620 RADIUM.

Emanation du radium (exradio), sespropriétés et ses changements. Cosmos. Paris, **51**, 4904, (150-152).

Recent studies in radium and radioactivity. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23576–23577).

Ackroyd, W. Colour phenomena presented by radium compounds. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (524–525).

Adams, E. P. Absence of helium from carnotite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. D. 19, 1905, 6321– 322).

Aleksějev, D. V. Radioactivité et gravitation. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **36**, 1901, proc.-verb. 766-767).

Angström, K. Wärmeabgabe des Radiums. 2. Mitt. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (685-688).

Becquerel, H. Propriétes des rayons α du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 185-190); (Urbers.l. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, 666-669).

Beilby, G. T. Phosphorescence caused by the beta and gamma rays of radium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (506-510, 511-518).

Beketov, N. N. Radium comme médiateur entre la matière pondégable et l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz -chim. Obšč., 36, 1901, (proc.verb. 329-331).

Berget, A. Le radium et les nouvelles radiations (rayons X et rayons N), Nouv. éd. Paris, 1901, (176).

Besson, P. Le radium et la radioactivité Propriétés générales. Emplois médicany. Paris, 1901, (vii+172); Deutsch von W. von Riddiger. Mit einem Vorwort von Alfr. Exner. Leipzig, 1905, (VII+115).

Bohn, G. Action du radium sur la matière vivante. Science au XX<sup>e</sup> siècle, Paris, **2**, 1904, (103-108). **Boltwood**, B. The origin of radium. Phil. Mag., London, (ser. 6), **9**, 1905, (509-613).

————— Production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Haven. Conn., (Ser. 4), **20**, 1905, (239-244).

Quantités relatives de radium et d'uranium contenues dans quelques minéraux. Le Radium, Paris, 1, 1901, (45-18).

Borgmann, I. I. Les nouveaux rayons et la radio-activité. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (V  $\pm$  497-632  $\pm$  X  $\pm$  51  $\pm$  1, av. 21 pl. et dess.).

La recherche de quelques bones médicinales russes sons le rapport de la radioactivité. (Russ.) St. Peterburg, 1901, (36).

La radioactivité de quelques boues médicinales russes. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (16).

Bradbury, R. H. Radium and radioactivity in general. Philadelphia, Pa., J. Frank, Inst., **159**, 1905, (225-238).

Bragg, W. H. On the α particles of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (600-602).

Bronson, H. L. Effect of high temperatures on the rate of decay of the active deposit from radium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (60–64, with illus.).

Curie, P. Radioactivité. Traduit du français par P. P. Weimarn, sons la rédaction du prof. Schröder. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (33, av. 5 fig.).

Curie-Sklodowska, M. Substances radioactives. 2º éd. Paris, 1901, (155, av. fig.). Traduction par S. N. Petrov, sons la rédaction de A. S. Popov. (Russe.) St. Peterburg, 1901, (VIII – 127).

Danne, J. Le radium. Science au XX<sup>e</sup> siècle, Paris, **2**, 1901, d. 7, av. fig. (; Transl.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23632–23635, 23648–23650, 23672–23674), with illus.).

Nonveau minéral radifère.
 Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (241-243).

— Gisements radifères d'Issyl'Evèque (Saóne-et-Loire). Le Radinm, Paris, **2**, 1905, (33–35).

Davis, B. and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen 585 0620

under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (266-267).

Debierne, A. Le radium et la radioactivité. 1º Partie : La préparation du radium et son rayonnement : 2º Partie : L'émanation et les autres propriétés. Conséquences théoriques. Rev. gén. sei., Paris, 15, 1904, (11-22, 60-71).

Acad. sci., **139**, 1904, (538–540).

Dessau, B. Radium und seine Strahlen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (704–708).

Donath. Radium. Trachit de l'allemand par A. Soloviev. (Russ.) St. Peterburg, 1901, 24, av. 10 illustr.).

Duane, W. Ionisation due à l'émanation du radium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 581-585).

Egoroff, N. Dichroisme produit par le radium dans le quartz incolore et sur un phénomène thermo-électrique observé dans le quartz enfumé à stries. Lz., (1027-1028).

Engler, C. Radioactivität der Thermalquellen von Baden-Baden, Zs, Elektroch., Halle, 11, 1905, (714-722).

Eve, A. S. Properties of radium in minute quantities [with note by E. Rutherford.] Phil. Mag., London. Ser. 6), 9, 1905, (708-712).

Eigenschaften geringer Radiummengen. Mit einer Anmerkung von E. Rutherford. [Erwiderung an A. Voller, Physik. Zs., Leipzig, **5**, 1904. (781–789).] Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (267–269).

**Fenton**, H. J. H. Influence of radianumadiations on atmospheric oxidation in presence of iron. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (5)2.

Frey, E. Die medizinisch wichtigen Wirkungen der Radiumstrahlen und ihre physikalischen Eigenschuften. Balneol. Ztg. Berlin, 15, 1901, Wiss.-techn. Tl. (74-77).

Giesel, F. Verkommen von Radium und radioactiven Edelerden in Fango-Schlamm und in Ackererde von Capri. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (132-133); Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (205-206).

Gockel, A. Radioaktive Emanation im Quellgas von Tarasp (Engadin). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (308). (p-7195) Radioaktivität einiger schweizerischer Mineralquellen, *Le* 1201

Godlewski, T. Structure et désintégration des atomes. (Polonais) Kosmos, Lwów, 30, 1905, (121-113).

Gramatzki, H. J. Ein mechanischer Erklärungsversuch für die Eigenschaften des Radiums. Umschau, Frankfurt a. M. 8, 1901, (748-751).

Greinacher, H. Radium und Radioaktivität. Gaea, Leipzig, **41**, 1905, 641-645.

Headden, W. P. The Doughty Springs, a group of radium-bearing springs in Delta county, Colorado. Denver, Proc Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (1-30); [abstract] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Scr. 1, 19, 1905, 297-309).

Himstedt, F. und Meyer, G. Bildung von Helium aus der Radiumemanation. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, (4. F., 17, 1905, (1005-1008).

Huggins, Sir W. and Huggins, Lady. Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium. Part III.—Radiation in hydrogen. London, Proc. R. So., Ser. A), 76, 1905, (488–192).

Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (151-155, 390-395, with pl. a.

**Iklé**, M. Literatur der Radioaktivität vor dem Jahre 1904. Jahrb. Radioakt.. Leipzig, **1**, (1901), 1905, (413-442).

**Jackson**, W. H. Note on a paper by W. Makower entitled "On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode." Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (532–537).

**Kauffmann**, H. Radiumforschung und Alchimie. Stuttgart, Jahreshefte Vcr. Natk., **61**, 1905, (LI-LIII).

Küspert, F. Stimmen gegen den Radiumtaumel. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (105-107).

Kunz, G. F. Radium and its wonders. American Monthly Review of Reviews, New York, N.Y., 28, 1993, (585]-592.

Landin, J. Radium in Sweden. Swedish: Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 2, 1905, 7; [abstract] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, 55-58). Lieber, H. Improved methods of applying radium. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (230-231).

Radium.

McClelland, J. A. On secondary cadiation [emitted by bodies exposed to a strong primary radiation from radium]. Dublin, Sci. Trans. R. Soc., 18cr. 21, 8, 1905, (169-182).

Makower, W. Molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (56-77).

Method of transmission of the excited activity of radium to the cathode. *Lc*, **10**, 1905, (526-532).

Marchand, E. Radioactivité des caux minérales pyrénéennes. Bagnères-de-Bigorre, Bul. soc. Ramond, (sér. 2), 9, 1905, (245-248).

Marckwald, W. Radium. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1901, (23671).

Meyer, G. Radium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (237-239).

Moreaux, T. Application of salts of radium to the study of atmospheric electricity. [Transl. by Miss R. A. Edwards.] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, 1904, (164-165).

Niewenglowski, G. H. Radium. Paris, 1901, (96, av. fig.).

Paillot, R. Radium. Lille, Bul. soc. indust., 32, 1904, (63-83, av. fig.).

Papius, K. Frlir. von. Radium und die radioaktiven Stoffe. Berlin, 1905, (VIII 90).

Paschen, F. Wärmeentwickelung des Radiums in einer Bleihülle, Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (97).

**Precht,** J. Radium. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **7**, 1905, (22-24)

Ramsay, Sir W. Radium and its mysteries. Sci. Amer., New York, N.Y., **90**, 1904, (9).

- L'émanation du radium, ses propriétés et ses changements. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1901, (581-583); (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1901, (127-133).

Le radium peut-il donner la vie? Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, 80I-803).

Riesenfeld, E. H. Radiumgehalt der Heilquellen und Moorerden. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (19-21). Rudge, W. A. D. Properties of radium in minute quantities. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (183).

Rudorf, G. Spektralregelmässigkeiten und das Atomgewicht des Radiums. Zs. physik. Chem., Leipzig. **50**, 1904, (100– 110).

Rutherford, E. Properties of the α rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6°, **10**, 1905, (163-176).

The charge carried by the  $\alpha$  and  $\beta$  rays of radium. *l.e.*, (193-208).

Slow transformation products of radium. *l.e.*, (290–306).

Radiation and emanation of radium. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1901, (24073-24088).

Does the radioactivity of radium depend upon its concentration? [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (117-118).

and Barnes, H. T. Heating effect of the  $\gamma$  rays from radium. Phil. Mag., London, (ser. 6), 9, 1905, (621-628).

— — Heating effect of the radium emanation. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (118–119).

relative proportion of radium and uranium in radio-active minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Scr. 4), 20, 1905, (55-56).

Sackur, O. Zerfallconstante der Radiumemanation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1753–1756).

Sartorius. Radium. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (609-610).

Schmidt, H. W. Zerfall von Radium A. B und C. 1 Mitt. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (897-903).

Siegl, K. Radium, D. MechZtg, Berlin, **1905**, (103-104, 115-117, 122-124, 134-136, 113-145, **1**64-166).

Soddy, F. Production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (768-779).

Les phénomènes radioactifs. Traduction de l'auglais. (Russe) St. Peterburg, 1901, (156). 21 cm.

Sokolov, A. P. La radioactivité de quelques eaux minérales, terrains et

bones russes. (Russ. St. Peterburg, 1905, (53). 24 cm.

Rhodium.

**Strutt**, R. J. [Connection of radium with uranium.] London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101).

Note supplementary to a paper "on the radio-active minerals." [Occurrence of radium in thorium minerals." l.e., (312).

Szilárd, B. Radioaktivität des lgmander Bitterwassers. Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1995, 229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig. .

Toepler, M. Die radioaktiven Unwandlungen. Dresden, SitzBer. Isis. 1905, Abh., (59-66).

Tommasina, T. Scintillation du sulfure de zine en présence du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (108-110).

radium. l.c., (643-646).

Vogelsang, J. Radium und radioactive Stoffe. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (236–238, 248–250).

Voller, A. Zeitliche Abnahme der Radioaktivität und Lebensdauer des Radiums im Zustande sehr feiner Verteifung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (291-292).

Eigenschaften geringer Radiummengen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (409-411).

Radioaktivität verschiedener Substanzen, insbesondere Radium, Polonium und Radiotellur. Weitere Mitteilungen über Radioaktiviät. Lebensdauer des Radiums. Hamburg. Verb. natw. Ver., (3. F.), 12, (1904), 1905, (XXXVII-XXXIX, XLVIII-XLIX, LXXVII-LXXVIII).

Werner, A. Radium und radioaktive Stoffe. Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 49, 1904, (115-127).

Whetham, W. C. D. Volatile product of the radium emanation. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (474).

**Wood**, R. W. Scintillations produced by radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (127-130).

Zalikind, Ju. A. Revue des travaux sur les substances radioactives. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chin. Obšč., 36, 1901, (27-42, H. 43-59, H); 37, 1905, 99-113, H: 115-129, H.

## Radium Bromide.

Geisel, F. Nachweis von Helium aus Radiumbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2299-2300).

Himstedt, F. und Meyer, G. Spektralanalyse des Eigenlichtes von Radiumbromidkristallen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (688-689).

Petri, J. Erscheinungen, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte veranlasst werden. Ann. Physik, Leipzig, (4, F.), 16, 1905, 1951-957.

Sabat, B. Action du bronure de radium sur la résistance électrique, Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (611– 646).

Walter, B. und Pohl, R. Eigenlicht des Radiumbromids. Ann. Physik, Leipzig. 4. Folge; 18, 1905, 406-409).

#### 0630 Rb) RUBIDIUM.

Kurnakov, N. S. et Žukovskij, G. Ju. Mercurides de caesium et de rubidium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 917-948).

## Rb F RUBIDIUM FLUORIDES.

Chabrié, C. et Bouchonnet, A. Fluorures d'indium et de rabidium [RbF,HF]. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (90-91).

Eggeling, H. und Meyer, J. Fluoride des Rubidiums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (471-176).

#### Rh S RUBIDIUM SULPHIDES.

Biltz, W. und Wilke-Dörfurt, E. Pentasulfide des Rubidiums und Cäsimus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, 123-130).

## 0640 (Rh) RHODIUM.

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Rhodium-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

**Piñerúa-Alvarez.** Réaction du rhodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1311-1343).

Purvis, J. E. Influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc.. 21, 1905, (211–212).

Quennessen, L. Absorption de l'hydrogene par le rhodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (795-796).

# 0650 Ru RUTHENIUM.

Purvis, J. E. Influence of very streng electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 241-242).

## Ru Cl Ruthenium halides.

Gutbier, A. und Trenkner, C. Halogenverbindungen des Rutheniums. Zs. anorg, Chem., Hamburg, **45**, 1905, 166– 184.

## Ru O RUTHENIUM OXIDES.

Gutbier, A. und Ransohoff, F. Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff, I.c. (213-261).

#### 0660 S SULPHUR.

Aten, A. H. W. Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (286-298, mit 1 Taf.).

———— Das System Schwefel-Chlor. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, 55-97).

Boguskij, I. Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle et sur quelques propriétés de ces dissolutions, (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, 92-99; **36**, 1901, (proc.-yerb, 155)-1555).

Brauns, R. Ungewöhnlich lange Beständigkeit des monoklinen prismatischen Schwefels. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (678).

Corsini, A. Die sogenamten "Schwefelkörnehen", die nam bei der Familie der "Beggiatoaceae" antrifft. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (272–289, mit 3 Tal.).

Cuthbertson, C. [Refractive index of gaseous sulphur.] London, Phil. Trans. R. Soc., Ser. A), 204, 1905, 6323-349).

**Domergue**, A. Fleur de soufre et soufre subliné. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1901, (115–119); **10**, 1905, [51–133].

Presenius, H. Bestimmung des Feinheitsgrades des Weinbergschwefels. [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 1 Berlin, 1904, 411–125).

Fresenius, R. und Beck, P. Schwefel. insbesondere Weinbergschwefel. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (39, 60, 69).

**Giran**, H. Combustion du soufre dans la bombe calorimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1219–1221; **140**, 1905, (1704–1707).

Hoffmann, F. und Rothe, R. Das Registriergalvanometer von Siemens & Halske und eine damit gefundene Anomalie im flüssigen Schwefel. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, (273– 278).

Iterson, G. van. jr. Sur le cycle du soufre dans la nature organique. (Holkandais) Delft, Jaarverslag Technologisch Gezelschap, **14**, 1905, (57-102).

Jaquerod, A. et Pintza, A. La densité de l'anhydride sulfureux et le poids atomique du soufre. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, 63-61; Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1901, (273-274).

Kastle, J. H. and Kelly, W. P. Rate of crystallization of plastic sulphur. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 183–5035.

Lunge, G. Schwefelgewinnung in Louisiana nach dem Verfahren von Frasch. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1009–1011); Berichtigung. Ebenda, (1106).

Matuschek, J. Einwirkung von Salpeter auf Schwefelerze. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (510-511).

Müller, E. und Nowakowski, R. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstänbung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3779-3781).

— Das kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. H. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 931–936.

**Op1**, E. Arsen als Kontaktgilt. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (757-758).

Pomeranz, H. Einwirkung von Alkali auf Schwefel. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (392–393).

Smith, A., Holmes, W. B. und Hall, E. S. Amorpher Schwefel. H. Zwei flüssige Aggregatzustände des Schwefels, Sλ und Sμ. und deren Uebergangspunkt. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (602-625)

589 0660 Sulphur.

Tetzlaff. Bestimmung des Feinheits. grades des Schwefels nach Chancel. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (167-168).

#### S Cl SULPHUR CHLORIDE

Feigel, H. Verhalten von Schwermetallverbindungen gegen Polysulfide und Chlorschwefel, Diss, München. 1905, (VII+40).

#### SULPHUR FLUORIDE. SF

Thiel, K. Darstellung eines Schwe-Ichtetrafluorides. Diss. Berlin, 1905. 1831.

#### SH HYDROGEN SULPHIDE

Biltz, H. Apparat zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff usw. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (809).

Buddeus, W. Herstellung von Schwefelwasserstolf aus Röstgasen und die Unschädlichmachung der Flammofenrostgase unter Gewinnung von Schwefel. 15. Intern Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (118–127).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff. Zs. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (398-399).

Goldsmith, E. Hydrogen sulphide, its uses and dangers. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 157, 1904, (455–462).

Küster, F. W. Schwefelwasserstoffentwickelungsapparate. ChemZtg, Cöthen. **29**, 1905, (158–161).

Lang, W. R. and Carson, C. M. Interaction of hydrogen sulphide and sulphur dioxide. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (158–160).

Schrimpff, A. Schwefelwasserstoffapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (195).

## Sulphides.

Küster, F. W. Polysulfide. H. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-152.

111. Polysulfide. periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide. l.c., 46, 1905. -113-143).

— und Heberlein, E. Polysulfide. 1. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (53-84).

Pélabon, II. Fusibilité des mélanges que le sull'ure d'autimoine forme avec le sulfure cuivreux et le sulfure mercurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1389-1392).

Pélabon, II. Mélanges de certains sulfures et séléniures avec les métaux correspondants. Journ. Chim. Phys.. Geneve, 2, 1904, (321-339, av. 5 fig.).

#### SNNITROGEN SULPHIDE.

Ruff, O. und Geisel, E. Sulfammonium und seine Beziehungen zum Schwefelstickstoff, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2659-2667).

#### $S_0$ SULPHUR OXIDES.

## Sulphur Dioxide.

Centnersver, M. et Teletov, I. Infinence de la température sur la dissolution de quelques substances dans l'ambydride sulfureux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (62–71, av. 1 pl.).

Estreicher, T. Verdampfungswärme von Sauerstolf und Schwefeldioxyd. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, 17-24).

Harpf, A. Löslichkeit von Schwefeldioxyd in Wasser. Chem. Zs., Leipzig. **4**, 1905, (136–137, 159–160).

Krécsy, C. Apparat zur Verflüssigung des Schwefeldioxyds für Vor esungszwecke. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 310.

Lang, W. R. and Carson, C. M. Interaction of hydrogen sulphide and sulphur dioxide. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (158–160).

Reinhardt, C. Katalytische Wirkung verschiedener Substanzen auf die Umwandlung von Schwefeldioxyd und Luftsauerstoff in Schwefeltrioxyd. Diss. Basel, 1904, (35),

Suzuki, T. Action of alcoholic solution of sulphur dioxide upon metals. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **25**, 1904, 1157–1162).

#### Sulphur Trioxide.

Berl, E. Arsensäureanhydridkatalyse des Schwefeltrioxyds. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (267-299); (Vorl. Mitt.). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (252-254),

Bodländer, G. Geschwindigkeit der Bildung von Schwefeltrioxyd, (Nach Versuchen von K. von Koeppen.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Berlin, 1904, (574–575).

# Sulphurous Acid and Sulphites.

Ashley, R. Oxydation von Salfiten durch Jod in alkalischer Lösung. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, 69-72.

L'Hote. Acide sulfureux pur comme réactif: sa préparation. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (305).

Luhmann, E. Schweflige Säure und die für technische Zwecke wichtigen Sullide. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (762-764, 783-785).

Namias, R. Stabilität der alkalischen Sulfite und Bisulfite und ihre Verwendung. Allg. PhotZig, Halle, 10, 1903, Phot. Motivenschatz, (140-144); Atel. Phot., Halle, 10, 1903, (192-196).

Sarow, W. Konstitution der schwefligen Säure und ihrer Derivate. Versuche über das Sulfamid. Diss. Berlin, 1905, 68).

## Sulphuric Acid and Sulphates.

Balland. L'acide sulfurique dans les cirages. Ann. chim. analyt, Paris, 10, 1905, (12-15).

Bodenstein, M. Chemische Kinetik der Kontakt-Schwefelsäure. 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 561-573.

und **Pohl**, W. Gleichgewichtsmessungen an der Kontaktschwefelsäure Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (373–384).

Colson, A. Complexité des sulfates dissons. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (857-859).

Deventer, C. M. van. Erklärung der Einwirkung von starker Schwefelsäure auf die Metalle. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (137– 140).

Domke, J. und Bein, W. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (125-151)

Faktor, F. Erzeugung des Kaliumsulphats aus Chlorkali und Ammoniumsulphat. (Čechisch) Cas. Prúm. Chem., Prag. **14**, 1904. (129–131).

Falding, F. J. Sulphuric acid. Review of progress in the United States since 1900. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (768–771).

Felipe, B. C. Leitfähigkeit der Schwefelsäure bei verschiedenen Temperaturen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (422-429).

Hess, W. Das Meyersche Tangentialsystem für Schwefelsäurefabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (376-379).

**Hüppner.** Ventilatoren im Schwefelsäurekammerverfahren, *l.c.* (2001–2002).

**Keppeler,** C. Hargreaves-Sulfatprozess. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (173-178, 198-201, 226-232).

Kessler, L. Concentration de l'acide sulfurique. Monit. sci. Quesn., Paris, sér. 4, 18, 1904, (557-560).

Knietsch, R. Einfluss verdünnender Gase und des Druckes beim Schwefelsäure-Kontaktverfahren. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (614-623).

Küster, F. W. Schwefelsäure-Kontaktverfahren. (Nach Versuchen der Herren Franke und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. I, 1905, (72–74).

Lucas, R. Schwefelsäure-Kontaktprozess. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (457–461).

Lüty, F. Der neueste Fortschritt beim Bleikammerprozess und sein Einfluss auf die Ockonomie der Schwefelsanregewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1253–1264).

**Lunge**, G. Theorie des Bleikammerprozesses. *l.c.*, **17**, 1904, (1659-1663; **18**, 1905, (60-71).

Neumann, M. Das Niedenführsche Intensivsystem. [Schwefelsäurefabrikation.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1814–1818).

Rabe, H. Temperaturregelung in Bleitürmen. l.c., 17, 1904, (8-9).

Bewertung des Ventilators im Schwefelsäurekammerverfahren. Le., **18**, 1905, (173–1739).

Raschig, F. Theorie des Bleikammerprozesses. *I.c.*, **17**, 1904, (1398-1420, 1777-1785); **18**, 1905, (1281-1323); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. d), **19**, 1905, (161-183). Rebenstorff, H. Verhalten der Schwefelsäure bei der Bildung von Nebeln. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (101–106).

Schliebs, G. Ventilatoren im Schwefelsäurekammerbetrieb. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1900-1902).

**Spring,** W. Décomposition de quelques sulfates acides à la suite d'une déformation mécanique. Journ, Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (498-511).

Veley, V. H. and Manley, J. J. Refractive indices of sulphuric acid at different concentrations. London, Proc. R. Soc, (Ser. A), 76, 1905, 169-487).

Whetham, W. C. D. Electrical conductivity of dilute solutions of sulphuric acid. *l.e.*, (577-583).

**Winteler**, F. Geschichte des Schwefelsäurekontaktprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1512–1516, 1654–1656).

Sulphazilates and Nitrosulphates.

Divers, E. Constitution des Frémyschen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1874-1878). Berichtigung. Ebenda, (2252).

Hantzsch, A. Constitution des Fremy'schen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. *I.c.*, (3079–3082).

# Persulphuric Acids and Persulphates.

Bach, A. Action de l'acide sulfurique sur le persulfate de potassium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (548-549).

Dittrich, M. und Bollenbach, H. Einwirkung von Persulfaten auf Halogenide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1747-751).

Hallerbach, W. Darstellung der Persulfate. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (520–521).

Levi, M. G. Preparazione elettrolitica dei persolfati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (81-89).

Müller, E. Darstellung von Persulfaten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (776-781).

Petrenko, G. 1. Phénomènes catalytiques accompagnant la préparation de Pacide hypersulfurique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1081–1088); St. Peterburg, 1904, (7).

Tarugi, N. Azione dei persolfati sul mercurio metallico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (127-133).

# Thiosulphuric Acid and Thiosulphates.

Namias, R. Sui fenomeni che avvengono nella decomposizione di una soluzione di iposolito e di un sale di piombo. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (195-196).

Cuprous sodium ammonium thiosulphate Cu<sub>6</sub>Na<sub>8</sub>(NII<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S<sub>16</sub>O<sub>24</sub>6NH<sub>3</sub>

Cuprous sodium silver thiosulphate Cu<sub>2</sub>Ag<sub>4</sub>Na<sub>10</sub>S<sub>16</sub>O<sub>24</sub>GNH<sub>3</sub>

Shinn, O. L. Complex thiosulphates, "Crystallography by Amos P. Brown and Charles Travis]," J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (917–952).

# Hyposulphurous Acid and Hyposulphites.

Bazlen, M. Hydroschweflige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1057–1068).

Bernthsen, A. Formel der hydroschwefligen Säure. *l.e.*, (1018–1056).

**Billy.** Préparation des hydrosulfites. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (936–937).

Bucherer, H. und Schwalbe, A. Hydrosulfite. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1447-1452).

Raczkowski, K. Hydrosulfit - Gewinnung. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (192-194).

Reinking, K., Dehnel, E. und Labhardt, H. Constitution der aldehydschweftigsauren Salze und der hydroschweftigen Säure, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1069-1080).

Schmid, H. Anwendung der haltbaren Hydrosulfite in der Druckerei. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (609-613

#### Dithionic Acid.

Antony, U. Formazione dell'acido ditionico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (450-154).

## Trithionic Acid and Trithionates.

Gutmann, A. Reduction der Trithionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3277-3281).

## Tetrathionic Acid and Tetrathionates.

**Gutmann**, A. Reduction der Tetrathionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. *Le.*, (1728-1734).

## S O Cl SULPHURYL CHLORIDE.

Hantzsch, A. und Stuer, B. C. Reactionsproducte aus Ammoniak und Sulfurylchlorid. *Le.*, (1022-1013).

Stuer, B. C. Reaction zwischen Sulfurylehlorid und Ammoniak, *l.e.*, (2326); Diss, Würzburg, 1904, (35).

### S O F THIONYL FLUORIDE.

Ruff, O. and Thiel, C. Einwirkung von Fluorwasserstoff and Schwefelstickstoff und eine neue Bildungsweise des Thionylfluorids, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (549-553).

## SOHN NITROGEN SULPHONIC ACIDS.

Hantzsch, A. Constitution einiger Stickstoffsulfonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1043-1041).

### S P PHOSPHORUS SULPHIDES.

**Boulouch**, R. Mixtes formes par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (66-70).

Nouvean sulfure de phosphore. *l.c.*, **1903-1904**, 1904, (7-8).

Combinaison à froid du soufre et du phosphore. *l.e.*, (30-31).

Thiel, K. Phosphorpentasulfid. Diss. Berlin, 1905, (83).

#### 0670 (Sa) SAMARIUM.

Rütten, C. und Morsch, H. Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs., wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (181–202).

#### Sa Cl SAMARIUM CHLORIDE.

Matignon, C. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181-1183, 1339-1311).

— — et **Trannoy**, R. Combinaisons du chlorure de samarium avec le gaz ammoniae. *l.e.*, (111-113); Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (235-236).

# 0680 (Sb) STIBIUM (ANTIMONY).

Cohen, E. Explosives Antimon. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (787-790).

Collins, E. and Strengers, Th. Physikalisch - chemische Studien am sogenannten explosiven Antimon. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (291-308); **52**, 1905, (129-170).

Stock, A. und Siebert, W. Modificationen des Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3837-3844); Siebert, Diss. Berlin, 1905, (47).

## Alloys.

Bajkov, A. A. Etude des alliages de cuivre et d'antimoine et des phénomènes de la trempe observés dans ces alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšé., 36, 1904, (111-165, av. pl.).

Hüttner, K. und Tammann, G. Legierungen des Antimons und Wismuts, Zs. amorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-141).

**Mönkemeyer**, K. Zink - Antimonlegierungen. Le., **43**, 1905, (182–196).

Pušin, N. A. Force électromotrice des combinaisons Sb + Sn, Sb + Cu et Sn + Ni. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb. 197–190).

Tammann, G. Aluminium - Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (53-60).

**Žemčuznyj**, S. F. Alliages du zinc avec l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. liz.-chim. Obšc., **37**, 1905, (proc.-verb, 581–583).

Alliages de l'arsenie avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) *l.e.*, (proe.-verb. 1281-1285).

## Sh Br Antimony bromide.

Compounds:

7NH<sub>4</sub>Br,3SbBr<sub>3</sub>; 3NH<sub>4</sub>Br,2SbBr<sub>3</sub>

Caven, R. M. Complex ammonium antimonious halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187-188).

#### Sh Cl ANTIMONY HALIDES.

Weinland, R. F. und Schmid, H. Halogendoppelsalze des vierwerthigen Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1080-1087; **Schmid**, H. [Pyridin u. Chinolinsalze]. Diss. Tübingen, 1905, (61).

## Sb H ANTIMONY HYDRIDE.

Stock, A. Zersetzung des Autimonwasserstoffs. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, *l.e.*, (111-112). Erwiderung von M. Bodenstein. (611-612).

## Sh I ANTIMONY IODIDE.

Compound: 3NH<sub>4</sub>1,2SbL<sub>5</sub>

Caven, R. M. Complex ammonium antimonious halides. London, Proc. Chem. Soc, 21, 1905, (187-188).

# Sh 0 ANTIMONY OXIDES.

## Antimoniates.

Weinland, R. F. und Schmid, II. Chlorierte Antimoniate und die Metaehlorantimonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (37-64); Schmid, II. Diss. Tübingen, 1905, (61).

#### Sh S ANTIMONY SULPHIDES.

Berthelot, M. Transformation du sullure noir cristallisé d'antimoine en sullure orangé précipité. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (97-98).

Guinchant et Chrétien. Etats allotropiques du sulfure d'antimoine. Chalcurs de formation. *l.e.* (51-54).

## 0690 (Sc) SCANDIUM.

Lockyer, N. and Baxandall, F. E. The are spectrum of scandium and its relation to celestial spectra. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (538-545).

## 0700 (Se) SELENIUM.

Berndt, G. W. Selenzellen auf Kohle. Meehaniker, Berlin, 12, 1901, (97–98).

Brown, F. C. Effect of pressure on the electrical resistance of selenium cells. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (185–186).

Coblentz, W. W. [The infra-red absorption spectrum of selenium.] *l.c.*, 19, 1904, (89-97).

Courvoisier, L. Anwendung einer Selenzelle zur Herstellung eines Sekundenkontaktes bei Pendeluhren. Astr. Nachr., Kiel, 167, 1905, (217–220).

**Ditmar**, R. Kolloidisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. Gunniztg. Dresden, **19**, 1905, (766-767).

Edmunds, C. K. The metallic reflection of selenium. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (193-229).

The reflecting power of selenium as determined by a spectro-photometer, *l.e.*, (385–402).

Giltay, J. W. Selenzellen im luftleeren Raum. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (313-314).

Lohmann, J. . . . Selen. Diss. Erlangen, 1904, (84).

Müller, E. und Nowakowski, R. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstänbung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3779–3781).

— Das kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (931-936).

Oechsner de Coninck et Chanvenet. Sélénium produit par les réducteurs organiques. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (601-603).

**Paal**, C. and **Koch**, C. Colloidales Selen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (526–534).

Ruhmer, E. Das Selen und seine Bedeutung für die Elektrotechnik unter besonderer Berücksichtigung der Lichttelephonie. Elektrot. Zs., Berlin, **25**, 1904, (1021–1030): Natur u. Kultur, München, **1**, 1903, (1–9, 38–48).

Taudin-Chabot, J. J. Eine neue Radiation oder eine neue Emanation. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (37-38).

Neue Strahlen oder eine neue Emanation. (4. Mitt.). (Einfluss eines vom elektrischen Strom durchflossenen Selenpräparates auf die elektrische Leitfähigkeit von Selen.) l.e., (619-620).

Weidert, F. Einfluss der Belichtung auf die thermoelektrische Kraft des Selens. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (811-819).

Weigel, O. Feste unipolare Leiter. [Selen.] N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd, **21**, 1905, (325–396).

# Compounds.

Köning, W. Einwirkung von Seleneyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. Diss. Rostock, 1902, (50). Milbauer, J. Zwei neue Selenoverbindungen: Uranylselenid und selenchromsaures Kalium. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, **1904**, 6. Aufsatz, (3).

## Se F SELENIUM FLUORIDE.

Prideaux, E. B. R. Fluorides of selenium and tellurium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238–239).

# Se H SELENIUM HYDRIDE. Selenides.

Pélabon, II. Mélanges de certains sulfures et séléniures avec les métaux correspondants. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901. (321–339, av. 5 fig.).

# Se 0 SELENIUM OXIDES. Selenious Acid.

Gutbier, A. und Lohmann, J. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Sänne. 2. Mitt. Schwefelselen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 4381-409.

#### Se S SELENIUM SULPHIDE.

Gutbier, A. and Lohmann, J. loc. cit.

## 0710 (Si) SILICON.

Becker, W. und Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (251-266).

Clarke, F. W. Basische Substitutionen in den Zeolithen. [Uebers.] l.c., 46, 1905, (197-207).

Gramont, A. de. Disparition dans l'étincelle oscillante des raies du silicium présentes dans les spectres de certaines étoiles. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (188-191).

Groupement des raies du spectre du silicium d'après l'effet de la self-induction et leur présence dans les spectres stellaires. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (515-517).

**Gross**, T. Zerlegbarkeit des Siliciums. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (48–50).

Kieser, A. J. Silieium. Diss. Würzburg, 1905, (15).

Lunt, J. Spectrum of silicon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (118-126, with pl.).

Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (15-55).

Tammann, G. Wirkung von Silieium auf Metatitansäurehydrat. *I.e.*, **43**, 1905, 370-372).

Taurke, F. Organische Siliciumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1661–1670).

## Hydrofluosilicie Acid.

Gawalowski, A. Verhalten der Kieselfluorwasserstoffsäure zu einigen Reagenzien, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (191-194).

## Silicides.

Guertler, W. und Tammann, G. Verbindungen des Eisens mit Silicium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (163-179, mit 1 Taf.).

Manchot, W. and Kieser, A. Constitutionsbestimming von Siliciden. (Aluminium doppel silicide.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (356–363).

Philips, M. Kupfersilicid. Diss. kgl. techn. Hochschule. Berlin, 1901, (64).

Vigouroux et Arrivaut. Alliages de silicium et de zinc. Bordeaux, Proceverb. soc. sei. phys. nat., 1901-1902, 1902, (52-53).

Alliages de silicium et d'étain. l.e. (65-66).

Wiist, F. Einfluss von Silizium auf Eisen. Stahl u. Eisen, Dusseldorf, 24, 1904, (514-519).

#### Si C SILICON CARBIDE.

Moissan, H. Siliciure de carbone de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (405-406).

#### Si Cl SILICON CHLORIDE.

Silicon Chloroform.

Albert, K. Siliciumchloroform. Diss. Berlin, 1905, (77).

Ruff, O., Albert, K. and Geisel, E. Silieiumchloroform. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2222-2213).

## Si F SILICON FLUORIDE.

Moissan, H. Préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (711-714). Silicon Fluoroform.

Ruff, O. und Albert, C. Einwirkung von Silieiumehloroform auf einige Fluoride und die Darstellung von Silieiumfluoroform, sowie dessen Eigenschaften. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (53-64).

#### Si O SILICON OXIDE.

Atterberg, A. Die rationelle Klassifikation der Sande und Kiese. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1902, (195-198).

sande. *l.c.*, (1074).

**Belloc,** G. Osmose au travers des tubes en silice. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1253-1254).

**Berthelot**, [M.]. Sur les vases en silice fondue. Leur emploi en chimie, leur perméabilité. *I.e.*, (817-821, 821-825); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8. 6, 1905, (146-164).

Sur la perméabilité des tubes de silice fondue. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1159–1162).

Friedheim, C., Henderson, W. II. und Pinagel, A. Die Trennung von Wolfrautrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (396-409).

und Pinagel, A. Angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren. *l.c.*, (410–411).

Heraeus, H. Quarzglas. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (708–715); Monatschr. Mineraliensammler, Rochlitz, **1**, 1904. (60-63, 84–86).

Jaquerod, A. et Perrot, F. L. L'emploi de l'hélium comme substance thermométrique et sa diffusion à travers la silice. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (789-790).

Meurer. Welche Erfahrungen liegen über das Trocknen des Sandes vor, a. mit dem Abdampf der Maschinen, Härtekessel und Löschtrommel? b. durch Beheizung mit Feuergasen? ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (575–576).

#### Silicic Acid and Silicates.

Benzian, R. Monocalciumsilicat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (737-738).

Duboin, A. L'extension à l'oxyde de zinc d'une méthode de reproduction des silicates de potasse et d'autres bases. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (251-250).

Jordis, E. Zur Geschichte der Forschung über Erdalkalisilikate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (110–115).

———— Erscheinungen bei der Darstellung und Reinigung von Kieselsäuregel. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (835–836).

Kieselsäure. Zs. anorg. ('hem., Hamburg, **44**, 1905, (200-208).

und **Kanter**, E. H. Silikate. *I.e.*, **43**, 1905, (48–52, 314–319).

**Lebeau**, P. Constituants siliciés définis des produits de l'électrométallurgie. [5, lutern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (476–494).

Lombardo, J. Les scories des hauts fourneaux d'après la théorie de M. Zulkowski, (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (937-944); Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (10-11, 19-20).

McNeil, H. C. Constitution of certain natural silicates. [Abstract of thesis.] The George Washington University Bulletin. Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([77]-79).

Mathésius, W. La formation des scories dans les opérations métallurgiques, leur constitution et leur emploi industriel. Rev. gen. sci., Paris, 15, 1904, (889-895).

Michaëlis, W. sen. Kieselsäure und Kalkhydrosilikat. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (256).

Otsuki, C. Die blutrote chinesische Glasur. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1051-1055).

Rauter, G. Die Industrie der Silikate, der künstlichen Bausteine und des Mörtels, I. Glas- und keramische Industrie. 11. Die Industrie der künstlichen Bausteine und des Mörtels. Leipzig, 1901, (150, mit 12 Taf.; 136, mit 12 Taf.).

Tschermak, G. Darstellung von Kieselsäuren durch Zersetzung der natürlichen Silikate. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (319–367).

Darstellung der Orthokieselsäure durch Zersetzung natürlicher Silicate. Wien, Sitzber. Ak. Wiss., **114**, 1905, Abth. I, (455-166).

Vogt, J. H. L. Theorie der Silikatschmelzlösungen. 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1901. 70-90.

Weyberg, Z. Das Silikat Na<sub>2</sub>Fe Si<sub>4</sub>O<sub>12</sub>. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, 717-719.

#### Glass.

Beilby, G. T. Action of certain gases sulphur dioxide, air and water vapour on glass in the neighbourhood of hot metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (500).

Berthelot, [M.]. Perméabilité aux gaz des substances vitrenses. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8). 6, 1905, 145-164).

Bradley, W. P. und Browne, A. W. Widerstand von Glasröhren gegen Zersprengungen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1901, (1-8, 24-26).

Bronn, J. Ueber die beim Schmelzen von Glas mittels Elektrizität und beim Heizen mit kleinstückigen Leitern Kryptel) gemachten Erfahrungen. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904-05, 144-149, 167-173, 185-190, 205-213.

**Crookes**, Siz W. Colouration of glass by natural solar and other radiations. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, 524–5281.

Dralle, C. Neuerungen in der Glasindustrie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 6615-618.

Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im L. und 2.) Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (609–613, 799–802); 4, 1905, 321–324, 345-347).

Dralle, R. Ueber Glasblasmaschinen.
[5, Intern. Kongress f\u00fcr angew. Chemie,
4.] Berlin, 1901, 686-699.

Fischer, F. Wirkung ultravioletten Lichtes auf Glas. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 916-917); Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, 216-217.

Grieshammer, E. Herstellung der Thermometergläser im Jenner Glaswerke, D. MechZtg, Berlin, **1904**, 233– 235. Jones, L. C. Prevention of infusible scums in glass furnaces. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1901, 773-774.

Lucas, R. Färbung von Glas durch Beliehtung. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, 388-390;

Müller, G. Thermometerglas und Thermometerkühlung. D. MechZtg, Berlin, **1904**, (202-205).

Mylius, F. Klassifikation der Gläser zu chemischem Gebrauche. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin. 1904. (678–686).

**Zschimmer,** E. Die physikalischen Eigenschaften des Glases als Funktionen der chemischen Zusammensetzung. Zs. Elektroch., Halle. **11**, 1905, (629-638).

———— Die optische Glassehmelzerei und ihre Erzengnisse im Jenaer Glaswerk, Bayr, IndBl., München, **90**, 1904, (129-132, 131-143).

## 0720 (Sn) STANNUM (TIN.

Bellucci, J. und Parravano, N. Stanniverbindungen, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 112-165.

Cohen, E. und Goldschmidt, E. Zinn. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, 225-237).

Gelstharp, F. Electrolytic recovery of tin. Chem. News, London, 91, 1905, 1); London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 111-112).

Electrolytic preparation of tin paste. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 112-117, with discussion.

Goldschmidt, C. Bereitung von Zinnstaub. . . . ChemZ(g, Cöthen, 28, 1901, 1220.

Hamberger, P. Zimpest, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1901), 11, 1, 1905, 190-191).

**Hess,** J. Elektrische Zinngewinnung. Zs. Elektroch., Halle, **10,** 1901, 686-693, 761-768).

Mennicke, H. Elektrische Zinngewinnung und Zinnraffination mit Fluss- und Kieselthusssäure. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (112–111, 136– 140, 161–161, 180–186).

Fortschritte auf dem Gebiete der Entzinnung von Weissblechabfällen und ähnlichen Materialien, sowie der dabei entstehenden Ab- und Nebenprodukte seit dem Jahre 1902, besonders in elektrochemischer Hinsicht. *Le.*, **11**, 1905, 223–227, 245–249; **12**, 1905, (1-6, 27-33).

Neil, J. M. Recovery of tin scrap. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (121-122).

Sapoznikov, A. V. Microstructure de Pétain obtem par l'électrolyse de son chlorure. (Russ.) 8t. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, proc.verb. 334-355).

Schwitter, M. Tin in Alaska, London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (659).

Vondráček, R. Zinnstauberzeugung. (Čechisch) vas. Prúm. Chem., Prag. 14, 1904, (39-72).

## Alloys.

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Ein Beitrag zur Bronzefrage. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (241-252); Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (145-153, mit 2 Tal.).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sanerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 52-68, mit 1 Taf.; Metallurgie. Halle, 2, 1905, 190 192, 201-208); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147, mit 1 Taf.).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (668–682, av. pl. XIII-XV).

Mathewson, C. H. Verbindungen von Natrium mit Zinn. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 46, 1905, 91-112.

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons Sb+Sn, Sb+Cn et Sn+Nî. Russ.) St. Peterburg. Žarn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, proc.-verb. 197–199.

Shepherd, E. S. The aluminum-tin alloys. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (233-247, with pl., text fig.).

Vogel, R. Gold-Zinnlegierungen, Zs. anorg, Chem., Hamburg, 46, 1905, 60-75, mit 2 Taf.).

**Žemčužnyj**, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg,

Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37,** 1905, proc.-verb. 1281-1285).

## Sn Br TIN BROMIDE.

Kablukov, I. A. Températures de fusion des mélanges de AlBr et SnBr<sub>3</sub>. Russ, Le., **36**, 1904, (proc.-verb. 1).

Action de l'aluminium sur le SuI<sub>4</sub> et sur le SuBr<sub>4</sub>. (Russ. l.c., (proc.-verb. 5).

### Sn Cl TIN CHLORIDES.

Ingebrechtsen, K. Kinetik der Reduktion durch Zimhalogenüre in halogenwasserstoffsaurer Lösung. Diss. Zürich, Heidelberg, 1901, 80.

Pfeiffer, P. Hydrolyse des Zinnchlorids und Zinnbromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2466-2470).

#### Chlorostannates.

Biron, E. Chlorostannates des types: M'SnCl<sub>6</sub> et M'SnCl<sub>6</sub>. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, 189-518).

-- H. Contribution à l'étude du métachlorure d'étain. (Russ.) Le., 933-947.

H. Hydrolyse du chlorure d'étain. Russ.) l.c., **37**, 1905, (963-993).

V. Distribution du chlorure d'étain entre deux métaux chloreux. Russ. Le., (1036-1063).

## Sn I TIN IODIDE.

**Kablukov**, I. A. Action de l'aluminium sur le SnI<sub>4</sub> et sur le SnBr<sub>4</sub>. (Russ.) *Le.*, **36**, 1904, proc.-verb. 5).

# $S_{11}$ 0 TIN OXIDES.

## Metastannic Acid.

Bemmelen, J. M. van. Metazinnsäure und Metazirkonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (83–85).

#### Perstannic Acids and Perstannates.

Tanatar, S. Perzinnsäuren und Perstannate. Berlin, Ber. D. ehem., Ges., 38, 1965, (1181-1186).

#### Sil Si TIN SILICIDES.

Vigouroux et Arrivaut. Alliages de silicium et d'étain. Bordeaux, Proceverb, soc. sei. phys. nat., 1901-1902, 1902, 65-66.

## 0730 (Sr) STRONTIUM.

Richards, T. W. Atomic weight of strontium. II. Analysis of strontic chloride. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1905, ([603]-607); Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, ([45-150].

## Strontium-Ammonium.

Roderer. Strontium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1252–1253).

# Sr 0 strontium oxide. Strontium Salts.

Strontium Carbonate.

Blum, L. Alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 12-13).

## 0740 (Tal TANTALUM.

Bibliographical notes on tantalum and the occurrence of tantalum in France. Chem. News, London, **92**, 1905, 145.

**Bolton**, W. von. Das Tantal. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (45–51).

Das Tantal und die Tantallampe von Siemens & Halske, I.c., (722-725); Berlin, Verh, Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 122-128).

Tantals. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (503–501).

Tantallampe, eine neue Glühlampe der Firma Siemens & Halske. Elektrot. Zs., Berlin, **26**, 1905, 405-409, 242-243).

Melikov, P. G. et Eličaninov, E. S. Réactions qualitatives sur le niobium et sur le tantale. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, paroc.-verb. 1555); **37**, 1905, (99–103).

Pirani, M. von. Tantal und Wasserstoff. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (555-558).

Rütten, C. und Morsch, H. Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs. wiss. Phot., Leipzig. 3, 1905, (181-202).

Schilling, J. Vorkennnen von Tantal und Niob. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (883–901).

Streintz, F. Temperaturkeeflizient des Widerstandes von Tantal. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (273-274).

## Ta F TANTALUM FLUORIDE.

Double Salts.

 $\begin{array}{c} {\rm LiF,\ TaF_5,\ 2H_2O\ ;\ NaF,\ TaF_5:} \\ {\rm CsF,\ TaF_5:\ C_2H_5N,\ HF,\ TaF_5:} \\ {\rm 3(C_1H_5N,\ HF),\ TaF_5,\ 2H_2O} \end{array}$ 

Balke, C. W. Double fluorides of tantalum. Thesis . . . Univ. Penusylvania . . . [1905?], (23).

## 0750 (Tb TERBIUM.

Feit, W. Terbium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (267-281).

Lecoq de Boisbaudran. Sur l'élément Zô. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, 41015-1016.

Potratz, E. A. Terbium and some of its compounds. Chem. News, London, 92, 1905, (3-4).

**Urbain**, G. Une terre yttrique voisine du gadolinium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (736-738).

141, 1905, (521–523).

#### 0760 (Te) TELLURIUM.

Gutbier, A. Atomgewicht des Tellurs, H. Lichigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (266-282).

**Haber**, [F.]. Kathodenzerstäubung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905. (827–828).

Marckwald, W. Radiotellur, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (591–594).

Mönkemeyer, K. Tellur-Wismut. Zs. amorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (115-122).

Müller, E. Kathodenzerstäubung [von Tellur<sub>1</sub>, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (701-702).

und Nowakowski, R. Das Kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. L.c., (931–936).

Paal C. und Koch, C. Braune und blaue Modification des colloïdalen Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Gcs., 38, 1905, (534-516).

Resenscheck, F. Tellur . . . Diss. Erlangen, 1901, (53).

Walter, B. Eine von den Strahlen des Radiotellurs in der atmosphärischen Luft erzeugte neue Strahlung, Ann. Physik, Leipzig, J. F., **17**, 1905, 367-374).

## Te F TELLURIUM FLUORIDE.

Prideaux, E. B. R. Fluorides of selenium and tellurium [TeF, 1 London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238-239).

#### Te 0 TELLURIUM OXIDES.

## Telluric Acid and Tellurates.

**Hutchins,** E. B. jr. Chemistry of the tellurates. Madison, Univ. Wis., Bull. Sci., **3**, 1905, 41–81.

## 0770 Th) THORIUM.

Baskerville, C. Zur Klarstellung der Thoriumfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1414).

P. Atomic weight of thorium. Science, New York, N.Y., N. Ser.), 21, 1905,

and Zerban. F. Inactive therium. [Found in a rock from South America.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1642–1614).

Batěk, A. Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (87-88).

Dunstan, W. R. and Blake, G. S. Thorianite, a new mineral from Ceylon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (253-265).

Eberhard, G. Spectrographische Untersuchung einiger Thorpräparate. Bertin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 826–828).

Giles, W. B. Thoria, the estimation and separation of, from the yttrium-cerium group of oxides. Chem. News, London, 92, 1905, (1-3, 30-31).

Grossmann, H. Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (299–236).

Kolb, A. und Ahrle, H. Verwendung organischer Säuren zur Fällung und rennung des Thordioxyds von Cer-, Lanthan- und Didymoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 92-93).

Meyer, R. J. und Gumperz, A. Einheitlichkeit des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (817-825).

Strutt, R. J. Note supplementary to a paper "on the radio-active minerals." [Occurrence of radium in thorium minerals.] London, Proc. R. Soc., Ser. A., 76, 1905, 312).

Tracy, S. G. Thorium: a radioactive substance with therapeutical possibilities. (Reprint.) Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23558-23559).

Wedekind, E. und Fetzer, K. Reduktion der Thorerde durch Bor und durch Silicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1031-1032.

Wyrouboff, G. et Verneuil, A. Chimie des terres rares. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (411-508).

**Zerban**, F. Inactive thorium, Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., **20**, 1904, [57]-62).

Radioactivity of thorium compounds.

Burbank, J. E. Induzierte Thoriumaktivität in Göttingen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, 436-138).

**Giesel**, F. Ueber die "Thor-Activität" des Monazits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2334-2336).

Hahn, O. A new radio-active element [from thorianite] which evolves thorium emanation. London, Proc. R. Soc., Ser. A), 76, 1905, (115-117).

Klaus, A. Absorption der Thoremanation. Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, 820–825).

Lerch, F. v[on]. Das ThX und die induzierte Thoraktivität. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, 553-583, mit 4 Tal.:

Makower, W. Molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, Ser. 6), 9, 1905, 56-77).

Moore, R. B. and Schlundt, H. Chemical separation of the radio-active components of thorium compounds. Chem. News. London, **91**, 1905, (259).

Sackur, (). Radioactivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (1756-1761).

**Schlundt**, H. and **Moore**, R. B. Chemical separation of the radio-active types of matter in thorium compounds. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, [682–706, with pl.).

**Slater,** Miss J. M. W. Excited activity of thorium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (628-644, with pl.).

Zerban, F. Radioactivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (557-559).

## Th B THORIUM BORIDES.

Binet du Jassonneix. Réduction par le bore amorphe de l'oxyde de thorium et sur la préparation des deux borures de thorium [ThB<sub>4</sub> et ThB<sub>6</sub>]. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (191-193).

### Th Cl THORIUM HALIDES.

Moissan, H. et Martinsen. Préparation et propriétés du chlorure et du bromure de thorium. *l.c.*, **140**, 1905, (1510-1515).

## 0780 (Ti) TITANIUM.

Huppertz, W. Herstellung von Titan und Titanlegierungen aus Rutil und Titanaten im elektrischen Ofen. Metallurgie, Ilalle, 1, 1904, (362–366, 382–385, 401–417, 458–462, 491–504).

Rossi, A. J. Manufacture of ferrotitanium and other metallic alloys electrically. [5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (755– 760).

**Stähler,** A. Titan, H. (Zum Teil mit II, Wirthwein.) Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2619-2629).

#### Ti Cl TITANIUM CHLORIDES.

**Knecht,** E. und **Hibbert,** E. Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. *I.e.*, (3318-3326).

# Ti 0 TITANIUM OXIDE. Titanium Salts.

Titanium Sulphates.

Evans, W. H. Electrolytic preparation of titanous sulphate. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **49**, 1904, No. 2, (1-3).

Stähler, A. und Wirthwein, H. Ammonium titanium sesquisulphate. Rubidium titanium sesquisulphate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2619-2629).

#### Titanium Oxalates.

Stähler, A. und Wirthwein, H. Titanium sesquioxalate, and its double salts with potassium and ammonium. *l.c.* 

## Metatitanic Acid.

Tammann, G. Wirkung von Silieium auf Metatitansäurehydrat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (370–372).

#### Titanic Acid.

**Dreher**, C. Beizenfarbstoffe. [Titansäure.] Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (229–230).

Odernheimer, E. Titansäure in Tonen. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1475-1476).

Vogt, G. Présence fréquente de l'acide titanique dans les argiles. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (741–743).

## 0790 (Tl) THALLIUM.

Abegg, R. Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. H. Gegenseitigen Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. Nach der Diss. von J. F. Spencer bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379-407).

Hallerbach, W. Thallium. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (164-465).

## Alloys.

Levin, M. Gold-Thalliumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (31–38),

#### TI I THALLIUM IODIDES.

Gernez, D. La forme que prend l'iodure thalleux en sortant de dissolution. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (278–281).

# Thallium Salts.

Abegg, R. Tendenz des Ueberganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, **76**, (1901), 11,1, 1905, (104–105).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thalliumsalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (237-266).

**Stortenbeker**, W. Isomorphisme des sels thalleux et potassiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (53-65).

#### Thallium Tartrate.

Herbette, J. Une nouvelle forme de tartrate de thallium et les mélanges isomorphes des tartrates de thallium et de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1649-1652).

#### 0810 (Ur) URANIUM.

Becquerel, H. Activation par l'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (87-90).

Boltwood, B. B. Production of radium from uranium. Amer. J. Sei., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (239-244).

Quantités relatives de radium et d'uranium contenues dans quelques minéraux. Le Radium, Paris, 1, 1904, (45-48).

Ducca, W. Lumineszierende Stoffe und die Radioaktivität des Urans. Diss. München, 1905, (43).

Gaubert, P. Les minéraux uranifères et leurs gisements. Le Radium, Paris, 2, 1905, (89-94).

Godlewski, T. Some radioactive properties of uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (45-60); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (289-304).

Hallerbach, W. Uran. All g. Chem-Ztg, Apolda, 1904, (411-413).

McCoy, H. N. Relation between radioactivity and composition of uranium compounds. [Abstract] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (381-382).

Pacz, A. Neuere Uranverbindungen (Ungarisch and Deutsch). Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (49-74, 12-38).

Rutherford, E. and Boltwood, B. B. Relative proportion of radium and uranium in radio-active minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (55-56).

**Soddy**, F. Production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (768-779).

**Strutt**, R. J. [Connection of uranium with radium.] London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88-110).

#### Uranyl Chloride.

Oechsner de Coninck. C'hlorure d'uranyl. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (500-507).

#### Ur O URANIUM OXIDES.

Friedheim, C. Sogenannte feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2352-2359).

Kohlschütter, V. und Vogdt, K. Feste Lösungen indifferenter (Jase in Uranoxyden, I.c., (1419-1430, 2992-3002).

#### 0820 (Va) VANADIUM.

Gin, G. Procédé de fabrication électrolytique du vanadium et de ses alliages. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (744-745); Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (147-148).

Glasmann, B. Séparation du vanadium de l'aluminium et du fer. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 36, 1904, (314-317).

Hallerbach, W. Vanadin. Allg. Chem-Ztg, Apolda, **1904**, (402–403).

Herrenschmidt, H. Extraction du vanadium du vanadate de plomb naturel et fabrication de quelques alliages de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (635-637).

——— Epuration des liqueurs de vanadate de soude; procédés de double décomposition pour la séparation industrielle des métaux. *I.e.*, (862–864).

Koppel, I. und Kaufmann, A. Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (352–358).

Lovisato, D. . . . La vanadinite nella miniera cuprifera di Bena e Padru presso Ozieri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (80-87).

Vigouroux, E. Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et de vanadium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (102– 104).

#### Alloys.

**Guillet**, L. Aciers au vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (107–109).

Müller. Vanadiumstahl. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 1, (6).

Neuberg, E. Verwendung des Vanadins zu Stahl, Eisen und Bronce. Gasmotorentechnik, Berlin, **4**, 1904, (37-42).

#### Compounds.

Blum, A. Silicovanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (53+2).

Diem, E. Arsenvanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

Hinsen, A. Ammoniumphosphorvanadinmolybdate. Diss. Bonn, 1904, 40, mit 6 Tab.).

Howaldt, J. Vanadylverbindungen. Diss. Bern, 1904, (38+1).

Hundeshagen, F. Verhalten von Vanadinverbindungen gegenüber Gold und Goldlösungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 799-800).

Koppel, I., Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (345-351).

Lahrmann, H. Ammeniumphosphorvanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, 61).

Matignon, C. Verbindungen des Vanadins. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (986-987).

Meisel, J. Die sogenannten Vanadylvanadinphosphate und -arsenate. Bern, Diss. Berlin, 1904, (40).

Prandtl, W. Complexe Verbindungen des fünfwerthigen Vanadins mit vierwerthigen Elementen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1305-1310).

Schott, F. Oxalvanadiumolybdate. Diss. Bern, 1904, 147).

### Va 0 VANADIUM OXIDES. Vanadium Salts.

Vanadium Sesquisulphate.

Stähler, A. und Wirthwein, H. Vanadinsesquisulfate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3978-3980).

#### Vanadates.

Glasmann, B. Trennung von Chrom and Vanadin und über Chromvanadate. Bern, Diss. Riga, 1904, (61).

Melikov, P. et Kazaneckij, P. Constitution des combinaisons fluorovanadiques [VF<sub>4</sub>OK)<sub>2</sub> et NH<sub>4</sub>F.F.VF<sub>2</sub>(ONH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>]. Russ. 8t, Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (77–82).

**Prandtl**, W. Spratzen der Alkalivanadate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (657-662).

# 0840 (W) WOLFRAM (TUNGSTEN).

Frabot, C. Réaction colorée du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, (374-372).

Hasselberg, B. Spectrum des Wolframs im elektrischen Flammenbogen. Stockholm, Vet.-Ak. Handl., **38**, No. 5, 1904, (47, with 2 pl.).

Rosenheim, A. und Braun, H. J. Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (311–322).

#### Alloys.

Arrivaut, G. Alliages de manganèse et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (20–23).

**Guillet,** L. Les aciers au tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 519–521).

Vigouroux, E. Alliages de fer et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (15-19).

#### W F TUNGSTEN FLUORIDE.

**Ruff**, O. und **Eisner**, F. Wolframhexafluorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (742-747).

#### W 0 TUNGSTEN OXIDES.

Friedheim, C., Henderson, W. H. und Pinagel, A. Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905. (396 -409).

Granger, A. Propriétés de l'anhydride tungstique comme colorant céramique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (935-936).

#### Tungstates.

**Hallopeau**, L. A. Action du zinc sur les tungstates de sodium. l.c., **139**, 1901, (283-284).

Kraemer, J.—Leitfähigkeit molybdänund wolframsaurer organischer Complexe. Diss. Münster i. W., 1901, (46).

Leontovič, A. V. Hexawolframate de natrium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, cproc.-verb. 1555-1556); **37**, 1905, (130-111).

Pinagel, A. Wolframate und Silicowolframate. Diss. Bern, 1901, (53).

Ammonium praseodymico-tungstate,  $2(N\Pi_4)_2O$ ,  $Pr_2O_2$ ,  $16WO_2$ ,  $16H_2O$ 

Barium praseodymico-tungstate 4BaO, Pr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 16WO<sub>3</sub>, 7H<sub>2</sub>O Silver prascodymico- tungstate, 4Ag<sub>2</sub>O, Pr<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, 16WO<sub>3</sub>, 8H<sub>2</sub>O Ammonium neodymico tungstate,

3(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>O, Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,16WO<sub>3</sub>, 20H<sub>2</sub>O Barium neodymico- tungstate,

Barrum neodymreo- lungstate,  $6\mathrm{Ba}\odot$ ,  $\mathrm{Nd_2}\odot$ ,  $16\mathrm{W}\odot$ ,  $17\mathrm{H_2}\odot$ 

Ammonium lanthanico-tungstate,  $2 \text{ NH}_4$ <sub>2</sub>O, La<sub>2</sub>O, 16WO<sub>3</sub>, 16H<sub>2</sub>O

Barium lanthanico-tungstate, 5BaO, La<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 16WO<sub>3</sub>, 16H<sub>2</sub>O

Silver lanthanico-twogstate, 5Ag<sub>2</sub>O, La<sub>2</sub>O, 16WO<sub>2</sub>, 4H<sub>2</sub>O

Ammonium cevico- tungstate,  $2(NH_4)_2O$ ,  $Cr_2O_3$ ,  $16WO_3$ ,  $2H_2O$ 

Rogers, A. and Smith, E. F. Derivatives of complex inorganic acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1994, (1474-1484).

#### 0850 (Xe) XENON.

Valentiner, S. und Schmidt, R. Darstellung von Neon, Krypton und Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816–820); Ann. Physik, Leipzig, (1 F.), 18, 1905, (187–197).

#### 0860 (Yr) YTTRIUM.

Humphreys, W. J. Presence of yttrium and ytterbium in fluorspar. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1901, (300).

Tacconi, E. [La gadolinite] del granito di Montorfano. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (355-359).

#### Yr Cl YTTRIUM CHLORIDE.

**Matignon**, C. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (H8I-H83).

#### 0870 (Yt) YTTERBIUM.

Humphreys, W. J. Presence of yttrium and ytterbium in fluorspar [abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904. (300).

#### 0880 (Zn) ZINC.

Brunner, E. Auflösungsgeschwindigkeit des Zinks. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, 495-105).

Cowper-Coles, S. Elektrolytische Verzinkung. Ins Deutsche übertragen von Emil Abel. Halle a. S., 1905, (V+37× 2 M.

Diergart, P. Scheinzink bei Muwaffaq aus Herat. Mitt. Gesch. Ned.: Hamburg, 2, 1903, 147-157).

Diergart, P. Archäologisches über die Bedeutung der persischen roy-Kupfer. Lc., 3, 1904, (30-31).

Herter. Metallurgie des Zinks unter besonderer Berücksichtigung der oberschlesischen Verhältnisse. Bergm. Rdsch., Kattowitz, **1**, 1905, (101–105, 122–128).

Koziorowski, K. Poussière de zinc comme matière première pour la production du cadmium. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (135-138).

Müller, W. J. Das anodische Verhalten von Zurk und Mangan. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (755-763, mit 2 Tab.).

Patten, H. E. Deposition of zinc from zinc chloride dissolved in acetone. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, ([483]-187, with text fig.).

Peters, F. Elektrometallurgie des Zinks, Glückauf, Essen, **41**, 1905, (1496-1502, 1536-1510, 1566-1570).

Ramsay, W. Zinc dust. Chem. News, London, **92**, 1905, (80).

Roth, W. Zink und Verbindungen. Die kristallographischen Augaben von H. Steinmetz. [Gmelin-Kraut. Handbuch der anorg. Chemie, Bd. 4, Abt. 1.] Heidelberg, 1905, (1–64).

Sadlon. Theorie des Zinkhüttenprozesses. Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (203-204).

Sapožnikov, A. V. Cristallisation de l'étain et du zinc par l'électrolyse de leurs sels. (Russ.) St. l'eterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (153-156, av. pl. 1-111).

Saunders, F. A. New series in the arc spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117-118).

Schmieder, P. Metallurgie des Zinkes. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (20-26).

Schuchard, E. Verhüttung von Zinkblende. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1180–1181).

Spitzer, F. Das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren eyankalischen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (345– 368, 391–407).

#### Alloys.

**Boudouard**, O. Alliages de zinc et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (424-426).

**Kurdiumov**, A. P. Préparation du laiton. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (4+67, av. 7 pl.). 23 cm.

Mönkemeyer, K. Zink-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (182–196, mit 1 Taf.).

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. *l.e.*, **47**, 1905, (421-445).

**Sackur**, O. Kupfer-Zink-Legirungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2186–2196).

**Žemčužnyj**, S. F. Alliages du zine avec l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 581–583).

#### Zn Cl zinc chloride.

Mylius, F. und Dietz, R. Chlorzink. Löslichkeit der Salze XIV. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (921-923); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (209-220).

#### Zn 0 zinc oxides.

#### Zinc Oxide ZnO

Doeltz, O. und Graumann, A. Flüchtigkeit des Zinkoxydes. Bergm. Ztg, Leipzig, **62**, 1903, (181).

Duboin, A. L'extension à l'oxyde de zinc d'une méthode de reproduction des silicates de potasse et d'autres bases. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (254– 256).

Sachs, A. Zinkoxydkrystalle von der Falvahütte in Oberschlesien. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (54–57).

Weber, M. Zinkoxyd. l.e., (205-206).

#### Zinc Hydroxide.

Moir, J. Solubility of zinc hydroxide in alkalis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (310-311).

#### Zinc Peroxides

Eykman, J. F. Die Peroxyden von Zink. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (259-264).

## Zinc Salts.

Zine Carbonate.

Cantoni, H. et Passamanik, J. Décomposition du carbonate de zinc par les chlorures alcalins en présence de Peau. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (258-262).

#### Zinc Ferrate.

Ingalls, W. R. Zinkferrat. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (334).

#### Zinc Sulphate.

Hofman, H. O. Decomposition and formation of zinc sulphate by heating and roasting. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (333–378, with text fig.).

Sahmen, R. Mischkristalle von Mangansulfat und Zinksulfat zwischen 0° und 39°. Zs. physik. Chem., Leipzig, 54, 1905, (111-120).

#### Zn S ZINC SULPHIDE.

Tommasina, T. Scintillation du sulfure de zinc en présence du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (108-110).

#### Zn Si zinc silicides.

Vigouroux et Arrivaut. Alliages de silicium et de zinc. Bordeaux, Proc. verb. soc. sei. phys. nat., 1901–1902, 1902, (52–53).

#### 0890 (Zr) ZIRCONIUM.

Wedekind, E. Kolloidales Zirkon. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4]. Berlin, 1904, (439–442).

#### Zr Cl zirconium halides.

Compounds:

 $ZrCl_4,\, 8NII_3\,;\,\, ZrBr_4,\, 10NH_3\,;\,\, and\,\, Zrl_4,\,\, 4Et_20$ 

Stähler, A. und Denk, B. Zirkonhalogenverbindungen. Berlin, Ber. D chem. Ges., 38, 1905, (2611-2618).

#### Zr I ZIRCONIUM IODIDE.

Denk, B. Zirkoniumjodid sowie Zirkonhalogenammoniakverbindungen. Diss. Berlin, 1905, (35).

#### Zr N ZIRCONIUM NITRIDE.

Wedekind, E. Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und spontanæ Bildung von Stickstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (385–395).

— Spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 41, 1, 1905, (87).

# Zr 0 ZIRCONIUM OXIDE.

#### Zirconium Salts

Rosenheim, A. und Frank, P. Salze des Zirkoniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (812–816). Zirconium Oxychloride.

Ruer, R. Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (456– 459).

#### Zireonium Sulphates.

**Hauser**, O. Die Sulfate der Zirkonerde. *l.e.*, **45**, 1905, (185–204).

**Ruer**, R. und **Levin**, M. Zirkonschwefelsäuren. *l.e.*, **46**, 1905, 149–455).

#### Metazirconic Acid.

Bemmelen, J. M. van. Metazinnsäure and Metazirkonsäure. *I.e.*, **45**, 1905, (83–85).

Ruer, R. Metazirkonsäure, ein der Metazirmsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. *l.e.*, **43**, 1905, (282–303).

### LABORATORY PROCEDURE. 0900 GENERAL.

Neumann, M. P. Bericht über Neuerungen in der Laboratoriumspraxis aus dem I. u. H. Vierteljahr 1905. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, :561–563, 908–910).

Thiele, H. Luftdruckbestimmung durch Messung des Luftauftriebes. [Korrektionen bei Wägungen.] Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1181-1182).

# 0910 PLANS, FITTINGS, APPLIANCES AND APPARATUS.

[Chemisches Laboratorium für Tonindustrie, H. Seger und E. Cramer.] Ersatz für metallene Trockenschränke. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (2071–2072).

Marpmann's illustrirte Fachlexika der gesammten Apparaten, Instrumentenund Maschinenkunde, der Technik und Methodik für Wissenschaft, Gewerbe und Unterricht hrsg. von Georg Marpmann. Bd 1: Chemischanalytische Technik und Apparatenkunde. Lfg 11-20. Leipzig (P. Schimmelwitz), 1902–1905, (481–978+XXXV). 27 cm. Die Lfg 1, 50 M.

Succédané de la gélatine . . Sci. Prat., Vevey, **18**, 1903, (83–84).

Zeitschrift für chemische Apparatenkunde unter Mitwirkung von Otto N. Witt hrsg. von Ph. Schuberg, Jg 1. Berlin (R. Mückenberger, 1905, 28 cm. Der Jg 2u 24 Nrn 20 M. Ackermann, E. Rechenapparat zur Bestimmung des Extrakt- und Alkoholgehaltes im Bier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (92–94).

Ahlsell, R. Selas light. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (148–153, with pl.).

Albrecht, A. Ursachen der vorzeitigen Zerstörung nasser Gasmesser und deren Verhütung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (101–105).

Allihn, F. Vereinfachter Bunsenbrenner mit Siebaufsatz. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34-35).

Alpers, K. Dichtung von Exsikkatoren. PharmZtg, Berlin, 49, 1904, (916).

Arndt, K. Neuerungen im Präzisions-Wagenbau für die chemische Industrie. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, 14-17, 38-43).

Neuerungen im Wagenbau. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, 1337–340, 358–361, 373–378).

Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (451-486).

**Atwater**, R. M. The manufacture of commercial graduates. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (268–271).

Bartal, A. von. Ein neuer Fraktionierhalm. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 786-787).

Bartelt, K. Ein neuer Flüssigkeitsthermoregulator. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (13-14).

Barthel, G. Neuer Spiritusbrenner. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (819).

Bechstein, O. Entwickelung der Thermometrie und Pyrometrie. Prometheus, Berlin, **16**, 1905, (613-616, 633-636).

Beckmann, E. Modifikationen des Thermometers für die Bestimmung von Molekulargewichten und kleinen Temperaturdifferenzen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (329–343).

Bedout, L. Densivolumetrische Zähler für Flüssigkeiten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 674-676).

Bellieni. Appareil simplifié pour la reproduction rapide des dessins, gravures, petits objets, etc. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2 , **21**, 1905, (60–61).

Berthelot, [M.]. Vases en silice fondue. Leur emploi en chimie, leur perméabilité. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (817-821, 821-825).

Betti, M. Gasbehälter mit konstantem Ausfluss. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (219–220).

Bianchini, R. und Cler, E. Vorschlag eines neuen Apparates zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Baumaterialien. Arch. Hyg., München. 53, 1905, (115-157).

Biernacki, V. Halbschattenanalysator. Ann. Physik, Leipzig, 4. F., 17, 1905, 480-481).

Biltz, H. Apparat zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (809).

Blackman, P. [Apparatus for] . . . determining molecular weights. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1474–1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228).

Blecher, C. Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar-Agar u. s. w. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (245-246); Zs. ReprodTechn., Halle, 7, 1905, 447-49.

Blount, B. Electric furnaces for laboratory use. London, Anal.. 30, 1905, (29-35).

Bolton, W. von. Die Tantallampe von Siemens & Halske. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (722–725).

Bošnjaković, S. Neue Gasentwicklungsapparate. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1901, (624-625).

Bousfield, W. R. [Apparatus for] the purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740–747).

Brandes, H. Vakuum-Thermoelement. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (503–505).

Braun, F. Einrichtung, um im Vakuum Entfernungen ändern zu können. Ann. Physik, Leipzig, (1. F.), 16, 1905, 116).

Bronn, J. Apparate und Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (462– 464). Bruns, W. Anwendung des Wasserdruckes im Laboratorium. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (363–364).

Buddeus, W. Verwendung von porösen Filtriersteinen in der chemischen Industrie. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1953–1955).

**Bührer**, C. Le compte-gouttes et la formation de la goutte. J. Pharm., Mülhausen, **30**, 1903, (25-31).

Buss, A. Nener elektrischer Heizwiderstand. [Heizofen.] Prometheus, Berlin, **15**, 1904, (551-554).

Carlson, B. Acetylen als Heiz- und Lenchtgas im chemischen Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **8**, 1904, (153-159, 237-238); (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (22-30).

Caro, N. Prüfung von Acetylenapparaten nach den Vorschriften des D[entschen] A[eetylen]-V[ereins]. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (153-158, 169-171).

Coehn, A. Gefälldraht und Wheatstonesche Brücke in neuer Anordung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (12–14).

Cohen, E. und Strengers, T. Ein Reaktionsgeläss für thermochemische Untersuchungen. (Holländisch) Amsterdum, Chem. Weekbl., 2, 1905, (251– 251).

Cohn, Lassar. An Glasapparate anschmelzbarer Hahn für alkalische Flüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (901-902).

Coleman, W. H. A regulating valve for controlling the admission of steam to vitriol chambers. Loudon, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (482).

Cramer. Thermometer zum Messen der Temperaturen der Ringofengase. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (236-210).

**Danneel**, H. Quecksilbervoltameter und der Elektrizitätszähler "Elektrolyt". Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (139-145).

Deussen, E. Löslichkeit der Eisenexyde in Flusssäure. [Rostentfernung am Laboratoriumsgegenständen.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (813-815).

Doermer, L. und Krüger, E. Beschreibung der Räume und Einrichtun-

gen für den chemischen und biologischen Unterricht an der Oberrealschule vor dem Holstentore zu Hamburg. Hamburg, 1905, (15, mit 1 Taf.).

**Doht,** R. Einfacher Ersatz für kleine Scheidetrichter. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (309).

**Dony-Hénault,** O. Eine neue Regulierröhre für Thermostaten. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (3-5).

Dubovitz, H. A new wash-bottle. Chem. News, London, 91, 1905, (117).

Eberstein, M. Ein selbstzündender Bunsenbreimer. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1903, (86-87).

**Eckart**, C. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (398–399).

Ellenberger, E. Apparat zur Messung der kapillaren Steighöhe für die Bestimmung der molekularen Oberflächenenergie. Allg. ChemZtg. Apolda, 1904, (532–534).

Emich, F. 1. Sterngebläse. 2. Vorlesungs-Thermoskop. 3. Einfaches Hitz-draht-Voltmeter (für Wechsel- und Gleichstrom). Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (17–19).

Erdmann, H. Gegenwärtiger Stand der Verwendung des Acetylens im analytischen Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (13–14).

Ericson, A. Apparatus for the procuring of high temperatures. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (40-41).

Eydman, F. H. Jr. [A new colorimeter.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (168-171), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (100-103), (Dutch).

**Fischer**, F. Eine für chemische Zwecke geeignete Quecksilberhogenlampe mit Quarzeinsatz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2630-2633); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (575–576).

Fouché, E. Ein neuer Acetylen-Sauerstoff Lötbrenner. [Cbers.] Zs. Calciumcarbidlabr., Berlin, 7, 1903, (282-284, 292-294).

Frick, J. Physikalische Technik oder Anleitung zu Experimentalvorträgen sowie zur Selbstherstellung einfacher Demonstrationsapparate. 7. Aufl. von Otto Lehmann. In 2 Bden. Bd 1. Abt. 2. Braunschweig, 1905. (XX + 631 1631).

Frölich, O. Ein neuer elektrischer Widerstands-Ofen. [5, Intern. Kongressfür angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (437–439); Zs. Caleinmearbidfabr., Berlin, 7, 1903, (467–168).

Gaede, W. Demonstration einer rotierenden Quecksilberluftpumpe. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (758-760).

Geisel, E. Ein neuer Gasentwickelungsapparat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (726-727).

**Glaser,** O. Verbesserter Kippscher Apparat. *I.c.*. (365–366).

Göckel, H. Automatische Pipette und Bürette. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (63).

——— Bergkristallgewichte. Zs. Chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (76-77).

Grimsehl, E. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Dampfdichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (734–735).

Zwei Manometer hoher Empfindlichkeit für geringe Drucke und eine Gaswage. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (198–202, 319).

Zwei einfache elektrolytische Apparate zur Strommessung (Voltameter). *I.c.*, (283–285).

Guillaume, C. E. L'échelle thermométrique normale et les échelles pratiques pour la mesure des températures. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.]—Berlin, 1904, (374–380).

**Guye,** A. Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. [5, Intern, Kongress für angew, Chemie, 4,7] Berlin, 1901, (669-701).

Haagen, E. Glühungen im Vakuum mit Hilfe des elektrischen Ofens. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1209).

Haefelin, H. Praktische technische Hilfsmittel. Aufbewahren von Vollund Messpipetten. Billiger Gasentwicklungsapparat. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (351).

Hardt, J. Bunsenbrenner. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1901, (165).

Harker, J. A. On a type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (235–250).

**Harrison**, F. C. and **Barlow**, B. The steam still. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2. **14**, 1905, (119-121).

Hartmann, I. Ein neues Kameraobjektiv für Spektrographen. Zs. Instrumentenk., Berlin, **24**, 1904, (257–263).

Hasslinger, R. von. Eine neue Form der Tauehbatterie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (160).

Hausrath, H. Die Messung kleiner Temperaturdifferenzen mit Thermoelementen und ein Kompensationsapparat mit konstantem kleinen Kompensationswiderstand bei konstant bleibendem Hilfsstrom. Ann. Physik, Leipzig. 4. Folge, 17, 1905, 735– 743).

Hedström, G. Apparate und Methoden zur Untersuchung der physikalischen und chemischen Eigenschaften der Amalgame. D. Monatschr. Zahnheilk., Leipzig, 20, 1902, 457-482.

Heinze, M. Zentrifugen. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, 5, 1905, (243-246).

302. Araeometer. l.c., (301–

—— [Vorrichtung um Flüssigkeiten von Niederschlägen zu trennen.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, 1796).

Henkel, T. Prüfung des Handseparators Alfa-Viola in der Molkereischule zu Weihenstephan. Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, 13-15).

Henrich, F. Ein automatisch wirkender Apparat, mittels dessen man ein Gasgemisch rasch und schr vollständig von Stickstoff befreien kann. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 1755-1757).

Heraeus, H. Quarzglas, [5, Intern. Kongress für angew. Chende, 1.] Berlin, 1901, 708-715\.

Heteren, W. J. van. Eine Widerstandsbürette. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (53–54).

Hillebrand, W. F. Combustion and other heating apparatus. 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 648–550).

Hinden, F. Glaskühler mit Kugelmundstück. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (809-810).

Hirschson, F. Neue thermoelektrische Pyrometer. *l.c.*, (185-186).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Apparatus for heating substances in a vacuum at constant temperatures. Chem. News, London, 91, 1905, (194).

Höft, H. Entrahmungsversuche mit dem Alfa-Separator und der Germania-Zentrifuge. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (595–598); Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (60–69).

— Entrahmungsversuche mit einem Tubular-Separator. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., Il. **4**, 1905, 90-94).

——— Prüfung der Handcentrifuge Germania F. L.c., (11-17).

und Burr, [A.] Entrahmungsversuche mit der Balance-Zeutrifuge (Modell 1904), und einem Alfaseparator, dessen Tellerzahl die bislang gebräuchliche übertrifft. l.c.. (49-59, 70-71).

Hoffmann, F. und Rothe, R. Das Registriergalvanometer von Siemens & Halske und eine damit gefundene Anomalie im flüssigen Schwefel. [Registrierendes Pyrometer.] Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (273-278).

Hoffmann, J. F. und Lorenz, H. Versuche an Getreide-Trockenapparaten. In: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. v. J. F. Hoffmann.] Berlin, 1904, (121-140).

Hunter, M. Λ. [Mikrowage.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441–448).

Hutton, R. S. and Patterson, W. H. Electrically heated carbon tube furnaces. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (187–196, with discussion); (German) Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (140–146).

Iklé, M. Optische Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, 450-464.

Hiovici, G. Filtrirstativ. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1901, (508–509).

Immenkötter, T. Das Junkersche Kalorimeter, Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, 736-743, 761-766, 780-783). Ivanov, V. Une burette double nouvelle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb., 1553–1554).

Jenner, N. Absorptionsgefäss zum Auffangen von Schwefelwasserstoff bei Schwefelbestimmungen in Stahl und Eisen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292-293).

Jenny, A. Die Zulässige Grösse von automatischen Acetylenapparaten. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (67).

Johnsen, A. und Mügge, O. Verbesserungen am Harada'schen Trennungsapparat. Centralbl. Min., Stuttgart. 1905, (152-153).

**Julius,** W. H. Erschütterungsfreie Aufstellung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (206–209).

Karlik, V. Apparat zur Gasanalyse. Zs. ZuckInd., Prag, **29**, **1904**-**5**, 1905, (233-235).

**Katz**, J. Verbesserter Saugtrichter mit lose eingelegter Filterplatte. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (489); Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (347– 348).

**Kaufmann**, J. C. Hemmingsens Thermoregulator beim Vorwärmen und Pasteurisieren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (24–26).

Kaufmann, W. Eine rotierende Quecksilberluftpumpe. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, (129–133).

Kausch, O. Verfahren und Apparate zur Verflüssigung von Luft beziehungsweise Zerlegung der letzteren in ihre Bestandteile. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (45-53, 57-65, 73-75).

Kette, A. Ein neues Tiegeldreieck (Glühring). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1208–1209).

Kiesewetter, W. Ein Quecksilberfilter mit Kompression. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (353–351).

**Kippenberger**, C. Neue Apparatformen für die chemische Laboratoriumspraxis. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1024–1025).

Kleemann, R. Luft- und Transportpumpe. D. MechZtg, Berlin, 1905, (81-82).

Klein, [J.] Prüfungsversuche mit dem Svea-Handseparator. Nr. 8. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (692-694). **Klein**, [J.] Prüfungsversuche mit dem Hansa-Separator C 1 für Handbetrieb. *l.e.*, (756–758).

Prüfungsversuche mit einem Handseparator Alfa-Viola (Marke V). *l.c.*, (835–836).

Klut. Trübung des destillierten Wassers. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (526).

Knietsch, R. Herstellung reinen komprinnierten Stickstoffs für Laboratoriumszwecke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (673–674).

Knösel, T. Spritzflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1725).

Köhler, [R.] Enteisenungs- und Filtrir-Apparat für Wasser. Landbote, Prenzlau, 23, 1902, (956).

Körner, T. Eine neue Zentrifuge für Laboratorien. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (123).

Kohl, M. Kalorimeter zur Bestimmung des Heizwertes von Brennmaterialien. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1904, Ausg. 3, (5-6).

Koziński, L. Un appareil automatique pour le lavage des précipités. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (723-726).

Kreider, A. D. Ein Jod-Titrier-Voltameter. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (582–588).

Kreider, J. L. Apparatus for determining volatile substances by loss of weight. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (181-190).

Kreidl, A. 1. Neuer Apparat zur Bestimmung minimaler Zuckermengen in Abfall- und Speisewässern. Konstruiert von Vosatka. 2. Universal-Korrektions-Saccharometer für alle Temperaturgrade. System Vosatka. 3. Mano-Thermostat Konstant. System J. Vosatka, zur Erzielung einstellbarer konstanter Temperaturen über 100° C. bei jedem Barometerstand. 4. Auto. J. J. Weiss. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, 351–558).

Krieger, H. Pyrometer, Unischau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (212-214).

**Krüger**, F. Kleben und Klebstoffe. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, 131-181.

Kühn, A. Verwischen der Farbe bei Stabthermometern und graduierten Glasinstrumenten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 990.

Küster, E. Neue Saugvorrichtung für Pipetten zur genauen Abmessung kleinster Flüssigkeitsmengen. Centralbl. Bakt. Jena. Abt. 1, **40**, Originale 1905, -270-272.

Küster, F. W. Gasentwickelungsapparate, im besonderen Schwefelwasserstoffentwickelungsapparate. Chem-Ztg. Cothen, 29, 1905, (158-161).

und Abegg, F. Chlorwasserstoffgas-Entwicklungsapparat. Zs. chem. Apparatenkunde, Berlin. 1, 1905, 89-93.

**Kugler**, S. Un appareil automatique pour les filtrations. (Polonais Gaz. cukr., Warszawa, **25**, 1905, (105-108).

Kuhn, R. Apparat zur Teerdestillation für Laboratorium-zwecke. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, 19-20.

Kurnakov, N. 8. Un pyromètre autorégistrateur nouvel. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsc., **36**, 1904, 841-856, av. pl. XVIII-XX.

Kutscher, F. und Otori. Ein Apparat für Schmelzpunktbestimmung hochschmelzender Substanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1905, 193-194.

Kuznecov, M. I. Exsiccateur nouveau pour sécher les gaz. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905. (proc.-verb. 1302).

Lehmann, H. Grosser Quarzspektrograph. Zs. Instrumentenk., Berlin. 24, 1904. 230-236.

Leiss, C. Präzisions-Polarisations-Spektrometer. Le., 25, 1905, (340-342).

Leisse. Das Wannersche Pyrometer und dessen Anwendung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (862– 863).

Lenz, W. I. Ein Schmelzröhrehenhalter. 2. Saugtrichter mit gespanntem Filter. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 358-361.

**Lewis,** G. N. Thermostat. Zs. physik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, (310–326).

Lienau, H. Tiegeldreieck. Chem-Ztg. Cothen, 29, 1905, 991). **Linker,** A. Die hauptsächlichsten elektrischen Messinstrumente. Berlin-Steglitz, 1905, (V + 73).

Lohmann, C. E. J. Extraktionsapparat lür grössere Mengen von Pflanzenpulver und dergl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1365.

Lowry, T. M. The design of gasregulators for thermostats. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1030-1034); labstractj. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181).

Lüdecke, K. Rückfluss- und Destillationskühler mit Kugel-Innenkühlung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905. (1282).

Marek, J. Ein einfacher Gasdruckregulator. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, 431-432).

Margosches, B. M. Anwendung des gereinigten und wasserfreien Wollfettes als Dichtungsmittel für Laboratoriums-Gerätschaften. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, 77-78).

Martens, A. Flaschen zur Aufnahme verflüssigter und verdichteter Gase und einige Materialfragen. [Druckproben.] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, 4604-609.

Mason, H. P. A new filter tube. Chem. News. London, **91**, 1905, (180-181.

Mees, C. E. K. und Sheppard, S. E. Apparate zu sensitometrischen Untersuchungen, mit einer geschichtlichen Zusammenfassung. [Uebers.] Zs. wiss. Phot., Leipzig, 2, 1901, 303-336.

Méker, G. Nouveaux brûleurs de laboratoire et leur adaptation à l'ebtention des températures élevées. Ann. chim, analyt., Paris, 10, 1905, (262-267)

Meyer, W. Ersatz der Spritz- und Heberflasche. Centralbl. Zuckerind., 12, 1903, 293.

Mielke, G.—Die Unterrichtsräume für Chemie. [In: Beilage zum Bericht über das Schuljahr 1902 bis 1903 der Oberrealschule und Realschule auf der Uhlenhorst zu Hamburg.] Hamburg, 1903, 23–27.

Minet, A. The electrical furnace: its origin, transformations and applications. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 77-102, with discussion.

Mittler, H. und Neustadtl, L. Ein Apparat zur Entnahme von Proben aus Reservoiren und Vorlagen, sowie zur Ermittelung des Wasserstandes in denselben. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1186).

Mix, C. Verwendbarkeit der Turbine im Verfahren zur gewerbsmässigen Verflüssigung von Luft und anderen Gasen mit tiefliegendem Siedepunkt. Turbine, Berlin, 2, 1905, (2-5, 77-79).

Mohr, O. Absorptionsröhren, Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, 314-315).

Hauptprüfung der Spirituslanpen im Preisbewerb der deutschen Landwirtschaftsgesellschaft. Zs. Spirit-Ind., Berlin, **28**, 1905, (227–229, 235– 236).

Morse, H. N. and Frazer, J. C. W. A new electric furnace and various other electric heating appliances for laboratory use. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([93]-119).

Müllner, K. Zwei einfache Vorrichtungen zum Auffangen von Gasen. Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, +116–147).

Mylius, F. Klassifikation der Gläser zu ehemischen Gebrauche. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1. Berlin, 1904, (678–686).

und Meusser, A. Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (221-224).

Nettel, R. Eine neue Viskositätsbestinnuung für helle Mineralöle. [Apparate.] ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 385–386).

Nicolas et Deland. Appareil à dosage d'azote. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (7-8).

Pannertz, F. Apparat zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (901–902).

**Penzold**, E. Druckverhältnisse im Saugheber, Zs. physik, Unterr., Berlin, **18**, 1905, (156-157).

Perman, E. P. [Apparatus for] the determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (194-198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23).

Philip, M.]. Konzentrations-Versuche. Ozonapparat Elworthy]. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (34–35).

**Pieraerts**, J. Ein neue Pipette. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, 587-588.

Ein neuer Rührer. Le., 671).

Plancher, G. Apparecchio agitatore e refrigerante. Gazz, chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (512-515).

**Pöthe**, R. Temperatur-Messungen, Zs. Elektrot., Potsdam, **8**, 1905, (156-158, 105-168, 176-178); Uhlands tech. Rdsch., Leipzig, **1905**, Ausg. 111, S. 12-16).

Prytz, K. Porous bodies as connecting links for gases. Porous contact. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 4, (293-306); (German) Ann. Physik., Leipzig, (4, Folge), **18**, 1905, (617-627).

Eine rotierende Schlauchpumpe ohne Veutile. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, (193–198).

Rakusin, M. Abänderung des Pyknometers von Gintl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1087); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 37, 1905, (1253-1254).

Rauter, G. Die Betriebsmittel der chemischen Technik. Unter Mitwirkung von Hans Schwanecke. Hannover, 1905,  $X \div 551$ , mit 11 Taf.).

Rebenstorff, H. Verwendung von Reagenzgläsern mit seitlichem Rohransatz. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (225)

Stopfenpipette, l.c., (352).

Eine Farbenskale für Fernablesung, l.c., (346-347).

Reiff, H. J. Das Messenhoher Vakua bei der chemischen Destillation. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (426-427).

Richards, T. W., Henderson, L. J. and Forbes, G. S. Elimination von thermometrischer Nachwirkung und zufälligen Wärmeverlusten in der Kalorimetrie. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (551–568).

Rickl. Einfache Spritzflasche. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (556).

Rimbach, E. Chemischer Recheuschieber aus alter Zeit. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1905, Natw. Abt., (1-6, mit 1 Taf.).

Römer, F. Neuerung an elektrischen Schmelzöfen. Weltmarkt, Berlin, **15**, 1901, (109).

Roerdansz. Nochmals Konvex- und Flach-Butyrometer. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (822).

Rogers, L. A. An electrically controlled low temperature incubator. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, 1236–239).

Rosenfeld, M. Eine neue Explosions-flasche. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (587).

Rosenthal, J. Verbesserungen an automatisch wirkenden Quecksilberluftpumpen Sprengelscher Art. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1901, (262– 265).

Rosset, G. Messung hoher Temperatur in den elektrischen Laboratorien, ein leicht herzustellendes Pyrometer. Febers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **6**, 1905, (23-24, 37-39).

Ruhstrat, Gebr. Experimentier-schalttafel für elektrochemische Arbeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1995, (331–332).

Rupp, E. Modifikation des Beckmannschen Siedeapparates. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (693-696).

Sachs, F. Faut-il graduer les appareils de chimie d'après l'ancienne méthode de Mohr ou d'après la nouvelle méthode adoptée officiellement en France et en Allemagne? [5] Intern. Kongress für angew. Chemie. [3.] Berlin, 1901, (141–154); (Deutsch) Centradbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1006–1008).

Schaer, E. Neue Form von Reagiergläsern zu ehemischen und bakteriologischen Zwecken. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (396~397).

Scheel, K. Herstellung einer konstanten Temperatur mit Hilfe eines Bades von flüssiger Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (5-6).

Scheele. Neue Laboratoriumsapparate. [In: Protocoll der Sitzung der anal.-techn. Commission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Berlin 1900.] Stettin, 1901, (17–19).

Schenck, C. Vergleichsversuche mit verschiedenen Wagebalken - Formen. Mechaniker, Berlin, **13**, 1905, (65-67, 83-84). Schott, E. A. Die Elektrochemie hoher Temperaturen. [Elektrische Öfen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, Abh., (140-151).

Schott, O. Neue Ultraviolett-Queck-silberlampe. Uviol-Lampe. Jena, [1905?], (10); Zs. angew. Chem., Berlin, 18,1905, (615-622); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (141-143, 149-151, 161-163, 169-171).

Die Ultraviolett-Quecksilber-Lampe. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (173–176).

Schou, C. V. und Bergsöe, P. Quecksilberluftpumpe mit automatischer Steuerung. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, (117–119).

Schrimpff, A. Verbesserter Schwefelwasserstoffapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (195).

 Schuberg, P. Apparate und Maschinen aus Ton. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (4-10, 33-35, 59-63).

*l.e.*, (113-120). Vakuumtrockenapparate.

Schüller, A. Die metallographische Einrichtung des eisenhüttenmännischen Instituts an der kgl. Technischen Hochschule zu Aachen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (353–362).

Schuen, W. Elektrische Oefen. Zs. Elektrot., Potsdam, 8, 1905, (285-288).

Schütz, L. H. Fortschritte in der Messung hoher Temperaturen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (155-161).

**Schwalbe**, C. Ein Rührkessel für den Laboratoriumsgebrauch. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (670-671).

Schwarz, C. Prüfung einer "Apollo" Handzentrifuge. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1095–1096).

**Siermann**, E. Zentrifugen, Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (109-111, 517-519, 511-513).

Sieveking, H. Apparat zur Bestimmung der Radioaktivität der Thermalquellen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (700-703).

**skärblom**, K. E. Beize für Laboratoriumtische. Anordnung bei Büretten. Dampfleitung nach dem Laboratorium. Entluftungtrichter.—Melassepyknometer.

Aspirator und Wasserbehälter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (688–689).

**Stanford**, R. V. A new form of pyknometer. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (269–270).

Steinlen, R. L. Tiegelkühler zur Bestimmung der Alkalien nach L. Smith. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (364–365).

Stern, A. Aerogengas als Heiz- und Leuchtgas für chemische Laboratorien. L.c., 28, 1904, (1127-1128).

Stock, A. Ueber zwei Modificationen der Töpler'schen Quecksilberluftpumpe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2182–2185).

**Strzoda**, W. Neues Eisenmaterial von hervorragender Säurebeständigkeit zu Apparaten für die chemisehe Industrie. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (47– 48).

**Sutō**, K. Flüssigkeitsthermoregulator. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1904, (363–378, mit 1 Taf.).

Thiele, J. Automatischer Dampfentwickler mit Ueberhitzer. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (767-768).

Thoms, H. Neuer Schüttelschiessofen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (221–222).

Tiemann, H. Zentrifugen-Prüfungen an der Versuchsstation und Lehranstalt für Molkereiwesen zu Wreschen. II. Versuche mit der Tischbalance Nr. 21, Milchentrahmungsmaschine für Handbetrieb.—III. Versuche mit dem Handseparator "Svea" B 2. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (887, 911-912). VII. Versuche mit einem Hansa-Separator.—VIII. Versuche mit, "Alfa-Viola", Marke V, Modell 1903.—IX. Versuche mit einem Pumpseparator Nr. 1 zu 300 Liter stündlicher Leistung, neues System. Le., 19, 1905, (573-574, 629-630, 791-792).

Travers, M. W. und Gwyer, A. G. C. Der Vergleich des Platinthermometers mit dem Normalthermometer zwischen 444° und -190° C., mit Beobachtungen über konstante Temperaturen unterhalb des Schmelzpunktes des Eises. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (437-448).

Ubbelohde, L. Automatische Quecksilberluftpumpe mit abgekürzter Quecksilberhöhe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2657–2659); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1564–1565); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (63–65).

**Uebel**, M. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (141).

Vieth, P. Prüfung eines Kronen-Separators R 15 und eines Hansa-Separators C 15. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (675-677).

Pump-Separator Nr. 0. l.c., (819-822).

Prüfung eines Bergedorfer Separators "Astra 11." l.c., (803-805).

——— Prüfung von zwei Handzentrifugen Vega I und Vega II. Molk-Ztg, Hildesheim, **19**, 1905, (225–227).

Prüfung der Svea-Separatoren Nr. 5 u. Nr. 9. Prüfung der Balance-Zeutrifuge für Kraftbetrieb Nr. 3, Modell 1904 und Modell 1905. *l.c.*, (655–658, 845–846).

Voelker, A. Vorführung elektrischer Widerstandsöfen nach dem Kryptolsystem. Berlin, Verh. Ver. Gewerbtl.. 83, 1904, SitzBer., (102–109).

Vollers, H. Das Filtrieren mit Goochtiegeln. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1988).

Wachsmuth, R. Apparat zur akustischen Bestimmung von Dampfdichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (47–48); [In: Festschrift L. Boltzmann]. Leipzig, 1904, (923–928).

**Walter,** B. Neuer Kitt für physikalische Apparate. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (860-862).

Walter, E. Die Düse des Auerbrenners, Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (330–331).

Der Gaskocher, Beiträge zu seiner Entwicklungsgeschichte. *l.c.*, **48**, 1905, (1115–1121).

Wanner. Das Pyrometer Wanner. ThouindZtg, Berlin, **26**, 1902, (779–781).

Wedding, 11. Laboratorium für Kleingefüge und physikalische Chemie au der königlichen Bergakademie in Berlin, Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 111–120, mit 1 Taf.). Wedekind, E. Operationen mit dem elektrischen Ofen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (543-545).

Wegelin, G. Behandlung von Flüssigkeiten mit Gasen unter Umrühren, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 489).

Weigand, F. Die mechanischen Vorrichtungen der chemischtechnischen Betriebe. Wien und Leipzig, 1905, [recte 1904], (XV±416).

Weinhold, A. Zur Theorie des Schenkelhebers. 11. Entgegnung. Zs. physik. Untern., Berlin, 18, 1905, (153-156).

Weinschenk, A. Einfache Forme eines Gasentwicklungsgefässes. Ztg. Cöthen, 29, 1905, 766-767.

Wiechmann, E. Neue Batterien für das elektrochemische Laboratorium. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, 417–53).

Wilhelmi, A. Ein neuer Sulfid-Schwefelbestimmungs-Apparat von vielfacher Verwendburkeit, z. B. zur Bestimmung des Schwefels und Kohlenstoffs in Eisen und Stahl etc., besonders geeignet zur Betriebskontrolle bei der Abröstung sulfülischer Produkte, wie Zinkblende, Pyrit etc. Kohle u. Erz, Kattowitz, 2, 1905, 757-762°.

**Wilson**, J. A new endiometer. Chem. News, London, **91**, 1905, (264–265).

Winckel. Milchsterilisierapparat von E. Kobrak. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (179–180).

Windisch, K. Beschaffenheit des Filtrierasbestes. Weinbau, Mainz, **22,** 1904, (397–398); **23,** 1905, 69-70).

witt, O. N. Technisch chemische Unterrichtslaboratorien und die Nutzbarmachung des Laftstickstoffs. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, 699–707, mit Taf.; Prometheus, Berliu, 17, 1905, 129-131, 149-153, 165-169.

Wohltmann, [F.] and Schneider, Ph. Apparat zur Bestimmung der Ammoniak-Absorption des Bodens, Chem-Zig, Cöthen, 29, 1905, (810-811).

Wolff, P. Invert-Gasglühlichtbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (511–512).

Wrochem, J. von. Apparat zur Bestimmung des spez. Gewichts fester Körper in pulveriger oder körniger Form. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 1931; Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (217-220).

Zehnder, L. Ein neues Halbschattenpolarimeter. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (337–339).

# 0920 LECTURE APPARATUS AND EXPERIMENTS.

Beckmann, E. Vorlesungsversuch zur Demonstration fester Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig. **53**, 1905. 151– 152.

Brandstätter, F. Einfache Apparate und Schulversuche im chemischen Experimentalunterrichte. Jahresberichte über die K.K. Staats-Realschule im III. Bezirke (Landstrasse) in Wien. . . 1904-1905, Wien. 1905, (3-31).

Brenner, K. Vorlesungsversuch. [Abscheidung von Kohlenstoff aus Kohlendioxyd mittels Magnesium.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1432.

Dammer, O. Les expériences accessibles de la chimie. Traduit de l'allemand sons la réduction de A. P. Nečaev. Bibliothèque instructive. Série VI, N°1-2). Russ.) St. Peterburg, 1974, (250--2, av. 122 dess.).

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Einfache Darstellungsweise von Pyridinperchromat für Demonstrationszwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 3066-3067.

Hugershoff, F. Apparat zur Demonstration des chemischen Gleichgewichtes nach Dr. Lehmann, Leipzig. Allg. ChemZtg. Apolda. 5, 1905, (35); Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (82–83).

Ipatjev, V. N. Appareil pour les expériences aux pressions élevées. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1904, (proc.-verb. 599).

Kolbe, B. Eine für Projektion geeignete Mensur, Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, 489-90.

Krécsy, B. Apparat zur Verlüssigung des Schwefeldioxyds für Vorlesungszwecke. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 310.

Küspert, F. [Vorlesungsversuch]. Zs. physik, Unterr., Berlin, **17**, 1904, (352); **18**, 1905, (34).

Neues vom Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1901, (141–146).

Lang, J. Chemische Vorlesungsversuche. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, 202–206).

615

Magnani[ni], G. e Venturi, A. Voltametro scolastico per la elettrolisi dell'acido cloridrico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (519-520).

Mason, J. E. and Wilson, J. The incandescent mantle as a catalyst and its application to gas analysis. [Demonstration of the incandescence of the gas mantle in a mixture of ammonia and air or a mixture of alcohol vapour and air. Use of the gas mantle as a substitute for platinised asbestos for preparing formaldehyde from methyl alcohol vapour and air, and sulphur trioxide from sulphur dioxide and oxygen.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (296).

Müller, P. Vorlesungsversuch über gegensätzliche Löslichkeits-Beeinflussung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (3).

Pfaundler, L. Apparat zur Versinnlichung der kinetischen Wärmetheorie. [In: Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (71-75).

**Pfuhl**, F. Farbenthermoskope. [Wärmeempfindliches Jodpapier.] Natur n. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (189).

Rebenstorff, H. Einfache Versuche mit Kollodiumballons [zur Demonstrarion der Diffusion von Gasen, des Gewichtsverlustes in der Luft, der Elastizität der Luft . . .]. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (15–19).

Wasserstoff. l.c., (277–282).

Reiff, H. J. Projektion zylindrischer Glasgefässe und Röhren, *l.e.*, (349–350).

Rusch, M. Ein Apparat zur Demonstration des Mariotte-Gay-Lussacschen Gesetzes. *l.c.*, (28–29).

Schröder, I. F. Une expérience de cours. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. tiz.-chim. Obšě., **36**, 1904, (proc.-verb. 1554).

scriba, F. Versuche über die Eigenschaften des Phosphors. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (226).

Senier, A. and Clarke, R. The use of calcium in lecture-table experiments. Chem. News, London, **91**, 1905, (87).

Steinbrinck, C. Versuch einer elementaren Einführung in die Lehre von der Osmose. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (82-89).

(D-7195)

Tollens, B. Einfache Versuche für den Unterricht in der Chemie. 3., Aufl. Berlin, 1905, (VII+85, mit 7 Taï.).

**Ullrich,** R. Zur Demonstration des Faradayschen Gesetzes. *l.e.*, (344–316).

Wehner, M. Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. Leipzig u. Berlin, 1905, (V + 62).

# 0930 OPERATIONS IN INORGANIC CHEMISTRY.

#### General.

Bender, C. Loslösen der Schmelzen vom Platintiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1025).

Bruns, W. Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (683-684).

Gin, G. Traitement des minerais par l'acide sulfureux. [5, Intern, Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (116–118).

Haber, F. Flüssigkeitsscheidung durch Zentrifugalkraft. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (913– 914).

**Zdanowski**, B. Nouvelle méthode pour la mesure des résistances liquides. Freiburg i. Schw. Diss. Fribourg, 1901, (70+1 fig.).

# Bleaching.

**Hacker.** Die neueren Processe chemischer Bleichung. Laubers Monatshefte Färber, Leipzig, **2**, 1902, (137–139, 153–155, 171–173).

# Cleaning and Preservation of Antiquities.

Rathgen, E. Altertümer-Konservierung auf chemischem Wege. [5, Intern. Kongress für angew. t'hemie, l.] Berlin, 1904, (677).

Rhousopoulos, O. A. Reinigung und Konservierung der Antiquitäten. Chem-Zig, Cöthen, **29**, 1905, (1198–1199).

#### Distillation.

Bousfield, W. R. Purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740-747).

Erdmann, H. Fraktionierung verflüssigter Gasgennische und Temperaturmessungen bei der Siedepunktsbestimmung verflüssigter Gase. [5. Intern. Kongress

for angew. Chemie. [1.] Berlin, 1904, (674-676).

Hirsch, J. Ergebnisse der fraktionierten Destillation einiger Leuchtöle. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (10-12).

Kavan, J. Destillations- und Rektifications-Apparate des Guillaumeschen Systems. (Cechisch) Cas. Pråm. Chem., Prag. 14, 1904, (6-10, 33-39, 65-70, mit 14 Abbildg.).

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flässigkeiten, die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (478-488).

Weszelszky, G. Dampf- und Destillationsapparate nach neuerem Systeme. (Ungarisch) Gyógysz, Közl., Budapest, 21, 1905, (811-813).

#### Electrochemical operations.

Bancroft, W. D. Constant voltage and constant current separations. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (703–707).

Brandeis, R. Anwendung der Elektrolyse in der Industrie der anorganischen Produkte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1904, (455–466).

Foerster, F. Anwendung der Elektrolyse zur Parstellung anorganischer Verbindungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 144–455).

und Müller, E. Alkalichloridelektrolyse unter Zusatz von Fluorverbindungen Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (781–783).

Karaoglanoff, Z. Oxydations- und Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. *l.e.*, **11**, 1905, (489–496).

Kausch, O. Erzeugung des Ozons auf elektrischem Wege. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (69-74, 91-96).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen, 1903, (19).

Korda, D. Die magnetische und elektrische Aufbereitung der Erze. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (231–250).

Le Blanc, M. Elektrolyse mit Wechselstrom. [Nach Versuchen von K[arl]

Schick.] l.e., 4, Berlin, 1904, (466-476).

Maximowitsch, S. Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (52-53).

Möller, J. Der hentige Stand der anorganisch- und organischelektrochemischen Technik. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (442–444, 461–462, 482–483).

Müller, E. Methode zur Darstellung von Persulfaten. Zs. Elektroch., Halle. 10, 1904, (776–781).

Senn, H. Elektrolytische Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. *l.e.*, **11**, 1905, (229-245).

**Straus**, H. P. An electrolytic method for the preparation of pure caustic alkalies for the laboratory. Diss. . . Johns Hopkins univ. Easton, Pa., [1905?], (30).

Svedberg, T. Elektrische Darstellung einiger neuen colloidalen Metalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3616-3620).

Szarvasy, E. Elektrolysen mit Wechselstrom. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig. 20, (1902), 1905, (268– 271).

Tardy, A. Fonctionnement des diaphragmes en électrolyse, Thèse, Genève, 1904, (51).

# Furnace operations and the production of high temperatures.

**Goldschmidt**, H. Aluminothermie. Dinglers polyt. J., Berlin, **318**, 1903, (737-740, 753-759).

Lodin, A. La fonte pyriteuse (Pyritic smelting) et l'ancienne fonte erue pour mattes. [5, Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (251–261).

Schiffner, C. Welche Erfahrungen hat man mit dem sogenannten pyritischen Schmelzen gemacht? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (103–116).

Zenghelis, C. D. Chemische Reaktionen bei extrem hohen Temperaturen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (575–580).

### Gases, liquefaction of.

Blau, H. Flüssiges Leuchtgas, seine Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **10**, 1904, (451–453, 488–490, 525–526, 564-566); Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (193-197, 201-203).

Kausch, O. Herstellung, Verwendung und Aufbewahrung von flüssiger Luft. 2. Aufl. Weimar, 1905, (VIII+224).

– Verwendung flüssiger Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (89-95).

Olszewski, K. Weitere Versuche, das Helium zu verflüssigen. Ann. Physik, Leipzig, 4. F.), **17**, 1905, (994–998).

Vogel, [J. II.]. Verflüssigtes Oelgas. Acetylen, Halle, 6, 1903, (111-112).

#### Gases, preparation of.

Travers, M. W. Experimentelle Untersuchung von Gasen. | Darstellung and Handhabung von Gasen, Luftpumpen.] Mit einem Vorwort von Sir William Ramsay. Deutsch von Tadeusz Estreicher. Nach der englischen Aufl. neu bearb, u. erweitert. Braunschweig, 1905, (XII + 372).

Valentiner, S. und Schmidt, R. Eine neue Methode der Darstellung von Neon, Krypton und Xenon. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 18, 1905, (187-197).

Witt, O. N. Technisch-chemische Laboratorien und die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. Prometheus, Berlin, **17**, 1905, (129-134, 149-153, 165-169).

#### Neutralisation.

Küster, F. W. Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung. (Nach Versuchen der Herren M. Grüters und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (74-76).

#### Oxidation.

Ashley, R. H. Oxidation of sulphites by iodine in alkaline solution. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (237-239); (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (69-72).

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Die Oxydation von Oxalsäure. II. Die Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3963– 3971).

 Oxvdation von Ammoniak mittels Alkalipersulfat in alkalischer Lösung. l.c., (3972–3974).

Müller, E. and Spitzer, F. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. l.e., (778-782).

 Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. l.c., (1188-1190).

Einwirkung von Schonewald, A. Sauerstoff auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Elektrolytische Nitritbildung. Diss. Berlin, 1905, (47).

Traube, W. Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (828-831).

— und Biltz, A. Gewinnung von Nitriten und Nitraten durch elektrolytische Oxydation des Ammoniaks bei Gegenwart von Kupferhydroxyd. Berlin. Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (3-10).

Wurster, C. Reagentien für Oxydation und Reduktion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.1 Berlin. 1901, (690-692).

#### Precipitates, manipulation of.

Gooch, F. A. Handling of precipitates for solution and reprecipitation. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), **20**, 1905, (11-12); [Uebers.] anorg, Chem., Hamburg, 46, 1905, (208- $210_{L}$ 

#### Reduction.

Aichel, O. Reduktion von Metalloxyden mit Hilfe von Ceritmetallen. Diss. k. Techn. Hochschule. München, 1904, (41).

Ehrenfeld, R. Elektrolytische Reduction der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4138–4143).

Ephraim, F. Natriumamid. [Reduktionsmittel.] Zs. anorg. Chem., Hambarg, 44, 1905, (185-199).

Glasmann, B. Reduction der Molybdänverbindungen in sehwefelsaurer Lösung durch Magnesium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (604–605).

Gutmann, A. Reduction der Tetrathionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. l.c., (1728-1734).

 Reduction der Trithionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. l.c., (3277-3281).

Jannasch, P. und Jahn, A. Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. l.c. (1576-1589).

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Reduction der Nitrate zu Nitriten. *I.e.*, 1190-1194).

— Elektrolytische Darstellung von Nitrit aus Nitrat (besonders an Silberkathoden). Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 509-515).

Schenck, R. und Heller, W. Vorgänge bei der Reduction des Eisens. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2132-2139).

Wedekind, E. Reduktion der Zirkönerde mit Magnesium und die spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 385-395).

#### Vacua, production of.

Blythswood, Lord and Allen, H. S. Dewar's method of producing high vacua. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (497-512).

Wohl, A. und Losanitsch, M. S. Benutzung der Luftabsorption nach Dewar für die Destillation im hohen Vacuum und eine verkürzte Form des MacLeod'schen Vacuummessers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4149-4154).

# ORGANIC CARBON CHEMISTRY.

1000 GENERAL.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1904. Jg 50 oder N.F. Jg 35. Bearb, von Ferdinand Fischer. Jg 1-25 von R. v. Wagner.) Abth. 2: Organischer Theil. Leipzig O. Wigand), 1905, (XXVII-578). 23 cm. [0020].

Ahrens, F. B. Einführung in die praktische Chemie. Stuttgart [1905], 160, 141.

Aschan, O. Chemie der alicyklischen Verbindungen. Braunschweig, 1905, XLV+1163).

Bauer, A. Pyridinbasen im Braunkohlenteer, Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, 11148).

Beilstein, F. Handbuch der organischen Chemie. 3. Aufl. Ergänzungsbde. Hrsg. von der deutschen chemischen Gesellschaft, red. v. Paul Jacobson. Ergbd 3, entsprechend dem 3. Bde des Hauptwerkes. Bd 4. (Lfg 47-52.) Hamburg, [1904-5], (XVIII+ 718; 1-384).

Bělozerov, I. Cours abrégé repetitorium) de chimie organique, d'après Buliginskij, Reformatskij et Tammann. (Russe) Moskva, 1904, (71).

**Binz**, Λ. Technische Verfahren zur Gewinnung aromatischer Substanzen aus den Jahren 1902 und 1903. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (452–461, 521–528).

**Bischoff**, C. A. Organische Chemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, 1904), 1905, (119–237).

Böeseken, J. [Theoretical considerations on] the reaction of Friedel and Crafts. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (470-473), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Wet., 13, 1905, (468-471), Putch).

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. [Aperçu systématique des divers cas et considérations théoriques.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (6–18).

Bradshaw, H. I. Relative rates of oxidation of ortho, meta and para compounds. 2. Orthosulphaminebenzoic acid and related compounds. 3. Some derivatives of phenylglycocollorthosulphonic acid. Diss. Johns Hopkins univ. Easton, Pa., [1905?], (25).

Čelincev, V. Analogie entre les combinaisons organiques oxygénées et azotées. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1268–1274); (proc.-verb. 624-625).

Charon, E. Composés non saturés et radicaux négatifs. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1901, 410-418.

Ciamician, G. e Silber, P. Azioni chimiche della luce su nitroderivati aromatici in soluzione alcoolica]. Il Memoria. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (354-379). Nota preliminare; Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5, 11, i, 1902, 277–284). Rist. da Bologna, Mem. Acc. se., ser. 5, 10, 1903, 275–297.

**Čičibabin**, A. E. Le carbone trivalent et le hexaphenyléthane d'Ullmann et de Borsum. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1557-1558; **37**, 1905, 409-115.

Cohen, J. B. Organic chemistry aromatic and other cyclic divisions. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (84-131).

**Čugajev**, L. A. Couleur et spectres d'absorption des combinaisons organiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 189-190).

Debu, K. Les huiles éthérées. (Russ.) Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (205–219).

**Donath**, E. Stearinpeche, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, 42 44, 73-75.

Erdmann, H. Chemische und pharmazeutische Eindrücke aus dem Lande der unbegrenzten Rohstoffe. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (169-178).

Fenton, H. J. H. Organic chemistry—aliphatic division. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, 55–83.

**Fischer**, E. Anleitung zur Darstellung organischer Präparate. 7. Autl. Braunschweig, 1905, (XIV+100).

**Friedländer**, P. Fortschritte der Teerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Tl. 7: 1902–1904. Berlin, 1905, (VI+834).

Teer- und Farbenchemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (449-518).

Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904. (672-676).

Gattermann, L. Die Praxis des organischen Chemikers. 7. Aufl. Leipzig, 1905, (XII +352).

Gössling. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (628).

Gorbov, A. I. Ethyl. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1904, (170–172).

Graefe, E. Die Braunkohlenteerindustrie im Jahre 1904. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (285-289).

Ham, W. Kondensations-Versuche mit Xitrosokörpern. Diss. Zürich, 1901, (103).

Harperath, J. Die argentinischen Rohmaterialien. [Anorganische Stoffe.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904. (713–716).

Hassack, K. Warenkunde, Tl 2: Organische Waren, Leipzig, 1905, (160).

Hollemann, A. F. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Organischer Tl. 4., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (X+490).

A method for ascertaining quantitatively the purity of organic preparations by means of the determination of the solidifying point.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (395-397), (English:; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (398-401), (Dutch).

Inlder, H. Chemie des Braunkohlenteers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 1670-1671).

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques à hautes températures et pressions: influence de la pression sur la catalyse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1293-1294).

(Russ.) l.c., (proc.-verb. 1295-1296).

... Déhydratation sons l'influence du catalysateur Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, (Russ.) l.c., proc. verb. 1296).

Manuel des opérations pratiques de la chimie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.).

Jayne, H. W. The coal tar industry in the United States. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (721-726).

**Kassner**, G. Phurmazeutische Präparate. [Organische Stoffe.] Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-4, (16-18, 43-14, 331-336, 361-363, 735-736).

Kekulé, A. Konstitution und Metamorphosen der chemischen Verbindungen und über die chemische Natur des Kohlenstoffs. Untersuchungen über aromatische Verbindungen. Hrsg. von A. Ladenburg. Leipzig, 1904, 89, mit 1 Taf.:

Klar, M. Analyse des produits et des materiaux de la distillation sèche du bois. Traduit par N. Kozlovskij. Russe.) St. Peterburg, 1904, 62).

Klein, J. Chemie. Organischer Teil. 3., Aufl. Leipzig, 1905, 1946.

Kočkin, N. Cours de chimie générale chimie inorganique et organique. Russe. St. Peterburg, 1904, (XIV+671, av. 86 dess.).

Köhler, H. Industrie des Steinkohlenteers. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, Irsg. von Georg Lange, 2.] Berlin, 1905, [725-796, mit I Tab.].

Kraemer, G. Steinkohlenteer, 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 1. Berlin, 1904, (125–130).

Lemoult, P. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur constitution. Calcul des chaleurs de combustion. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, 203–244).

Levin, I. Application du courant électrique à la synthèse dans la chimie organique. Russ.) St. Peterburg, Žurn russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1-25, 11).

Löb, W. Elektrochemie der organischen Verbindungen. 3. Aufl. von: Unsere Kenntnisse in der Elektrolyse und Elektrosynthese organischer Verbindungen. Halle a. S., 1905, «VII» 320».

Löw-Beer, O. Kontinuierliche Destillation des Teers. Zs. angew Chem., Berlin, 18, 1905, (8–11).

Longinescu, G. G. Polymérisation des liquides organiques. Journ. Chim. Phys., Genéve, 1, 1905, 289–295.

Polymérisation des corps organiques à l'état solide. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (296–301).

McMurtrie, W. Review of the condition of the chemical industries of organic products in the United States. 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, 7714-760.

Margosches, B. M. Verhalten von Holzteerpech gegen einige gebräuchliche organische Lösungsmittel. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (5-9).

Messner, J. Organische Praparate. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (794-861).

Monastyrskij, D. Les éthers simples. (Russ. Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et 1. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1994, 235-238.

Niemczycki, S. Syntheses effectuées au moyen du chlorure de zinc. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., **44** A, 1904 1905], (129-132).

Noyes, W. A. Gegenwärtige Probleme der organischen Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig. **20**, 1905, (1-2), 17-20, 29-31).

The decomposition of nitroso compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (285-293).

Obermaier, G. Kurze Entwicklungsgeschichte der organischen Chemie. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (337–339, 348–349).

**Oppenheimer**, C. Grundriss der organischen Chemie. 4. Aufl. Leipzig, 1905, (VII+128).

**Pennock**, J. D. By-product coke industry of the United States. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (776-797).

Pinoff, E. J. Diagnose von Pseudo-Säuren in festem Zustande durch die Ammoniak-Reaktion. [Constitution and isomerism of organic compounds.] Diss. Würzburg, 1903, (125).

Rakuzin, M. A. La synthèse et la genèse de la naplite. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1565-1567).

Richter, M. M. Lexikou der Kohlenstoff-Verbindungen. Suppl. 3., umfassend die Literaturjahre 1903 und 1904. Hamburg, 1905, (VIII+579).

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen. Bd 2. Bonn, 1905, XXI+891.

Rosenthal. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, 1118).

1100

Rostovcev, S. I. La chimie organique. (Russ.) Moskva, 1905, (15+11).

**Russig**, F. Die Industrie der Teerprodukte. Bericht über die Fortschritte bis Ende Mai 1901. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1903-4, 209-213, 229-233, 261-265, 749-751, 778-783, 802-807).

Berichtigung [betr.: das Wirknersche Verfahren zur Herstellung von Pech]. L.c., 4, 1905, (38).

**Schultz,** G. Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 669–672).

Schulze, E. Chemische Zusammensetzung des Holzes und einige aus demselben darstellbaren Produkte. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, 18, 1904, (461-470).

**Šilov**, N. Les réactions conjuguées de l'oxydation. (Russ.) Moskva, 1905, (XI+304).

sokovnin, N. N. Sabatier et Senderens. Nouvelles méthodes genérales d'hydrogénation et de dédoublement moleculaire des combinaisons organiques, basées sur l'emploi des métaux divisés. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (189-207, 11).

Vaubel, W. Einwirkung von Ammoniumnitrit und Ammoniumnitrat bezw. naszierendem Stickoxyd auf aromatische Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245–1246).

**Wedekind,** E. Fortschritte der organischen Chemie im Jahre 1901. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (721–726, 769–775, 803–813).

#### HYDROCARBONS.

#### 1100 GENERAL.

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogenden. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (1296-1298, 3259-3267).

Aisinman, S. Kontinuierliche Destillation in der Erdöl-Industrie. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (510–527).

Bauer, H. Schmelzpunkt der Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, 258–260).

Berguer, L. Untersuchung des Handels-Petroleums. Die sogenannte Natronprobe, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (501-504).

Bischoff, C. A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2078– 2083).

Bräutigam, M. Die Kohlenwasserstoffe, welche bei der Behandlung kohlenstoff- und manganhaltigen Eisens mit verdünnten Säuren entwickelt werden, und über die Beziehungen dieser Kohlenwasserstoffe zu den Kohlenstoffformen im Eisen. Diss. königl. techn. Hochschule, Berlin. 1905, (52). 23 cm.

Braun, J. von. Neuer Weg zur Umwandlung von primären biaminen in geeldorte Amine und in Dichloride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2340–2348).

**Čelincev**, V. V. Action des iodures secondaires sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, oproc.-verb., 29-30).

Charičkov, K. V. Fractionnement de la naphte par précipitation fractionnée. (Russ.) L.c., (proc.-verb. 1126-1129).

— Mittel, Naphta von ihren Destillaten und Naphtaresiduen zu unterscheiden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (508– 509).

— Zerlegung von Naphta in Fraktionen durch Fällen mit Spiritus. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (504–508).

der Petroleum-Kohlenwasserstoffe in der Kälte. Tremnung der verschiedenen Kohlenwasserstoffe durch Alkohol. (Original-Uebers.). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (251, 281–282); 11, 1904, (9–10).

Eger, L. Deutsches Erdől und dessen Destillate im Vergleiche mit den bekannteren Erdőlsorten anderen Ursprunges. Diss. Würzburg, 1903, (87).

Engler, C. Petroleumindustrie mit besonderer Rüzksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (488–495).

Fader, A. Asphalt und Ozokerit. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, 106.

Gorbov, A. I. Ethyl. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1904, (170-172).

Gothan, W. Entstehung des Petroleums, Himmel u. Erde. Berlin, 17, 1905, 1558-565).

Haas, K. Herstellung ichthyolartiger Verbindungen aus Liasschiefer. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (19-20).

Häpke, [L]. Erdölindustrie in der Lüneburger-Heide. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (466–468).

Hamburg, [Deutsche Seewarte.]
Naphtha-Ausbruch im Meere. Ann. Hydrogr., Berlin, 33, 1905, 39:

Harperath, J. Argentinisches Petroleum. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (527–530).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (I. Abh.). III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk. I. Constitution des Diallyls. 2. Constitution des Dimethylheptadiens; von Harries und Weil. 3. Constitution eines Dimethylpentadiens. IV. Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Valentin Weiss. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905. (311–375, mit 1 Taf.).

Hirsch, J. Ergebnisse der fraktionierten Destillation einiger Leuchtöle. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (10-12).

Holde, D. Die Petroleumindustrie mit besonderer Rücksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. 1. Unterscheidung der zollpflichtigen Heissdampfeylinderöle von Rohölen und zollfreien Rückständen. 2. Unterscheidung zollpflichtiger und zollfreier pechartiger Erdölfückstände. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (196-501).

— — Mineralöle und Fette sowie die ihnen verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. 2. Aull, der Untersuchung der Schmiermittel und verwandter Produkte der Fett- und Naphtaindustrie. Berlin, 1905, (XII+408).

Holde, D. Chemie und Technik der Mineralöle. Bericht über Fortschritte im letzten Quartal 1903 und ersten Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1901. (478–481, 595).

**Hornung**, F. Petroleumbildung. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (534-556).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Amine, Ammonium, Amin- und Hydrazin-Salze und eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3017–3021).

**Hoyer.** Petroleum in Deutschland und das Vorkommen in Wietze. Schillings J. Gasbelencht., München, **47**, 1901, (762–768).

**Hosvay**, L. Einleitung in die organische Chemie. 1. Kohlenwasserstoffe. (Ungarisch) Budapest, 1905, (X+303, mit 19 Fig.).

Kissling, R. Erwärmung von Mineralölen beim Schütteln mit konzentrierter Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1086–1087).

Konovalov, M. Action de l'acide nitrique dilué sur les combinaisons halogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (537-539).

Lidov, A. P. et Kuznecov, M. I. Action du magnésium chauffé au rouge sur les hydrocarbures gazeux. (Russ.) l.c., 37, 1905, (940-943); (Deutsch) Acetylen, Halle, 8, 1905, (128-129).

Mabery, C. F., Palm, O. R. and Sieplein, O. J. Composition of petroleum. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1901, ([321-361]).

Majstorović, R. S. Bestimmung der Petroleumverluste in geschlossenen Reservoiren vermittels des Entllammungspunktes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (300).

Marcusson, J. Entstehung des Erdöls. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (1-4).

Margosches, B. M. Bestimmung des Schmelzpunktes der natürlichen und künstlichen Asphalte. *Le.*, **11**, 1904, (277–279).

Monke, A. and Beyschlag, F. Vorkonmen des Erdöls. Zs. prakt. Geol. Berlin, 13, 1905, (1-5, 65-69, 421-426).

Münter, F. Einfluss der Doppelbindung auf das Drehungsvermögen einiger optisch aktiver hydrocyklischer und Benzol-Derivate. Diss. Basel, 1904, (72).

Nastĭukov, A. M. Division de la naplite en fractions par la précipitation fractionnée et classification de la naplite. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1329-1332).

O'Neill, E. Petroleum in California. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (760–775).

Paternó, E. e Spallino, R. Fluoruro di essile. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903. (81).

Posner, T. Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (646-657).

**Potonié**, H. Genesis des Petroleums. Berlin, SitzBer. Ges. Latf. Freunde, **1905**, (1-2).

Entstehung des Petroleums, Petroleum, Berlin, **1**, 1905, (73-76).

Ragosine, A. V. Ein neues Roböl aus Turkestan. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (182-185).

Rakusin, M. Synthese der Naphtha und deren Ursprung, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (155-156); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (79-83).

Verhalten der pennsylvanischen Naphtha gegen das polarisierte Licht. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (360).

**sadtler,** S. S. American practice in the examination of petroleum and petroleum products. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (505–507).

Schmidt, G. Cinnamylidenmalonsäure und Allocinnamylidenmalonsäure, sowie die bei Destillation dieser beiden Säuren mit Baryumhydroxyd entstehenden Kohlenwasserstoffe. Diss. Halle a. S., 1904, (46).

**Stahl**, A. F. Entstehung des Erdöls und der Steinkohlen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (665–667).

**Swoboda**, J. Der Asphalt und seine Verwendung. Hamburg u. Leipzig, 1904, (162).

Thomsen, J. Allgemeine Theorie der Verbreumungs- und Bildungswärme der Kohlenwasserstoffe im gas- oder dampfförmigen Zustande, nebst Beurteilung der Resultate der von Daniel Lagerlöf mitgeteilten "Thermochemischen Studien." J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (164-181).

Tôth, G. Untersuchung der Asphalte. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (129-131).

Ulzer, F. und Pastrovich, P. Jahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1901. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (652-657).

Votoček, E. Ueber qualitativen Nachweis lose gebundener Methylengruppen. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk., **1905**, (7).

Weger, M. Handelspetrole. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (24-29).

Wieleżyński, M. Verunreinigungen im Borysławer Roböl. ChemZtg, Căthen, 29, 1905, (77).

wachs. *l.e.*, (364).

Zaloziecki, R. Der Charitschkoff sche Vorschlag der fraktionierten Trennung von Petroleum- Kohlenwasserstoffen auf kaltem Wege. Chem. Rev. Fettind.. Hamburg, 11, 1904, (26–27, 13–44).

Zelinskij, N. D. Réaction de réduction par l'hydrogène en présence du nickel. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proceverb., 768-771).

#### Nitro-hydrocarbons.

**Konovalov**, M. 1. Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitro-dérivés. (Russ.) *l.c.*, (1062-1067).

Rotarskij, T. Réduction des nitrodérivés par les alcools dans un milieu alcalin. (Russ.) l.c., 37, 1905, (569-575).

#### Nitroso-derivatives.

Gundlach, K. Konstitutionelle Identität der wahren Nitroso- und der sogenannten Bisnitrosylverbindungen. Diss. München. 1905, (VH+59).

#### 1110 PARAFFINS.

#### GENERAL.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraffin. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904. 619-424.

Braun, J. von und Steindorff, A. Darstelbung der halogenhaltigen Aufspaltungsproducte des Piperidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2336-2339.

Graefe, E.—Vorkommen und Bestimmung von Methanhomologen im Ölgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, 524-528.

Hosvay, L. Die Kohlenwasserstoffe im praktischen Leben. Ungarisch.) Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, 746-761.

Konovalov, M. 1. Action nitrante de l'acide nitrique sur les hydrocarbures saturés. XIII. Nitration des hydrocarbures saturés ayant deux groupes isopropyliques et les produits de cette nitration. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 37, 1905, 1119–1125.

Lebeau, P. Emploi des métaux-ammoniums en chimie organique; préparation des carbures forméniques, Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 1042-1044.

Löb, W. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. I. Mitt. Verhalten des Perchlorestigsaure und des Bromoforms. Von M. Joist und W. Löb. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (938-944).

Pawlewski, B. Activité optique des produits du pérrole. Polishi Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, 237–2387.

**Ponzio**, G. Costituzione dei cosiddetti dinitroidrocarburi primari R CHN<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, 1412 146; Torini, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (76–80).

Shukoff, A. Bestimmung der Erstarrungstemperaturen von Fettkörpern und Paraflinen. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2. Berlin, 1904, 621 625.

Thiele, J. und Peter, W. Aliphatische Jodidchloride und Jodosochloride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2812-2816. Weber, R. Détermination de la conductivité calorifique des liquides pétrole et paraffine. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., **31**, 1903, 209–252, 1 lig.).

#### Alkyl Halides.

Aschan, O. Eine neue Bildungsweise für die Alkylhaloide. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (683–684).

Čelincev, V. V. Action des iodures secondaires sur le magnésium. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 29-30).

Konovalov, M. I. Action de l'acide nitrique dilué sur les combinaisons halogéniques. (Russ. (Le., (220-223).

Petrenko-Kritčenko, P. I. Vitesse de reaction entre la poussière de zinc et les dibromides. Russ. l.e., proc.-verb. 337.

Solonina, A. A. Action de l'éther sodiumacétacétique sur les dibromides des hydrocarbures. [C<sub>n</sub>H<sub>2</sub>nBr<sub>2</sub>.] [Russ.) l.c., [947-988, 1209-1244].

Weinland, R. F. und Schmid, K. Einfache Bildungs- und Darstellungs-Weise von Halogenalkylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2327; 3696).

#### METHANE CH.

**Denham**, H. G. The temperature of combustion of methane in the presence of palladiumised asbestos. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, 1202–1205).

Mann, E. A. Natural gas in Western Australia [consisting principally of methane and nitrogen]. I.e., 1283-1284.

Moissan, H. et Chavanne. Quelques constantes du méthane pur et l'action du méthane solide sur le fluor liquide. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (107-110).

#### Tribulogen derivatives.

Berg, L. M. [Die Zersetzung des Chloroforms, Bromoforms und Jodoforms unter dem Einflusse von Lieht und Luft.] Hollandisch: Alkmaar, 1905, +1-62).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung einiger pharmazentischer Präparate unter dem Einflusse von Licht und Luft. Chloroform. Jodoform. Bromoform. Choralhydrat. Einfluss des Gasglühlichts auf einige pharmazeutische Praparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (387-121).

Bromomethanes.

Hydrocarbons.

# Methyl bromide CH<sub>3</sub>Br

Steinkopf, W. and Frommel, W. Darstellung von Brommethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4865-1868).

#### Tetrabromomethane.

Bartal, A. von. Einwirkung von Schwefel auf Tetrabromkohlenstoff. l.e., 3067 - 30711.

— Darstellung von Tetrabromkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (377-378).

### CHLOROMETHANES. Triebloromethane CHCl: (Chloroform).

**Lemberger**, Ignacy. Décomposition du chloroforme pendant son usage pour la narcose. (Polish) Nowiny lek., Poznań, **17**, 1905, (181–184, 238–213).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung des Chloroforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Hollandisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (877-888).

#### Tetrachloromethanc.

Margosches, B. M. Der Tetrachlorkohlenstoff unter besonderer Berücksichtigung seiner Verwendung als Lösungs- bezw. Extraktionsmittel in der Industrie der Fette und verwandter Gebiete. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **10**, 1905, (243–358).

#### Fluoromethanes. Methyl fluoride CH.F

Cuthbertson, C. [Refractive index of gaseous methyl fluoride.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), **204**, 1905, (323-319).

#### lodomethanes. Methyl iodide ('H I

Methyl iodide chloride CH3.ICL Thiele, J. und Peter, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2842–2846).

> Tri-iodomethane CHI<sub>2</sub> (Indoform).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Zerlegung des in Chloroform aufgelösten Jodoforms durch diffuses Tageslicht und durch Radiumstrahlen. Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (799-802).

1110

Schoorl, N. and Berg, L. M. van den. Zersetzung des Jodoforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42,** 1905, 897–901).

#### NITROMETHAND CH., NO.

Henry, L. Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2027-2031.

#### ETHANE CH.

CHLOROLIHANES. Perchloroethane.

Hofmann, K. A. und Seiler, E. Vortheilhafte Darstellung von Perchloräthan, Le., (3058-3059).

#### PROPANE CH

Lebeau, P. Propriétés physiques du propane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1454-1456). Erratum [1572].]

#### Chloropropanes.

Pentachloropropane  $CCl_3.CHCl.CH_2Cl$ Trichlorodibromopropane

CCL,CHBr,CH.Br

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. rov., 1904, (1087-1123).

#### IODOPROPANES.

isoPropyl iodide.

Čelincev, V. Action de l'iodure d'isopropyle sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, 519-554).

#### Nitropropase.

1,3-Dianilide, and diacetanilido- and tetramethyldiamino-derivatives.

Duden, P., Bock, K. and Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036 - 2044).

#### BUTANES C4H1...

Bromobutanes.

Tribromoisobutanes CH\_Br,CMeBr,CH\_Br\_and

CMe,Br,CHBr

Pogorželiskij, Z. A. St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, :1186 1505s.

#### Tetrabromobutane CH.Br.CHBr.CHBr.CH.Br

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [s-trans-Tetrabromobutane.]

tained from erythritol tetracetate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (855– 864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (188–189).

# Cheoropoisobetane $\mathrm{CH}_2\mathrm{I.CMe}$ Cl

Istomin, A. V. St. Peterburg, Žurn. russ. tiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1199– 1208).

#### PENTANES C5H12

Bromopentanes.

Tetrabromopentane CHMeBr.CHBr.CHBr.CHBr

**Voznesenskij**, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (532–536).

Tetrahromopentane C'CH Br'4

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [Formation of tetrabromotetramethylmethane from penterythritol tetracetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189).

#### TOPOPENTANES.

I: 5-Di-iodopentane CH<sub>2</sub>L[CH<sub>2</sub>]<sub>3</sub>,CH<sub>2</sub>I

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (956-966).

#### HEXANES C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>

Henri, L. Dérivés hexyliques normaux et primaires CH\_CH\_4-CH\_4-CH\_5-X.] Rec. Trav. chim., Leiden., 24, 1905, 351-361.

#### HEPTANES C-H

Konovalov, M. Un nouvel heptane isomère le tetraméthylpropane symétrique, (Russ.) 8t. l'eterburg, Žurn, russ. fiz.-dnim. Obsč., **37**, 1905, (910-911).

Wheeler, A. S. Bromination of heptane, Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, ([34] 35.

### 1120 UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS. GENERAL.

Balbiano, L. e Paolini, V. Reazioni dell'acetato mercurico con . . . . . . . sostanze contenenti il radicale C<sub>3</sub>H<sub>a</sub>. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, ii, 1903, 285-294).

Egorov, I. V. Place de la liaison éthylénique dans les combinaisons non saturées. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36,** 1904, (proc.-verb. 201-202).

Moureu, Ch. Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904. (722-732).

Pawlewski, B. L'activité optique des produits du pétrole. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (337–338).

Sabatier, P. et Mailhe, A. Dédoublement catalytique des dérivés monochlorés forméniques au contact des chlorures métalliques anhydres. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (238-241).

Smirnov, F. V. Réaction d'addition de l'acide hypochloreux aux hydrocarbures alléniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1184–1199).

Thoms, H. und Mannich, C. Richtung der Wasserabspaltung aus kochmolekularen sekundären Alkoholen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (78–83).

#### OLEFINES CuHen

Ipatjev, V. N. et Dechanov, V. N. Addition des acides halogènehydriques aux hydrocarbures éthyléniques en dissolutions aqueuse et acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 659-669.

#### ETHYLENE C H4

Collie, J. N. [The action of the silent electric discharge on ethylene and mixtures of ethylene and carbon monoxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1510-1548); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (201-203).

Gorbov, A. I. Ethylène, (Russe). Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1904, (166–170).

#### Chloroethylenes.

#### Perchloroethylene.

Löb, W. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. 4. Mitt. Verhalten des Perehloräthylens. (Mit M. Joist.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951-955).

#### IODOETHYLENES.

Tetra- and di-iodoethylene.

Erdmann, E. und Erdmann, H. Tetrajodäthylen und Dijodäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (237–240).

#### PROPYLENE C.H.

Chloropropylenes,

Trichloropropylene CCl<sub>2</sub>.CH: CH<sub>2</sub>

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

#### BUTYLENES C.H

Ipatjev, V. N. et Lejbin, S. P. Transformation catalytique isomère des butylènes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **36**, 1904, proc.-verb. 762-763).

#### isoButylene.

Istomin, A. V. Addition du chlorure d'iode à l'isobutylène. (Russ., l.e., 4199-1208).

Pogorželiskij, Z. A. Action du chlore sur l'isobutylène. Russ. : l.e., 1129-1184).

Pisobutylène. Russ.) l.c., 1486-1505.

# $\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & \textbf{C}_{\textbf{u}}\textbf{H}_{2^{\textbf{u}}-2} \\ & \textbf{ACETYLENE} & \textbf{C} & \textbf{H}_{2} \end{array}$

Biltz, H. Einwirkung von Acetylen auf Mercurichloridlösungen. [Trichlormercuriacetaldehyd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133-136).

Bone, W. A. and Andrew, G. W. The combustion of acetylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1232-1248; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220).

**Brame**, J. S. S. The action of acetylene on aqueous and hydrochloric acid solutions of mercuric chloride. *l.e.*, 427 -432); [abstract] Proc., *l.e.*, (119).

Bullier, L. M. und Maquenne, L. Ursprung der Verunreinigungen des Acetylens und neues Mittel, dieselben zu entfernen. Acetylen, Halle, 6, 1903, (145-147).

Erdmann, H. Verwendung des Acetylens im analytischen Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, +13-14).

Hofmann, K. A. Trimercuraldehyd. [Acetylen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (663).

Hosvay, L. Die Kohlenwasserstoffe im praktischen Leben. Ungarisch-Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, (716– 761).

Keppeler, G. Acetylenreinigung. Zs. Calcinmearbidfabr., Berlin, 9, 1905,

(237-241); Schillings J. Gasbelencht., München, **48**, 1905, 684-687.

Kuchel, L. Eigenschaften des gelösten Acetylens und über dessen Verwendung in der Praxis. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (253-262).

Lunge, G. Calciumkarbid and Acetylen. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (706–721).

Mascarelli, L. Azione dell'acido nitrico sopra l'acetilene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, 319-324).

Middleton, Λ. R. The determination of acetylene, Diss. Cornell Univ. Ithaca, N.Y., [4903?], 41\.

Nieuwland, J. A. Some reactions of acetylene. Diss. Catholic University of America. Notre Dame, Ind., 1904, (152).

Traubel, S. Anwendung des Azetylens zum Schweissen von Eisen and Stahl mittels Sauerstoff. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1069–1070).

Vogel, J. H. Reinigung des Acetylens. Acetylen, Halle, 6, 1903, 32-35).

Ermittelung der im Acetylengase enthalten Verunreinigungen, Le., 41–13.

#### Halogen derivatives.

Jocié, Ž. 1. Action des acétylènes sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques; sur le monobrom- et le diodacétylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1904, oproc.-verb. 1545-1551.

**Lidoff,** A. P. Verhalten von Jodacetylen zu fetten Oelen. Acetylen, Halle, **8,** 1905, 4163.

**Litzendorff**, J. Spaltung des Dijodkohlenstoffs Dijodacetylen in Kohlenstoff und Tetrajodäthylen. Diss. Marburg, 1904, (35).

#### SODIUM DERIVATIVES

#### $-C_2HXa$ and $C_2Xa_2$

Skosarevskij, M. Dérivés sodiques de l'acétylène, (Russ) St. Peterburg, Zum. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, 863-872.

#### ACETTLIDES.

Edwards, A. E. and Hodgkinson, W. R. On double acceptibles. The substance  $\Lambda g_2 O, C_2 H_2 \Lambda g_2 CrO_4$  and corresponding compounds formed from

silver sulphate, selenate, tungstate and molybdate London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 502.

#### HYDROCARBONS C: H4

Lespieau et Chavanne. Liquéfaction de l'allène et de l'allylène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1035-1036.

#### Allene.

Lossen, W., Morschöck, F. and Dorno, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (163-190).

#### PENTINENES C.H.

I: 3-Pentadiene CHMe; CH.CH: CH2

Voznesenskij, N. 1.3 - Pentadien. Russ, St. Peterburg, Žurn, russ, fiz.chim. Obsč., **36**, 1901, (532-536).

# HEXINENES $C_{\circ}H_{10}$

1:5-Hexadiene.

$$Diozonide (H_1 < \underbrace{\text{CH.CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}}_2, \underbrace{\text{CH-CH}_2}_{O_3}$$

Harries, C. und Türk, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (360–362).

#### Diallyl.

Sidorenko, K. V. Action de l'anhydride azoteux sur le diallyle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (898-905).

# $\begin{array}{c} \textbf{HEPTINENES} \quad C_{7}H_{12} \\ \textbf{Allyl} is opropenyl methane \end{array}$

 $\mathrm{CH}_2$  :  $\mathrm{CH.CH}_2\text{-}\mathrm{CH}_2$ . $\mathrm{CMe}$  :  $\mathrm{CH}_2$ 

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. Allylisopropenylmethane and its nitrosochloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 655-660.

#### OCTINENES C.H.14

2: 5-Dimethylhexadiene-(1:5) CH<sub>2</sub>. CMe.CH<sub>2</sub>. CMe: CH<sub>2</sub> and the diozonide  $C_8H_{14}O_6$ 

Harries, C. und Weil, R. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (362-369).

## Diisobutylene.

Pogorželiskij, Z. A. Tétrabromide de diisobutényle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (809-814).

#### ENNINENE C.H.

# Ethylallylisopropenylmethane

CH2: CH.CH2.CHEt.CMe: CH2

Perkin, W. H. jun. und Pickles, S. S. [Ethylallylisopropenylmethane and the action of bromine on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (655-660).

#### HYDROCARBONS $C_nH_{2n-4}$

# DECONENES $C_{10}H_{16}$ Myrcene

 $Me_2C': CH.CH_2.CH_2.C(:CH_2).CH: CH_2$ 

Enklaar, C. J. Ocimen und Myreen: ein Beitrag zur Kenntnis der aliphatischen Terpenen. (Holländisch) Epe, 1905, (96).

#### Ocimene 1

 $Me_2C: CH.CH_2.CH: CMe.CH: CH_2$ 

Enklaar, C. J. loc. cit.

1130

BENZENOID HYDROCARBONS. GENERAL.

Auwers, K. Umwandelung hydroaromatischer Alkohole vom Typus

$$\stackrel{\mathrm{R}}{\text{IIO}} > C < \stackrel{\mathrm{C}:C}{\text{C}:C} > C < \stackrel{\mathrm{CHI}_3}{\text{CHCl}_2}$$

in Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1697–1711).

Blanksma, J. J. Remplacement d'atomes ou de groupes d'atomes par l'hydrogène dans les corps aromatiques pendant la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (320–326).

Brand, K. Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1006–4015).

Ciamician, G. und Silber, P. Chemische Lichtwirkungen. l.c., (3813-3821).

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, (940– 9411)

Hell, C. Zur Abwehr. [Betr. Verhalten des p-Methoxyphenyl - äthylcarbinols.— Darstellung des Benzylmagnesiumchlorids.— Unbeständigkeit der Dibromide von 1.1.diarylirten Aethylenen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1680–1683).

**Hübner,** C. I. Schwefelkohle, H. Amerikanisches Terpentinol. [Phenanthren, Anthracen etc.] Diss. Halle, a. S., 1903, AVIII + 47).

Jaeger, F. M. [Crystallographic study of] diphenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and [of] the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466-474; English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], [387-395], (Dutch).

Jaquerod, A. et Wassmer, E. Points d'ébullition sous diverses pre-sions de la naphtaline, du biphényle et de la benzophènone, déterminés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, 52-78, av. I fig.).

Kauffmann, H. Der moderne Stand der Benzoltheorie. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (289–290, 313–315).

Ringsystem des Benzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (789-793).

und Grombach, A. Ringsystem des Benzols. *l.e.*, (791-801).

Klages, A. und Sautter, R. Optischactive Benzolkohlenwasserstoffe und Phenoläther. *I.e.*, (2312–2315).

König, B. Eine räumliche Benzol-Formel. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (30).

Kraft, H. Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (44).

Lavaux, J. Constitution du diparaditolyléthane dissymétrique, du dilydrure de 2,7,9, 10-tétraméthylanthracène et du 2, 7-diméthylanthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (354–356).

Law, H. D. and Perkin, F. M. Electrolytic oxidation of hydrocarbons of the benzeue series. Part I. Hydrocarbons containing the methyl group. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (31-41, with discussion).

cumene and cymene. l.c., (251-261).

Luther, R. und Weigert, F. Umkehrhare photochemische Reaktionen imhomogenen System. Anthracen und Dianthracen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (385–427).

Mathes, R. Elektrolytische Reduktion von Halogensubstitutionsprodukten der Benzolreihe. Diss. München, 1904, (55).

Reverdin, F., Delétra, E. et Dressel. Dérivés du chlorodinitrobenzène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (553-554).

Stepanov, A. V. Elimination du halogène du noyau aromatique par l'action du sodium et de l'alcool éthylique. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (proc.-verb. 1324).

Action du sodium et de l'alcool éthylique sur le halogene du novau aromatique. (Russ.) l.c., **37**, 1905, (12–16).

Straus, F. Acetylenbindung. — I. Phenylacetylenkupfer. — 2. Bromirung des Diphenyldiacetylens. (Mit Rud. Müller).—3. Addition von Wasserstoff an Diphenyldiacetylen und Tolan. (Mit Rud. Müller.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190–265).

Van den Kerkhoff, E. Anis- und Cuminil-Verbindungen. Diss. Zürich, 1901, (51).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. Aromatische Kohlenwasserstoffe und Halogenwasserstoff. (Mit C. Siebert.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1-80).

Wislicenus, W. and Wren, H. Synthese von Arylnitromethanen und symmetrischen Stilbenderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (502-510).

#### Nitro-compounds.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. The mechanism of the hydrogen sulphide reduction of nitro-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

# HYDROCARBONS C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub> GENERAL.

Borodovskij, V. et Bogojavlenskij, A. Equilibre du système p-bromtoluol et p-dibrombenzol. (Russ.) St. Peterburg,

Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, 559–566, av. 1 pl.:

Grebe, L. Absorption der Dämpfe des Benzols und einiger seiner Derivate im Ultraviolett. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, 376-394.

Gustavson, G. Die bei der Synthese der Benzolhomologen nach Friedel und Crafts entstehenden Chlorwasserstoff, Kohlenwasserstoff und Aluminium chloridfermente enthaltenden Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 72, 1905, (57-79).

Haller, A. Produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétraméthyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904. 547-5524.

McCombie, II. Addition von Halogenwasserstoff an ungesättigten paradisubstituierten Benzolderivaten. Diss. Strassburg, 1905, 34.

Mahler, A. Einwirkung von Butyrylchlorid auf Toluol und m-Xylol in Gegenwart von Chloraluminium. [Propyltolylkoton und Derivate.] Diss. Rostock, 1903, 32.

Möller, W. Einwirkung von Pyridin auf Dinitrochlorbenzol und Dinitrobromtoluol. Diss. Marburg, 1963. 80.

# HYDROCARBON C. H. Benzene.

Baly, E. C. C. and Collie, J. N. The altra-violet absorption spectra of benzene and certain mono-substituted derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1332–1346; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (293).

and **Ewbank**, E. K. The altra-violet absorption spectra of disubstituted derivatives of benzene, *l.c.*, 1355–1360; [abstract Proc. *l.c.*, (210-211).

Blanksma, J. J. Intramolecular xidation of a SH-group bound to benzel by an ortho-standing NO<sub>2</sub>-group. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1904, 136–39, (Dutche; Rec. Tray. chim., Leiden, 24, 1905, 16-52., French).

Boeseken, J. Réaction de Friedel et Crafts. Action du soufre et des chlorcres de soufre sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 209-

Brodtmann. Verhinderung der Entzündlichkeit des Benzins. Pharm. Ztg., Berlin, 50, 1905, 706.

Cohen, J. B. and Hartley, P. The progressive chlorination of benzene in presence of the aluminium mercury couple. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1360-1367); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 223].

Girardet. Action du bromure d'éthylène sur la benzine en présence de chlorure d'aluminium. Nancy, Bul. soc. sci., sér. 3), 5, 1904, 147-153.

Küster, F. W. Molekulargewichtsbestimmung an festen Lösungen. (3. Mitt.) Die isemorphen Mischangen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach W. Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (65–80).

Molekulargewichtsbestinnung an "festen Lösungen". 4. Mitt. Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichforbenzol mit p-Dibrombenzol. Nach G. Palmer, I.c., 51, 1905, 222-242.

Lohmann, P. Selbstentzindung von Benzin im pharmazenti-chen Laboratorium. Pharm. Ztg. Berlin. 49, 1904, 523).

Margosches, B. M. Verwendung des Benzols, beziehungsweise Toluols als Indikator in der Jodonetrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 392-395.

Pfister, R. Verhinderung der Entzündlichkeit von Benzin. Pharm. Ztg., Berlin, **50**, 1905, 39-40.

Schwalbe, C. Schwefelgehalt der Reinbenzole, Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, 413-418.

Schwezow, B. Benzol als Indikator für die Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (85-88).

Willgerodt, C. Abkömmlinge des p-Dichlor-, p-Dibrom- und v. m-Dibrom-Jodbenzols mit mehrwertigen Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, 540-566.

#### CHLOROBENZUNES.

Cohen, J. B. and Hartley, P. Progressive chlorination of benzene in

presence of the aluminium mercury couple. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1360–1367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (223).

#### p-Dibromobenzene.

Jocič, Ž. 1. Action du magnésium sur une dissolution de p-dibrombenzol et de m-dibromxylol dans l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 8-9).

#### FLUOROBENZENE.

Holleman, A. F. Nitration du fluorobenzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24 1905, (140-146).

p-Dichloroiodobenzent.

p-Dichlorofodosobenzene C<sub>p</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>.IO and its salts.

p-Dichloroiodoxybenzene

C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>.IO<sub>2</sub>
Willgerodt, C. J. prakt. Chem.,

Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (540–566).

v,m-Dibromophenyl Iodide Chloride.

v,m-Dibromoiobosobenzene and its salts.

Willgerodt, C. *l.c.*, (540-566).

 $p ext{-Dibromophenyl fodide chloride} \ C_6H_3Br_2.1Cl_2$ 

 $p ext{-Dibrohoiodosobenzene} C_6H_3Br_2$ . IO

p-Dibromoiodoxybenzene  $C_6H_3Br_2$ .  $IO_2$ 

Willgerodt, C. l.c., (510-566).

#### NITROBENZENE.

Dvorszky, B. Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ert., Kolozsvär, H. Termt. sz., 26, 1904, (75–85).

**Löb,** W. Bedeutung des Kathodenmaterials bei der Reduktion des Nitrobenzols. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (666–673).

**Thomé**, L. G. Complex platinous compounds of nitro-benzol. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **15**, 1903, (173-175).

#### CHLORONITROBENZENES,

Cohen, J. B. and Bennett, H. G. . . . The chlorination of the isomeric chlorouitrobenzenes. London, J. Chem. Soc.. (p-7195) **87**, 1905, (320–326); [abstracti London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (80–81).

Cohen, J. B. and McCandlish, D. Reduction of 1-chloro-3: 5-dinitro-, 1: 3-dichloro-5-nitro- and 1: 2-dichloro-4-nitro-benzene with hydrogen sulphide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257–1272).

#### DICHLOROVITROBENZENES.

Cohen, J. B. and Bennett, H. G. The chlorination of I: 2-dichloro-4-nitrobenzene, I: 4-dichloro-2-nitrobenzene, and I: 3-dichloro-5-nitrobenzene, and I: 3-dichloro-5-nitrobenzene, I.c., (320-326); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 80-81)

Jaeger, F. M. [Crystallographic investigation of the]... position isomeric dichloronitrobenzenes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (668-673), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Akd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (613-649), (Dutch).

#### Fitoronitrobenzenes.

Holleman, A. F.—Le dimorphisme du p. nitrofluorobenzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (25).

Holleman, M. Orthonitrofluorobenzine et quelques autres corps aromatiques fluorés. *l.e.*, (26–32).

#### **Todonhrobenzenes**

 $NO[C_6H_5I_2[1:2:1]] + NO_2J_2C_6H_2I_2[4:x:1:3]$ 

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (63-65).

#### Dibromodinitrobenzene.

**Heller**, G. und **Meyer**, H. L. Fluorescein und die Nichtexistenz des β-Dinitro-p-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (197-200).

DI-IOBODINITROBENZENE and the additive compound  $(NO_2)_2C_6\Pi I_3, 2C_6H_2I_2'NO_2)_2$ 

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (297-308).

Tri-iododinitrobenzene C. HI<sub>3</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. Derivatives of the 1, 3, 5-triiod-2, 4-dinitrobenzol. Lc., ([297]-308].

#### s-Trinitrobenzene.

Sommerhoff, E. Ö. Färbungen der Derivate des Trinitrobenzols auf Seide 632

und Wolle. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (209).

Die gefärbten Molekularterbindungen des symmetrischen Trinitrobenzols und seiner Derivate mit Aminen, Diss. Zürich, 1904, (109). Svo.

TRICHLOROTRINITROBENZENE C<sub>6</sub>Cl<sub>3</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>

Jackson, C. L. and Smith, P. S. Derivatives of trichlortrinitrobenzol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (f168-181).

m-Dinitrosobenzene  $C_vH_4(NO)_2$ 

m-Nitro-nitrosobenzene NO<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NO

Alway, F. J. und Gortner, R. A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1899-1901).

### Iodinium Compounds.

Willgerodt, C. und Schmierer, F. Jodoso, Jodo- und Jodinium-Verbindungen des s-Jodxylols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472-1178).

Di-p-eigh-ordhenyliodinium hydroxide  $(C_6 \Pi_3 C \Pi_2)_2$ : LOH and its salts.

PHENYL p-dichlorophenyliodinium bydroxide

C<sub>0</sub>H<sub>5</sub>(C<sub>0</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>)I,OH and its salts.

p-Tolyl-p-dichlorolheryllodinium
hydroxide and its salts.

Willgerodt, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (540-566).

D4- $\rho$ -difromorhenyllopinium hydroxide (C, H,Br., 2LOH

Willgerodt, C. loc. cit.

# HYDROCARBON C<sub>7</sub>H<sub>8</sub> Toluene.

Cohen, J. B., Dawson, H. M. and Crosland, P. F. . . . . . The action of [electrolytic] chlorine on boiling toluene, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1035– 1037); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1095, (214).

Jaeger, F. M. Krystallonomische Symmetrie von stellungsisomeren Toluolderivaten. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (357–370).

Kliegl, A. Cendensation von Benzaldehyd mit Toluol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (84-87).

Laan, F. II. van der. [Bromierung des Tolnols unter dem Einflusse der Tem-

peratur, des Lichtes und von Katalysatoren mit quantitativer Bestimmung der Bromierungsprodukte, des Benzylbromids und der Bromtoluole.] (Holländisch) Groningen, 1905, (80).

Lavaux, J. Action du tétrabromure d'acétylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (204–206).

### ω-Chlorotoluene C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH<sub>2</sub>Cl (Benzyl chloride).

Boguskij, I. G. Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle; quelques propriétés de ces dissolutions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1551-1555).

#### NATROTOLUENES.

Glazman, B. Procédé volumétrique pour déterminer le paranitrotoluol dans le nitrotoluol brut. (Russ.) *l.e.*, (312 -314).

Holleman, A. F. und Jungius, C. L. Prüfung des Orthonitrotolools auf geringe Quantitäten des Paranitrotoluols. (Hollandisch) Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1905, (553-554).

Löb, W. und Schmitt, J. Bedeutung des Kathodenmaterials für die Reduktion des m- und p- Nitrotoluols. Zs. Elektroch., Ilalle, **10**, 1904, (756-761).

#### Chloronitrotoluenes.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Reduction of 1:2:4:6-chlorodinitro- and dichloronitro-toluenes with hydrogen sulphide, 1-Chloro-2:6-dinitrotoluene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257–1272).

Dichlorotrinitrotoluene

$$CH_3$$
,  $C_6Cl_2(NO_2)$ ,  $[1:3:5:2:4:6]$ 

Jackson, C. L. and Smith, P. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (168-181).

# HYDROCARBONS C. H<sub>10</sub> Xylenes.

Tribromoxylenes.

Blanksma, J. J. and Jaeger, F. M. [Preparation of] the six isomeric tribromoxylenes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (153-155), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (95-97), (Dutch).

633

# $\omega$ -NITROXHENES CH<sub>3</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,CH<sub>2</sub>NO<sub>2</sub>

(o-, m- and p- Tolylnitromethanes).

**Wislicenus**, W. and **Wren**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (502-510).

o-Xylene.

5- Bromo-ω-XITRO-ο-XYLENE C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>MeBr.CH<sub>2</sub>XO<sub>2</sub>

**Konovalov**, M. l. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (537-539).

m-Xylene.

Errera, G. e Maltese, R. Derivati del metaxilene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (277-290).

Dibromo-m-xylene.

Jocič, Ž. I. Action du magnésium sur une dissolution de p-dibrombenzol et de m-dibromxylol dans l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 8-9).

8-Iodosoxylene.

s-Iodoxyxylese.

Di-s-xylyliodinium hydroxide and its salts.

Willgerodt, C. und Schmierer, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1472-1478).

Trinitro-m-xylenes.

Blanksma, J. J. [On 2-5-6 trinitrometaxylene and 4-5-6 trinitrometaxylene, products of the] nitration of symmetric nitrometaxylene. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (70-74), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (23-37), (Dutch).

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Reduction of trinitro-m-xylene with hydrogen sulphide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272).

# p-Xylene.

ω-NITRO-p-XYLENE.

Konovalov, M. et Senčikovskij. Nitration du tolylparanitrométhane. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (462–465).

# Ethylbenzene.

NITROETHYLBENZENES.

Flachslaender, J. Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarh-(p-7195) stoffe. Diss. k. techn. Hochschule München. Leipzig, 1902, (24).

# HYDROCARBONS $C_{10}H_{14}$ Methylpropylbenzene.

Maria (De., G. Sull'esistenza del laurolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (407–112).

#### HYDROCARBONS C12 H15

#### Triethylbenzene CallaEta

Compounds  $\{C, H_1Et_2\}_AI_1CI_1HCI$  and  $C_6H_3Et_2C_6II_3(C_1H_2)_AI_1CI_6HCI$ 

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 7940-911).

# tert-Butylxylene $C_4H_3$ , $C_6H_3$ Me $_2[5:3:4]$

Konovalov, M. I. et Orlov. Acides obtenus par la nitration avec l'acide nitrique dilué. I. Sur l'acide butylto-huilique (1,3,5). (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1904, (232-237).

# HYDROCARBONS C<sub>15</sub>H<sub>24</sub> Tri-isopropylbenzene

 $C_6\Pi_3(C_3\Pi_{7/3})$ 

and the compound Al<sub>2</sub>Cl<sub>5</sub>,HCl<sub>2</sub>Cl<sub>15</sub>H<sub>24</sub>

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (940-941).

## p-isoPropylhexylbenzene C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,CH<sub>2</sub>,CH<sub>3</sub>,CHMeEt Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2312-2315).

HYDROCARBONS  $C_nH_{2n+3}$ 

HYDROCARBONS  $\mathbf{C}_{3}\mathbf{H}_{3}$ 

Phenylethylene Styrene)

 $C_6H_5CH:CH_2$ 

ω-Nitrostyrene PhCH: CH.NO<sub>2</sub>

Meisenheimer, J. und Heim, F. Verhalten des Phenyl-nitro-athylens gegen Alkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (466-473).

2 T 2

#### HYDROCARBONS C9H1111

Agējeva, M. Un proces isomérique reversible entre le β-phémylpropylène et le méthylphényléthylène symm., ayant lieu en chauffant avec l'alcali déhydraté. (Russ.) 8t. Peterburg, Zurn. russ. fizchim, Obšč., 37, 1905, 662-668).

# isoPropenylbenzene (',11,.C'Me : C'll .

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. [isoPropenylbenzene, and the action of bromine on it.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (661-672).

# $\begin{array}{c} \textbf{HYDROCARBONS} \quad \textbf{C}_{1^1} \, \textbf{H}_{1^2} \\ \textbf{Plienylbutylene} \end{array}$

 $\mathrm{C_{c}H_{5}.CH_{2}.CH}:\mathrm{CHMe}$ 

**Straus**, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

# Methylisopropenylbenzenes $C_nH_4Me,CMe:CH_2$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. to-Methylisopropenylbenzene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083).

Perkin, W. II. jun. and Tattersall, G. [m-Methylisopropenylbenzene.] l.c. (1083-1106).

**Perkin**, W. H. *jun.* [p-Methylisopropenylbenzene and its dibromo-derivative and nitrosochloride.] l.e. (639-655).

# HYDROCARBONS $C_{15}H_{22}$

# p-isoPropylhexenylbenzene

 $C_1\Pi_7C_9\Pi_4.C\Pi: CH.CHMeEt$ p-isoPropylmethopentenylbenzene).

Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

#### HYDROCARBONS C.H<sub>2</sub>u-10

# HYDROCARBON C H

# Phenylacetylene (Phicul

Bertrond, Ev. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyleyelohexanone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (655-656).

Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétophénone. (Russ.) L.c., (657).

Bork, I. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyléthylcétone, synthèse du méthyléthylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) l.c., (617-650).

Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le méthylisopropyleétone, synthèse du méthylisopropylphénylacétylénylearbinol. (Russ.) Le., 650-652).

Favorskij, A. E. Action de la potasse caustique sur les mélanges des cétones avec le phénylacétylène. (Russ.) *l.c.*, (613–645).

Kotkovskij, Ja. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le camphre. (Russ.) l.e., (659-661).

Nevěrovič, N. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le pinacoline, synthèse du méthylbutylphénylacétylénylearbinol. (Russ.) *L.c.*, (652-654).

Romanov, E. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le menthone. (Russ.) *l.e.*, (657-659).

Skosarevskij, M. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec Facétone, synthèse du diméthylphénylacétylénylearbinol. (Russ.) *i.e.*, (645– 617).

# $\begin{array}{c} \mathit{HYDROCARBONS} \ \ \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-12} \\ \mathbf{HYDROCARBON} \ \ \mathbf{C}_{10}\mathbf{H}_{8} \\ \mathbf{Naphthalene.} \end{array}$

Burns, P. S. Action of mercury salts in the oxidation of naphthalene with sulphuric acid. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2,] Berlin, 1901, (682-683).

Ditz, H. Oxydation von Naphthalin zu Phthalsäure mit konzentrierter Schwefelsäure bei Gegenwart der Oxyde bezw. Salze der seltenen Erden. ChemZtg, Uöthen, 29, 1905, (581-582).

Forch, C. Spezifische Gewichte und Wärmeausdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln. Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (696–705).

Das Molekularvolumen des gelösten Naphtalius. Am. Physik, Leipzig, (1. F.), **17**, 1905, (1012–1017).

**Leroux**, H. Tétrahydrure et décahydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (672-671).

Schultz, G.—1st als einheitliche Ortsbezeichnung der Naphtalinderivate die mit Zahlen zu wählen? [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (874-877).

#### DIOZONIDE C. H.O.

**Harries**, C. und **Weiss**, V. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, 4369-374).

#### HYDROCARBONS C. H.

# Methylnaphthalenes C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>Me

(Naphthylmethanes).

α- and β-Naphthylnitromethane  $C_{10}H_7, CH_2, NO_2$ 

Wislicenus, W. und Wren, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 502–510).

HYDROCARBONS  $C_nH_{2^{n-14}}$ 

HYDROCARBON  $C_{12}H_{10}$ 

Diphenyl C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

DINITRODIPHENYL.

**Ullmann**, F. und **Frentzel**, L. Aryldiazoniumsalze. [Dinitrobiphenyl.] *l.e.*, (725-729).

Tetraozonide  $C_{12}\Pi_{10}\Theta_{12}$ 

**Harries**, C. and **Weiss**, V. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (369-374).

# HYDROCARBON $C_1, H_{12}$

# Diphenylmethane $C_6\Pi_5$ , $C\Pi_2$ , $C_6\Pi_5$

DIPHENYLDICHLOROMETHANE  $C_bH_5$ ,  $CCl_2$ ,  $C_bH_5$ 

(Benzophenone chloride).

Boeseken, J. Réaction de Friedel et Crafts. La formation du dichlorure de benzophénone par l'action du tétrachlorure de carbone sur le benzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (1-5).

# HYDROCARBONS $C_{14}H_{14}$ Dimethyldiphenyl

(Ditolyl).

4: 1'-, 5: 5'- and 6: 6'- DINITRO-2: 2'-

3:5-Dixitro-4:1'-ditolyl.

**Ullmann**, F. und **Frentzel**, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (725-729).

# HYDROCARBONS $C_{16}H_{13}$

**Di**-p-tolylethane CH<sub>3</sub>.CH<sub>(</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Me)<sub>2</sub>

Lavaux, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (354–356).

# HYDROCARBONS CuH<sub>2n-16</sub>

# HYDROCARBONS $C_{14}H_{12}$ Diphenylethylene.

Stoermer, R. und Simon, M. Geometrisch isomere Derivate des Diphenylathylens und deren Configuration. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (1-13).

# аβ-Diphenylethylene PhCII: СПРЫ Stilbene).

**Gschwind,** M. La série du stilbine. Thèse, Genève, 1901, (58).

**Kugler**, S. Dérivés du stilbène. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (457–462).

### HYDROCARBONS $C_{15}H_{14}$ Methyldiphenylethylenes

Methylstilbene and isomethylstilbene).

Müller, F. Methylstilben und das Isomethylstilben. Diss. Leipzig, 1903, (55).

#### HYDROCARBONS C16H16

o,o-, m,m-, and p,p-Ditolylethylenes  $C_6H_4Me$ ,  $CH:CHLC_6H_4Me$  (Dimethylstilbenes).

**Wislicenus**, W. and **Wren**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (502–540).

# $\alpha s$ -Di-p-tolylethylene $(CH_3, C_6H_4)_p C : CH$ .

Bistrzycki, A. und Reintke, E. l.c., 839-848).

#### Diphenylbutylene PhCH<sub>2</sub>,CH: CH,CH<sub>2</sub>Ph

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

# HYDROCARBONS C<sub>18</sub>H<sub>20</sub>

as-Di-o-xylylethylene (Me<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C : CH<sub>2</sub>

**Bistrzycki**, A. and **Reintke**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 839–818).

# $HYDROCARBONS = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{3n-1}$ .

# HYDROCARBONS C:4H10

#### Anthracene.

Godehot, M. Tétrahydrure et octohydrure d'authracène. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (604-606).

**Guyot**, A. Les dérivés γ-arylés de l'anthracène et de son dihydrure. Rev. gén. sei., Paris, **16**, 1905, (892–901). 636

Hydrocarbons.

Liebermann, C. und Lindenbaum, >. Mesophenylirie Derivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1799-1805). Berichtigung. Ebenda, (3802-3801).

Luther, R. and Weigert, F. kehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Anthracen und Dianthracen Zs. physik, Chem., Leip-zig, **51**, 1905, (207–328).

#### Phenanthrene.

Bauer, K. Phenanthren und Fluoren. Diss. Tübingen, 1905, (VII+57).

Reichard, C. Phenanthren-Reaktion. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905. (813 514

Schmidt, J. und Ladner, G. Broinund Brom-nitro-Derivate des Phenanthrens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3573-3577).

\_\_\_\_\_ Das 9.10-Dichlor-, das 9.10-Dibrom-Phenanthren und eine neue Bildungsweise des o-Dichlorbenzols. l.e., 1102-1405.

Weber, H. C. P. Phenanthrenderivate. Diss. Wurzburg, 1993, 635,

Diozosibi: C<sub>14</sub>H<sub>1</sub> O.

Harries, C. and Weiss, V. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 343, 1905, 4369-374 .

# HYDROCARBONS C. H. Dimethylanthracenes.

Lavaux, J. Séparation de trois dimethylanthracenes obtenus dans l'action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le coluène. Paris. C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (11-15).

# 2:7-Dimethylanthracene $C_rH_sMe < CH > C_rH_sMe$

Lavaux, J. Le., 141, 1905, (201-206); 351 356).

# Diphenylbutadienes.

Zincke, T. und Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstolf an aromatische Carbonylverbindungen. [Diphenylbutadiën.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 750-760).

#### cis-cis-Diphenylbutadiene PhCH: CH.CH: CHPh

and vis trans-diphenylbutadiene.

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190-265).

# HYDROCARBONS C.4H.

9:10-Diamylanthracene

$$C_{\circ}H_{\sharp} < \stackrel{C}{\underset{C}{\subset}} C_{5}H_{11} > C_{\circ}H_{\sharp}$$

Jüngermann, E. Berlin, Ber. D chem. Ges., 38, 1905, 2868-28730.

 $HYDROCARBONS C_0H_{2n-2}$ 

HYDROCARBONS C: H:α-Phenylnaphthalene.

Tribromo-a-phenylnaphthalene and DIBROMO-a-PHENYLNAPHTHALENE.

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

# Diphenylbutinene

 $C, H_s, CH: CH, C \in C, C, H_s$ 

Trans- and cis-isomerides and their bromides.

Straus, F. l.c.

# HYDROCARBONS C ... H13 Diphenylmethylhexatriene

PhCH: [CH]: CH.CMe: CHPh

Bauer, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 688-690).

# HYDROCARBONS C24H

### 9: 10- Diamyleneanthracene dihydride

$$C_\varepsilon\Pi_\varepsilon <^{C_\varepsilon}_{C_\varepsilon} : C_\varepsilon\Pi_{\varepsilon\varepsilon} > C_\varepsilon\Pi_{\varepsilon}$$

Jüngermann, E. Le., 2808-2873).

HYDROCARBONS CuH2n-2\*

# HYDROCARBONS C16H10 Diphenyldiacetylene

 $C_cH_6,C_c^+C_cC_c^+C_cC_6H_6$ 

Müller, R. Diphenyldiacetylen. Diss. Strassburg. 1904, (11).

TLTRADROMIDE and DIDROMIDE

 $C_*H_5_*CBr:C:C:CBr.C_6H_6$ 

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 190–265<sub>2</sub>.

# HYDROCARBON C19 H16

Triphenylmethane CHPh<sub>2</sub>

Baeyer, A. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) Die basisehen Eigenschaften des Kohlenstoffs. 1: Triphenylmethyl und seine stickstofffreien Abkömmlinge. 2: Die stickstoffhaltigen Abkömmlinge des Triphenylmethyls. 3: Dibenzalaceton. 4: Azoniumverbindungen. - (8. Mitt. Triphenylearbinol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (569–590, 1156– 1164).

## TRICHLOROTRIPHENYLMETHANE

#### $-CH(C_bH_4Cl)_3$

Jaeger, F. M. [L'examen cristallographique du 4.4'.4". trichlorotriphenylméthane.] Rec. Trav. Chim., Leiden, 24, 1905, (123-124).

p-Tribromo-, trichloro- and tri-iodoberivatives.

**Fischer**, O. und **Hess**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (335–338).

#### Triphenylmethyl.

Gomberg, M. und Cone, L. H. Triphenylmethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1333-1344, 2417-2458).

Jacobson, P. Zur "Triphenylmethyl"-Frage. *I.e.*, (196–199).

**Tschitschibabin**, A. E. Structurformel des Triphenylmethyls. *l.c.*, (771-773).

Addition products with esters, aromatic hydrocarbons, light petroleum and unsaturated aliphatic hydrocarbons.

Gomberg, M. and Cone, L. H. l.c., (1333-1344).

## HYDROCARBONS $C_{21}H_{20}$ Phenyl-di-p-tolylmethane $(C_2H_2)_{\circ}CHPh$

Kliegl, A. l.e., (84-87).

HYDROCARBONS C.H. H. 2n-24

HYDROCARBONS C25H26

9-Phenyl-9-amylanthracene dihydride

$$C_6H_4 < \stackrel{CH_2}{< CPh^cC_5H_{11}} > C_6H_4$$

Jüngermann, E. l.c., (2868-2873).

HYDROCARBONS C<sub>n</sub>H<sub>2n-2s</sub>

HYDROCARBONS C22H18

Dinaphthylethylenes  $C_{10}\Pi_7$ .  $C\Pi: C\Pi: C_{10}\Pi_7$ 

(a- and B-Dinaphthostilbene).

Wislicenus, W. und Wren, H. 1.c., (502-510).

 $\begin{array}{ccc} {\it HYDROCARBONS} & \textbf{C}_n\textbf{H}_{:n-20} \\ & \textbf{HYDROCARBON} & \textbf{C}_{25}\textbf{H}_{20} \\ \textbf{Tetraphenylmethane} & {\rm CPh}_4 \end{array}$ 

Münzhuber, A. Nouvelle synthèse du tétraphénylméthane et de ses dérivés, Thèse, Genève, 1904, (63).

HYDROCARBONS C<sub>0</sub>H<sub>1,0-32</sub>
HYDROCARBONS C<sub>25</sub>H<sub>13</sub>
Diphenylenediphenylmethane

Ullmann, F. et Wurstemberger, R. von. Dérivés du biphénylène-diphénylméthane. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119-120).

HYDROCARBONS  $C_{26}H_{20}$ 9:9- Diphenylanthracene dihydride

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799-1805).

HYDROCARBONS  $C_0H_{20-24}$  HYDROCARBONS  $C_{26}H_{13}$ 9:10 – Diphenylphenanthrene

$$C_6H_4{<}^{\mathrm{CPh}}_{C_6H_4}{>}\mathrm{CPh}$$

Biltz, H. I.e., (203-206).

HYDROCARBONS  $C_{28}H_{22}$ Dibenzylanthracene  $C_{14}\Pi_8(C_7\Pi_7)_2$ 

Lippmann, E. Dibenzylanthracea und seine Derivate. (Mit R. Fritsch.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11., 1, 1905, (61-62).

 $\begin{array}{c} HYDROCARBON \quad C_nH_{2n-33} \\ \text{ HYDROCARBON } \quad C_{.2}H_{.6} \\ \text{Tetraphenyl-}_{\mathit{I^{+}}}\text{-xylene} \\ \quad C_{.1}Ph_{\scriptscriptstyle{D}}, C_{.2}H_{.2}, CHPh_{\scriptscriptstyle{S}} \end{array}$ 

Ullmann, F. et Schlaepfer, C. Tétraphényl- et hexaphényl-p-xylènes. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (297).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBON & C_nH_{2^{n}+40} \\ & \text{HYDROCARBON} & C_{32}H_{24} \\ & \text{Tetraphenyl-} p\text{-xylylene} \end{array}$ 

$$CPh_2: C < \stackrel{CH}{<} : \stackrel{CH}{:} : CH > C: CPh_2$$

Madelung, W. Tetraphenyl-p-xylylen. Diss. Strassburg i. E., 1905, (63).

### HYDROCARBON C<sub>n</sub>H<sub>2n-46</sub> HYDROCARBON C<sub>26</sub>H<sub>30</sub>

## Hexaphenylethane CPh3.CPh3

čičibabin, A. E. Le carbone trivalent et le hexaphényléthane d'Ullmann et de Borsum, (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proceverb. 1557-1558); **37**, 1905, (109-115).

# $\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2^{n-54}} \\ & \text{HYDROCARBON} & C_{44}H_{3^4} \\ & \text{Hexaphenyl-} p\text{-xylene}. \end{array}$

Ullmann, F. and Schlaepfer, C. Arch. Sci. Phys., Geneve, (ser. 4), 18, 1904, (297).

# $\begin{array}{ccc} \mathit{HYDROCARBONS} & C_n H_{2n-\varepsilon 3} \\ & \text{HYDROCARBON} & C_{52} H_{36} \\ & \text{Tetraphenylheptacyclene.} \end{array}$

**Liebermanu**, C. und **Lindenbaum**, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1799-1805).

1140 REDUCED BENZENOID
HYDROCARBONS. CYCLIC
HYDROCARBONS OTHER THAN
BENZENOID HYDROCARBONS.
TERPENES, &c.).

#### GENERAL.

London, British Association for the Advancement of Science. The study of bydro-aromatic substances. Report of the Committee, consisting of E. Divers, A. W. Crossley, W. H. Perkin, M. O. Forster and H. R. Le Sneur. Recent work on hydro-aromatic substances. By A. W. Crossley. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (60-65).

Breteau, P. Hydrures de phénauthrène, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (941-943).

Charièkov, K. V.—Composition de la naphte et des gaz du gisement de Berekei.—(Russ.)—St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (321-326).

- Nature du gaz naturel des gisements du Caucase et causes probables de son autoinflammabilité. (Russ.) Lc., (proc.-verb., 205).
- naphte par précipitation fractionnée. (Russ.) /.c., proc.-verb. 1126-1129).

**Čugajev,** L. A. Formation de la naphte. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 453-455).

Les propriétés optiques de la naphte. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 925-927).

Godenot, M. Tétrahydrure et oetohydrure d'anthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (604-606).

Haller,  $\Lambda$ . et Guyot,  $\Lambda$ . Synthèses dans la série de l'anthracène. II : Dihydrure d'anthracène  $\gamma$ -triphenylé et dérivés. l.c., (9–13).

Synthèse dans la série authracénique. III. Dibydrure d'anthracène γ-tétraphénylé et ses dérivés. *l.e.*, **140**, 1905, (283–287). [Erratum (100)].

Synthèses dans la série anthracénique. IV. Dérivés diamidés tétra-alcoylés symétriques du dihydrure d'anthracène γ-tétraphénylé. Le., (313–345).

Harries, C. Kautschukarten. Beziehungen zwischen den Kohlenwasserstoffen aus Kautschuk und Guttapercha. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3985-3989).

Konovalov, M. I. Action de l'acide nitrique d'llué sur les combinaisons halogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1901, 1220-223).

**Leroux**, H. Tétrahydrure et décahydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (672-671).

Mailhe, A. Die synthetischen Naphthene und deren Derivate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (137-139).

Motylewski, S. Pentanthrenderiyate, Lwów, 1904, (51).

Nastřukov, A. M. Action du formaline sur la naphte et sur ses produits de distillation. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, 881-898).

Division de la naphte en fractions par la précipitation fractionnée et classification de la naphte. (Russ.) Le., (proc.-verb. 1329-1332).

Ogloblin, V. N. L'huile d'anilinetoluidine obtenue de la naphte de Caucase. (Russ.) L.c., (680-711).

**Rakuzin**, M. A. Synthèse et genèse de la naphte. (Russ.) *Le.*, (proc.-verb. 1565-1567); **37**, 1905, (79-83).

**Rakuzin,** M. Recherches optiques sur la naphte et ses produits de distillation. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1904, (proc.-verb., 611 -613, 770-780); **37**, 1905, (85-91).

Pouvoir optique de la naphte de Pennsylvanie et de ses produits. (Russ.) Le., **37,** 1905, [221-223].

Sokovnin, N. N. Sabatier et Senderens. Hydrogénation et dédoublement moléculaire des combinaisons organiques, basées sur l'emploi des métanx divisés. Russ.) Le., (189-207, 11).

**Stadnikov**, G. Combinaisons cycliques. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1901, (185–489).

Walden, P. I. Origine de la naphte. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb., 607-611).

**Wischin,** R. Die zyklischen Polymethylene des Erdöles, ChemZig, Cöthen, **29**, 1905, (H26–H27).

Zelinskij, N. D. Action du brone et de Piode sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1904, (proc.-verb., 12-13).

Action de l'oxygène sur les combinaisons magnésimmorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) L.c., (proc.-verb. L3-14, 767-768).

### HYDROCARBONS C.H.200

## HYDROCARBONS C.H.

### Cyclobutane.

DIBROMOCYCLOBUTANE and other derivatives.

Willstätter, R. und Schmaedel, W. von. Derivate des Cyclobutans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1992-1999).

Schmaedel, W. von. Abkönnulinge des Cyklobutans. Diss. München, 1905, (VIII+9-58).

## HYDROCARBON $C_5H_{10}$ Cyclopentane.

Balbiano, L. e Zeppa, P. [Preseuza di ciclopentani e cicloesano nei] . . . . . . petroli italiani. Gazz chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (42-50).

## HYDROCARBONS $C_0H_{12}$ Cyclohexane.

Brunel, L. Dérives du cyclohexane. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, ±200-288); Thèse, Paris, 1905,

Freundler, P. et Damond, E. Dérivès du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (593–594).

Sabatier, P. et Mailhe, A. Dérivés monochlorés de cyclohexauc. *L.c.*, **140**, 1905, (840-843).

#### Trimethyltrimethylene.

Cělikov, I. A. Triméthyltriméthyline. (Russ.) St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obsě., **36**, 1904, (proc.-verb. 14-15).

### HYDROCARBONS $C_1H_{14}$ Methylcyclohexane.

Markovnikov, V. V. Heptanaphtylėnes on methyleyclohexènes. Russ.) *l.r.*, +39-62).

Heptanaphten (Methylcyklohexan) und einige seiner Derivate, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, †118–150).

et **Stadnikov**, G. Derivés de la heptanaphtyfène. (Russ.) St. Péterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1904, (proc.-verb. 348-319).

Mono-, DI-, FRI- and TEFRA-CHLORO-DERIVATIVES.

Sabatier, P. et Mailhe, A. Derivés monochlorés du méthylcyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (810– 843).

Dibromo-derivative

## $\text{CHMe} < \frac{\text{CH}_2, \text{CH}_2}{\text{CH}_2, \text{CHBr}} > \text{CHBr}$

Markovnikov, V. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (39-62).

Stadnikov, G. l.e., (485-189).

CHLORIDE, BROWIDE and TODDE.

Markownikow, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (118-150).

### Dimethylcyclopentane.

Zelinskij, N. D. et Prževaliskij, E. S. Orthodiméthylpentaméthylène (diméthylevelopentame). (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, proc.-verb. 628).

## Ethylcyclopentane.

**Zelinskij**, N. D. et **Pappe**, I. Ethylpentaméthylène synthétique. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 625-626).

640

## HYDROCARBONS $C_{c}H_{16}$ Cyclo-octane.

Veraguth, H. Derivate des Cyclecotans, Diss. München, 1905, 83.

#### Methylcycloheptane.

Zelinskij, N. D. Methylcycloheptane. Russ. 1 St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-yerb. 962).

## 1:1-Dimethylcyclohexane

Crossley, A. W. and Renouf, No. 1: I-Dimethylhexabydrobenzene and its oxidation and nitration; its density magnetic rotation and refractive power; also its 3-brono- and 3-iodo- derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487–1503); abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200).

o-, m- and p- Dimethylcyclohexanes.

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (20-22).

### HYDROCARBONS C<sub>1</sub>H<sub>13</sub> Trimethylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Nametkin, S. S. Trimethylhexanacthylene symétrique (hexahydromésitylene (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 37, 1905, (proc.-verb. 629–630).

# isoPropylcyclohexane CII\_<a href="mailto:cilicaline;">cII\_<a href=

Perkin, W. H. Jun, and Matsubara, K. [Normenthane—isopropylhexamethylene and its 8-bromes derivative. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (66)-672.

### Dimethylethylcyclopentane.

Zelinskij, N. D. et Pappe, I. Diméthyléthyleyelopentane. (Russ.) 8t. Peterburg, Žann. russ. fiz-ehim. Obšé., 37, 1905. proc.-verb. 627-628.

## HYDROCARBONS $C_1$ H $_2$ Tetramethylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Prževaliskij, E. 8. Tetraměthylhexaméthylene. Russ.) Le., proc.-verb. 961–562.

#### Dimethylethylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Prževaliskij, E. S. Dimethylėthylla xamethylėne symetrique. Russ, A. J. e., proc.-verb, 629.

#### Menthane.

NITROMENTHANE C16H15NO2

Konovalov, M. I. Combinaisens azotées de la série du menthane. (Russ.) l.e., 36, 1904, 237-246.

#### o-Menthane

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. [o-Menthane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905. 1066-1083;

#### /-Menthane

CIIMe
$$<$$
CH<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub> $>$ CH.CIIMe<sub>2</sub>

**Perkin**, W. H. *jun.* [p-Menthane (hexahydrocymene) and its 8- bromo-derivative.] *Let*. (639-655).

### HYDROCARBONS CnH\_2n-2

## HYDROCARBONS C4H

Cyclobutene.

Δ¹-Bromocyclobutene.

$$CBr \ll_{CH}^{CH} > CH_2$$

Willstätter, R. und Schmaedel, W. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1902-1990.

### HYDROCARBONS C<sub>5</sub>H<sub>3</sub> Vinyltrimethylene.

Ipatjev, V. N. et Tichockij, N. L. Transformation catalytique isomère du vinylriméthylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1901. proc.-verb. 760-7622.

#### Isoprene.

Mokijevskij, V. A. Isoprėne. (Russ.) Le., [proc.-verb. 912)

## HYDROCARBON $C_{\epsilon}H_{\epsilon \nu}$ Cyclohexene.

Tetrahydrobenzene).

Brunel, L. Nouveaux dérivés d'addition du tétrallydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1029-1031).

## HYDROCARBONS C.H.

I-Methyl-41.2-cyclohexene

and | Methyl-\(\Delta^{3.4}\)-cyclohexene.

**Markovnikov**, V. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901. (39-62).

### Methylenecyclohexane

 $C_6H_{10}:\mathrm{CH}_2$ 

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (313-316).

## $\begin{array}{ccc} \textbf{HYDROCARBON} & C & H_{14} \\ & \textbf{Cyclo-octene.} \end{array}$

Willstätter, R. und Veraguth, H. Cyclooctene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1975-1981).

#### Dimethylcyclohexenes

$$\begin{array}{ccc} \text{CH}_2 < & \text{CHMe.CH}_2 \\ \text{CH}_2 - & \text{CH}_2 \\ \text{CHMe} < & \text{CHL,CH}_2 \\ \text{CHMe} < & \text{CHL,CH}_2 \\ \text{CH}_2 - & \text{CH}_2 \end{array} \\ \end{array} \text{ and } \\$$

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (20-22).

## o-Dimethylcyclohexene.

Sabatier, I. et Mailhe, A. loc. cit.

#### I: I-Dimethyl-A -cyclohexene.

Crossley, A. W. and Renouf, N. [Synthesis of 1: I-dimethyl- Δ°- tetrahydrobenzene and its oxidation; its density, magnetic rotation and refractive power; also its (3 or 4,-bromo- and 3:4-dibromo-derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503°: [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200).

### $\textbf{HYDROCARBONS} = C_{\scriptscriptstyle 1} H_{\scriptscriptstyle 10}$

**Normenthene** کو ا

Perkin, W. II. jun. [ $\Delta^{z(s)}$ - Normenthene and the action of bromine on it. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (661-672).

#### Allylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Vyšinskaja, J. Allylhexaméthylène. (Russt. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšé., 37, 1905, (proc.-verb. 630).

## $\begin{array}{cc} \textbf{HYDROCARBONS} & C_{10} \textbf{H}_{18} \\ \textbf{Menthene} \end{array}$

$$\text{CHMe} \textcolor{red}{<^{\text{CH}_2,\text{CH}}_{\text{2}}} \textcolor{blue}{>} \text{C.C.U}_{\text{7}}$$

Perkin, W. H. jun. Synthesis of tertiary menthol and of inactive menthene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255-256).

#### Δ¹-α-Menthene

**Kay**, F. W. and **Perkin**, W. H. *jun*. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1066-1083).

#### $\Delta^{2}$ -o-Menthene

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{C'}(:\text{CMe}_2).}{\text{CH}_2} \stackrel{\text{CH}_2}{\longleftarrow} \text{CH}_2 > \text{CH}_1$$

Kay, F. W. and Perkin, W. II. jun. l.c.

#### Δ\9'-o-Menthene

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. l.r.

#### $\Delta^{\varsigma,9)}$ -and $\Delta^{\varsigma}$ -m-Menthene

$$\begin{array}{c} \text{CHMe} < & \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2, & \text{CH(CMe: CH}_2) \\ \text{CH}_2 < & \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2, & \text{CCHMe}_2 \end{array} \\ \Rightarrow & \text{CH} \end{array}$$
 and 
$$\begin{array}{c} \text{CHMe} < & \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2, & \text{CCHMe}_2 \end{array} \Rightarrow & \text{CH} \end{array}$$

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1083-1106).

### $\Delta^{<\alpha}$ -p-Menthene

$$\text{CHMe} < \frac{\text{CH}_{\bullet},\text{CH}}{\text{CH}_{\bullet},\text{CH}} > \text{CH},\text{CMe} : \text{CH}_{\bullet}$$

Perkin, W. H. jun, and Pickles, S. S. l.e., (639-655).

#### Thujamenthene.

**Čugajev**, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšé., **36**, 1901, (988-1052).

### Decahydronaphthalene.

Chloro-derivatives  $C_{10} H_{17} CI$  and  $C_{10} H_{16} CI_2$ 

**Leroux**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (672-674).

DIBROMODE: AHYDRONAPHTHALENE,

**Leroux**, H. Décallydronaphtol β et octohydrure de naphtaline. *L.c.*, **140**, 1905, (590–591).

#### HYDROCARBONS $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{z^{n}+4}$

## HYDROCARBONS C.H. Cyclooctadiene

and its polymeribe and bromo-derivative.

Willstätter, R. und Veraguth, H.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1974–1985).

## $\begin{array}{c} \textbf{HYDROCARBONS} \quad \textbf{C}_{1}\textbf{H}_{14} \\ \textbf{Normenthadiene} \end{array}$

Perkin, W. H. jun, and Matsubara, K.  $[\Delta^{3}, -C)$ -Normenthadiene and its dibromide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 661-672).

## HYDROCARBONS $C_{17}H_{16}$ Octohydronaphthalene.

**Leroux**, II. Décaliydronaphtol β et octohydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 590-591).

#### TERPENES.

#### General

Angeli, A., Angelico, F. e Castellana, V. Derivati della introsofcanfora. Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 54, 12, i, 1903, 1128-131.

Balbiano, L. e Paolini, V. Reazioni dell'acetato mercurico coi terpeni . . . . . Le., 12, ii, 1903, .285-291 .

Bartelt, K. Die chemischen Bestandteile des Hopfenols, Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, 262-263).

——— Myrcen und Humulen, Terpen und Sesquiterpen des Hopfenöls, Le., (765-767).

Cugajev, L. A. Réaction xanthogénique et son application à la série des terpènes et du camphre (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1901, 988-1052).

Gerber. Revue des travaux récents sur les huiles essentielles et la chimie des terpènes. Monit, sci. Quesn., Paris, (sér. 1), 17, 1903, (865-881); 19, 1905, (5-109, 183-191).

**Golubev**, P. Produits cristallins de l'huile éthercé du sapin blanc de Sibérie. Russey St. l'eterburg, 1904, (13).

Hesse, A. Einige neuere Bestrebungen in der Industrie der atherischen Oele, [5] Intern. Kongress für angew. Chemie, [2,] Berlin, 1904, (590-602).

Hübner, C. Amerikanisches Terpentinol. Diss. Hafle a. S., 1903, (VII): 17).

Kay, F. W. and Perkin, W. H. junt. Experiments on the synthesis of the terpenes. Part. V. Derivatives of orthocymene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (216).

Keimatsu, S. Constituents of cedar timber, Cryptomeria japonica, Don. (Japonese). Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26. 1905, (315-333); Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (189-203).

Kremers, E. [Review of 'The chemistry of the terpenes,' by F. Heusler,] Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 16, 1902, (790-791).

Levin, I. Les terpènes et leurs dérivés. Russ.) St. Peterburg, Žuru, russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (1-24, II; 25-63, II).

Mokijevskij, V. A. Prodnits de décomposition de la térébenthine par la chaleur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, procverb. 913-914).

Moycha, S. et Zienkowski, E. Méthylocamphénylole. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, 497-1990.

Perkin, W. H. jun, and Matsubara. Kōichī. Synthesis of Δ³-normenthenol 8·, Δ³·s·(e)-normenthadiene, normenthanol.8·, Δ··(e)-normenthene, etc. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 661–672): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (131).

and Pickles, S. S. Synthesis of  $\Delta^3$ -p-menthenol S.  $\Delta^3$ S(!)-p-menthadiene, p-menthane (8),  $\Delta^{*}$ S(!)-p-menthane, and p-menthane. t.c., (639-655); [abstract Proc., t.c., 130-131).

Synthesis of aliphatic compounds similar in constitution to terpineol and dipentenc. *l.e.*, (655–660); [abstract] Proc. *l.e.*, (131).

and **Tattersall**, G. Derivations of *mcta*-cymene. *I.e.*, +1083-1106; [abstract] Proc., *I.e.*, 217).

Raby, L. Variation du pouvoir rotatoire de l'essence de térébenthine. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, 116 117).

Rochussen, F. Terpene und ätherische Oele. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (379-381); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1129-1131, 1171-1178).

Seldis, E. Pulegen und Campholen. Diss. Göttingen, 1901, (89).

Semmler, F. W. Neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.7 Berlin, 1904, 6602-608.

Slawiński, K. Causes de la formation des terpènes tricycliques. (Polish Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, 317-320.

**Thoms**, H. und **Molle**, B. Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles aus Blättern. [Terpene.] Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (97–116).

l.e., (117-128). Reduktion des Cincols.

**Utz,** [F.]. Terpentinol. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **10**, 1903, (225–227, 248–250); **11**, 1901, 217–219); **12**, 1905, (71–73, 99–100).

Das durch trockene Destillation erhaltene Terpentinöl. Pharm. Centralhalle, Dresden, **45**, 1904. (1007–1008).

Bezeichnung der Terpentinöle. *Le.*, **46**, 1905, (681–682).

**Vaubel**, W. Terpentinole des Handels. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (429–435).

Vèzes et Mouline. Solubilité réciproque de l'essence de térébenthine et de l'alcool aquenx. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., 1903-1904, 1904, (95-102).

Wallach, O. Constitution des Eucarvous und dessen Reductionsproducte (mit H. Köhler). β-Phellandren. Liebigs Ann. Chem.. Leipzig, 339, 1905, (94-116); 340, 1905, (1-16).

Phellandren. Methenverbindungen.  $\beta$ L.e., **343**, 1905, (28-40).

53). Cykłohexanon. l.c., (40–

Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mit K. Hüttner und J. Altenburg.) Umsetzung mit ameisensauren Salzen von Basen. *l.e.*, (54-74).

I. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schims molle, L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinecarveols im ätherischen Oel von Eucalyptus globulus. 4. Semicarbazon des d- und l- Borneolester

im Thujaöl, 5. Darstellung und Verhalten von Methyl (1) Phenyl (3)hexen. 6. Bromosubstitutionspro Incte des Cyklohexanous und Cyklopentanous. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., mathaphys. KL, 1905, (1-16).

#### Camphene.

Golubev, P. Produits cristallins obtems de l'huile éthérée de l'Abies sibirica. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1096-1108).

Moycho, 8. und Zienkowski, F. Camphen, 1. Oxydation des Campheus: Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsproducte. 2. Cyclen, 3. Camphenglycol, 1. Ueber die Verbindung C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>O. 5. Ueber eine neue Säure von der Zusammensetzung C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O. 6. Camphenkamphersäure, 7. Camphenilsäure, 8. Camphenilon, 9. Methylcamphenilol, (Alkohol C<sub>1</sub>, H<sub>15</sub>O aus Camphenilon, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

-- Structure du camphène. (Polish: Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (357–363).

Slawiński, K. Structure des produits obtems par l'action de l'acide hypoehloreux sur le camphène, Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 491–500; Kosmos, Lwów, 30, 1905, 493–529.

#### Cyclene.

From Camphene.

Moycho, S. and Zienkowski, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

#### Isolimonene

CHMe 
$$<$$
CH = CH  $_2$ CH.CMe : CH $_2$ 

**Čugajev**, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1901, 4988-1052).

#### Limonene

Nitrosocyanides CN.C<sub>10</sub>Π<sub>15</sub>: NOH **Leach**, F. P. [d- and l-Limonene α-nitroso-eyanides and their benzoyl derivatives; also the methyl and ethyl ethers and hydrochloride of the d-z-nitrosocyanide. The d- and l-α-acids, CO<sub>2</sub>Π.C<sub>10</sub>Π<sub>15</sub>: NOH, and their salts and amides, d- and l- Limonene β-nitrosocyanides and their benzoyl derivatives. The corresponding racemic compounds. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (113)

427 : abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117-118).

#### Δ1 ~ 9)-σ-Menthadiene

$$\text{CMe} = \frac{\text{CCMe} : \text{CH}_2 \cup \text{CH}_2}{\text{CH}_2} \text{CH}_2$$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. l.e., 87, 1905, (1066-1083).

 $\Delta^{2}$ : 50 - and  $\Delta^{3}$ : 50 - m-Menthadienes

$$CHMe < \stackrel{CH}{\underset{:}{CH}} = \frac{CH_2}{\underset{:}{C} \setminus CMe} : CH_{2^2} > CH_2$$

and CHMe
$$<$$
CH $_{
m CH}$ C $_{
m CH}$ C $_{
m CMe}$ CH $_{
m 2}$ > $_{
m CH}$ 

Perkin, W. H. jun, and Tattersall, G. l.c., (1083-1106).

## Δ· ~ "-/-Menthadiene.

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2,\text{CH}_2}{\text{CH}_3,\text{CH}_2} > \text{C.CMe}: \text{CH}_2$$

Perkin, W. II. Jun. and Pickles, S. S.  $\Delta^{3:8/2}$ - $\mu$ -Menthadiene, and the action of bromine, hydrogen chloride, and hydrogen bromide on it.] l.c., 639 -655).

#### Phellandrene.

Kondakow, I. and Schindelmeiser, J. Synthetisches und natürliches Phellandren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72.** 1905. 193–1965.

Tenhaeff, F. Phellandren. Diss. Göttingen, 1903, -77 .

#### $\alpha$ --/-Phellandrene.

Synthesis, chloro-derivative and nitro-

Harries, C. and Johnson, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4832 [835].

#### Pinene.

Pinen. ChemZtg, Kondakow. 1. Cothen, 29, 1905, 1225-1227).

Sperl, L. S. Oxydation du pinène. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obsé., **36**, 1904, (proc.-verb. **15**63).

Tilden, W. A. and Burrows, II. Pinene isonitrosocyanide and its derivarives [including its methyl and benzoyl derivatives and nitro-compound. Pinene isonitrosocarboxylamide, and its methyl and benzoyl derivatives. Pinene carboxylic acid pseudoxime or lactam and the pseudoxime or lactam of its amide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (314) 319); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-95).

Netrosochloride 
$$C_5H_{12} < \frac{CClMe}{CH.NO}$$

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. The action of magnesium methyl iodide on pinene nitrosochloride. Formation of the oxime,  $C_{10}H_{15}Me: XOH$ , and the base,  $C_{10}H_{10}Cl.XMe_2$ . *l.e.*, (836–840); abstract Proc., Le., 183.

Mono-, pr-, and tri-topoethonypinenes.

Denaro, A. e Scarlata, G. Trasformazioni del d-pinene e dell'idrato di terpina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1963, (393 -101).

### Terpinene.

Amenomija, T. Constitution des Terpinens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2730-2732).

#### Xitrosite.

Amenomija, T. Terpinen-nitrosit. l.c., (2020 - 2021).

$$\begin{array}{c} \text{$\alpha$-Thujene} \\ \text{$\text{CH}_2$<$} \begin{array}{c} \text{$\text{CH}_{-}$-$CH} \\ \text{$\text{CHMe}_2$} \end{array} . \text{$\text{CH}_2$} \end{array}$$

$$\beta$$
-Thujene  $\mathrm{CH}_2 < \frac{\mathrm{CH} - \mathrm{CH} \mathrm{CH}_2}{\mathrm{C}(\mathrm{CHMe}_2), \mathrm{CH}} > \mathrm{CH}$ 

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (988-1052).

#### HYDROCARBON C, H .

## Cyclohexylmethylenecyclohexane

 $C_bH_{10}:CH:C_cH_{11}$ 

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, [313-316).

### HYDROCARBONS CuH<sub>20+n</sub>

Nikitin, V. I. Un hydrocarbure nouvel de la série C<sub>n</sub>H<sub>2n=6</sub> obtenu en partant de l'alcool thujylique, (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 783-784).

## HYDROCARBON C. H<sub>10</sub> Cyclo-octatriene.

Willstätter, R. und Veraguth, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (I97 I- 1985).

### HYDROCARBONS C15H24 Sesquiterpenes. Dilemene.

Jong, A. W. K. de. [Le dilemène, un sesquiterpène, prenant naissance par

1140

645

l'Jaction de l'acide sulfurique sur l'essence de patchouli. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (311-312).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2^{n+1}} \\ & \text{HYDROCARBON} & C_{10}H_{12} \\ & \text{Tetrahydronaphthalene.} \end{array}$ 

Bromo-derivatives  $C_{10}H_{11}Br$  and  $C_{10}H_{10}Br_2$ 

**Leroux**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 1672-674).

### HYDROCARBON $C_{18}H_{28}$ Dinormenthadiene.

**Perkin**, W. H. *jun*, and **Matsubara**, K. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (661-672).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2^n-1^0} \\ \textbf{HYDROCARBONS} & C_{13}H_{16} \\ \textbf{Benzylidene-cyclohexane} \\ C_6H_{10}: CHPh \end{array}$ 

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (343-346).

## HYDROCARBONS $C_{14}H_{18}$ Anthracene octohydride.

Bromo-derivatives  $C_{14}ll_{17}Br$  and  $C_{14}ll_{16}Br_2$  and chlore-derivative  $C_{14}ll_{16}Cl_2$  and  $C_{14}ll_{16}Cl_2$  Godchot, M. I.e., (604–606).

Oxidation.

Godchot, M. Produits d'exydation de l'octohydrure d'authracène. *l.e.*, **140**, 1905, (250–252).

### Phenanthrene octohydride.

Breteau, P. Hydrures de phénanthrène. l.c., (941-943).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2^n-12} \\ HYDROGARBONS & C_{14}H_{16} \\ Anthracene & hexahydride. \\ Bromo-derivative & C_{14}H_{14}Br_2 \end{array}$ 

 $\begin{array}{ccc} C_{HLORO-DERIVATIVE} & C_{14}H_{14}Cl_2\\ \textbf{Godchot,} \ M.\ \textit{l.c.,} \ \textbf{139,} \ 1904, \ (604-606). \end{array}$ 

## Phenanthrene hexahydride.

**Breteau**, P. Hydrures de phénanthrène. *l.e.*, **140**, 1905, (941–943).

 $\begin{array}{ccc} HYDRO(CARBONS & C_nH_{2^{n-14}} \\ \textbf{HYDROCARBONS} & C_{14}H_{14} \\ \textbf{Anthracene tetrah ydride}. \end{array}$ 

Godchot, M. Tétrahydrure d'anthracène. l.e., 139, 1904, (604-606).

HYDROCARBONS  $C_nH_{2^{n-1}}$ 

HYDROCARBON C, H<sub>10</sub>

Fluorene  $\frac{C_6H_4}{C_6H_4}$ > $CH_2$ 

Bauer, K. Phenanthren und Fluoren. Diss. Tübingen, 1905, (VII +57).

Bunzl, F. Synthese von Fluorenabkömmlingen. Diss. Berlin, 1905, (39).

Schmidt, J. und Baver, K. Einwirkung von Brom auf Fluoren und Fluorenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3764-3768).

**Ullmann,** F. and **Wurstemberger**, R. von. Untersuchungen in der Fluorenreihe. *Le.*, (4105-1110).

Wurstemberger, R. dc. Recherches synthétiques sur la série du fluorène. Thèse, Genève, 1904, (70).

#### Derivatives.

Smedley, I... Derivatives of fluorene. 9: 9-Dichlorofluorene, diethoxytluorene, diphenoxytluorene, and thio derivatives of fluorene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1249-1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221).

### HYDROCARBON $C_{14}H_{12}$ Dihydroanthracene.

**Guyot**, A. Dérivés γ-arylés de l'anthracène et de son dihydrure. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (892-901).

HYDROCARBONS  $C_{18}H_{20}$ 

2:7:9:10-Tetramethylanthracene

dihydride C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me<CHMe>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me

Lavaux, J. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (351-356).

HYDROCARBONS  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-18}$   $\mathbf{HYDROCARBONS}$   $\mathbf{C}_{15}\mathbf{H}_{12}$   $\mathbf{Diphenylene propene}$ 

 $\overset{\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4}{\overset{\mathrm{c}_6\mathrm{H}_4}{\overset{\mathrm{c}_6\mathrm{H}_4}{\overset{\mathrm{c}_6\mathrm{H}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6\mathrm{H}_6}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}{\overset{\mathrm{c}_6\mathrm{H}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{\mathrm{c}_6}}{\overset{c}_6}}}}}}}}}}}}}}$ 

**Ullmann**, F. and **Wurstemberger**, R. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4105–4110).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-22} \\ \textbf{HYDROCARBONS} & \textbf{C}_{16}\textbf{H}_{10} \\ \textbf{Pyrene}. \end{array}$ 

Mattsson, G. Konstitution and Genesis des Pyrens. (Schwedisch) Helsingfors, 1905, (1-162).

HYDROCARBONS C<sub>10</sub>H<sub>20-14</sub>
HYDROCARBONS C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>

Phenylfluorene C<sub>b</sub>H<sub>4</sub>>CHPh

Brovo-, chioro-, anilino-, nitro- and turanifro-derivatives.

Kliegl, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (281-297).

MYDROCARBONS C<sub>n</sub>H<sub>20-20</sub>

HYDROCARBONS  $C_{..}H_{14}$ Diphenylene-phenylethylene

 $CH_4>C:CHPh$ 

Ullmann, F. and Wurstemberger, R. von. I.c., 1105-1110).

 $\begin{array}{ccc} INYDROCARBONS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{-n-3n} \\ \textbf{HYDROCARBONS} & \textbf{C}_{23}\textbf{I}\textbf{I}_{16} \\ \textbf{Phenylchrysofluorene} \end{array}$ 

 $\overset{\mathrm{C}_1\Pi_4}{\dot{\mathrm{C}}_{10}\Pi_6}>\mathrm{CH.C_6H_5}$ 

α-Naphthalenephenylenephenylmethane).

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Le. (2213: 2219).

 $\begin{array}{ccc} \beta\text{-Naphthalenephenylenephenyl-}\\ \text{methane} & \frac{C_{10}\Pi_{0}}{C_{1}\Pi_{4}}\text{>-}\mathrm{CHPh} \end{array}$ 

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. l.e., (2213-2219).

HYDROCARBONS  $C_nH_{2n-32}$ 

HYDROCARBONS  $C_{24}H_{13}$ Diphenylene-diphenylmethane

 $\frac{C_{0}\Pi_{4}}{C_{0}\Pi_{4}}$   $\sim$   $CPl_{12}$ 

(Diphenyl fluorene.)

Ullmann, F. and Wurstemberger, R. von. l.c., (1105-1110).

HYDROCARBONS  $C_{20}H_{26}$ Benzylphenylfluorene.

Kliegl, A. l.c., (281-297).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBON & \mathbf{C_nH_{2n-40}} \\ & \mathbf{HYDROCARBON} & \mathbf{C_{32}H_{24}} \end{array}$ 

Triphenyldihydroanthracene

 $C_{5}\Pi_{4} < \frac{CPI_{12}}{CIIPI_{1}} > C_{5}\Pi_{4}$ 

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthraeène γ-triphénylé et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (9-13).

1150 UNCLASSIFIED HYDRO-CARBONS.

#### Caoutchouc.

NITROSITE  $C_{10}\Pi_{15}O_7N_3$  derived from caoutchone.

**Harries**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (87-90).

## ALCOHOLS AND ETHERS. 1200 GENERAL.

Arbuzov, A. E. Formation des éthers de l'acide phosphoreux par l'action du trichlorure de phosphore sur les alcoolates. (Russ.). St. Peterburg, Zurn russ. fiz.-ehim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 773-776).

Carré, P. Éthérification de quelques alcools polyatomiques par les acides phosphorique et phosphoreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **5**, 1905, (345-132).

**Cavalier**. Cryoscopie des phosphates trialcooliques. Rennes, Bul. soc. sci. méd., **13**, 1904, (481–481).

**Célikov**, I. A. Action des acides halogènehydriques sur les éthers simples. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1901, (proc.-verb. 200-201).

**Čelincev**, V. V. Chalcur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, (proc.-verb. 616–618).

Grossmann, H. Einwirkung von Blei- und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker, mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl. (650-657, 941-976).

Guye, P. et Homfray, I. Tensions superficielles des éthers. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (447).

Henry, L. Au sujet de la fonction "alcool". Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (537-551).

Jocié, Ž. 1. Synthèse des alcools halogénés au moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšě., 36, 1901, (proc.-verb. 443–447).

— Action du zinc sur les alcools halogénés. Synthèse des alcools

monochlorés et dichlorés. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1521-1553;

Jones, H. C. and Getman, F. H. The existence of alcoholates in solutions of certain electrolytes in alcohol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (338-342).

Konovalov, M. I. Synthèse des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (d'après Grignard). (Russ.). St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (228-232).

et Manevskij, N. Action de l'acide nitrique sur les alcools. (Russ.) 1.c., (224-227).

Lobry de Bruyn, C. A. und Tijmstra, B. S. Mechanismus der Aetherbildung aus Halogenalkyl, bezw. Halogendintrobenzol und Alkoholat. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (436–442).

Menšutkin, B. N. Éthérates des combinaisons halogénés du magnésium. II. Action des alcools amhydres sur l'éthérate du bromure de magnésium : cristallalcoolates du bromure de magnésium : (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1063–1089); 111. Action des alcools anhydres sur l'éthérate de l'iodure de magnésium : cristallalcoolates de l'iodure de magnésium. (Russ.) l.e., (1090–1100).

Éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bronure et de l'iodure de magnésium. (Russ.) Le., (1161-1185); Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les éthersels. (Russ.) Le. (1186-1216).; Action des acides monobasiques saturés sur les combinaisons du bromure et de l'iodure de magnésium avec les acides. (Russ.) Le., (proc.-verb. 1291-1292).

Mokijevskij, V. A. Réaction du pentachlorure de phosphore. (Russ.) Le., 36, 1904, (proc.-verb. 914-918).

Monastyrskij, D. Les éthers simples. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (235-238).

**Posner**, T. Die Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (646-657).

Priležajev, N. A. Action des acides dilués sur les alcools. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb, 771-773).

Rosenheim, A. und Schnabel, R. Einwirkung von Zinntetrachlorid und Titantetrachlorid auf organische, hydroxylhaltige Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2777-2782).

Rotarskij, T. Réduction des nitrodérivés par los alcools dans un milieu alcalin. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (569– 575).

Ruhemann, S. The combination of mercaptans with olelinic ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17-25); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (251).

The combination of mercaptans with unsaturated ketonic compounds. *I.e.*, (461–468); [abstract] Proc. *I.e.*, (123-124).

Seybold, W. Einfluss räumlicher Faktoren auf den Prozess der Alkylierung. Diss. Zürich, 1904, (65).

Szilard, B. Elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669-670, 684-687, 700-701, 715-717).

Wassmer, E. et Guye, A. Recherches physico-chimiques sur les éthers actifs, lactiques et maliques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (257-288).

Wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1151-4157).

**Ždanovič**, M. L. Décomposition des alcools primaires en présence de l'aluminium comme catalysateur. (Russ). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 765-766).

#### 1210 PARAFFIN-OLS.

#### GENERAL.

Arbuzov, A. E. Formation des éthers de l'acide phosphoreux par l'action du trichlorure de phosphore sur les alcoolates. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 773-776).

Bau, A. Eustehung der im Fuselöl vorhandenen höheren Fettsäuren und Alkohole. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (317-318); D. Essigind., Berliu, **8**, 1904, (255–256).

Bechhold. Alkohol aus Holz. Umsehau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (505–508).

Bouveault, L. et Locquin, R. Action du sodium sur les éthers des acides monobasiques à fonction simple de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1503-1595).

Braun, J. Quelques synthèses dans la série grasse. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (757–763, 777–781).

Carré, P. Éthérification de quelques alcools polyatomiques par les acides phosphorique et phosphoreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (345-432).

Cělikov, I. A. Action des acides halogènellydriques sur les éthers simples. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 200-201).

Chablay, E. Action des métauxammoriums sur les alcools: méthode générale pour la préparation des alcoolats. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1343-434).

Ciamician, G. and Silber, P. Chemische Lichtwirkungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3813-3824).

Duchemin, R. et Dourlen, J. Oxydation des alcools méthylique et éthylique à la température d'ébullition de ces alcools. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (679-681).

Duden, P. und Ponndorf, G. aci-Dinitro-alkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031-2036).

Grossmann, H. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optischactive mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] Le. (1711–1719).

Henry, L. Alcools secondaires normaux en C<sub>5</sub>. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (191-193).

———— Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols, Berlin, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, (2027-2031).

Joeič, Ž. I. Action du zine sur les alcools monochlorés et dichlorés. (Russ.)

St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1551–1553).

Kling, A. Alcools cétoniques. Thèse, Paris, 1905, (194, av. 1 pl.). Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 5, 1905, (171-559).

Konovalov, M. I. Synthése des adcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (d'après Grignard). (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **36**, 1901, (228–232).

Kossa, J. Entstehung von Nitrogentrioxyd. (Neue Alkoholreaktion.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (893– 804).

Lindet, L. Rapport présenté au nom de la section des dénaturants à la 2° sous-commission de l'alcool au Ministère des Finances. Bul. ass. chimistes, Paris. 22, 1901, (459-474).

Menšutkin, B. N. Éthérates des combinaisons balogénéés du magnésium. II. Action des alcools anhydres sum l'éthérate du bromure de magnésium: cristallalcoolates du bromure de magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšč., 1905, 37, (1063-1089); III. Action des alcools anhydres sur l'éthérate de l'iodure de magnésium: cristallalcoolates de l'iodure de magnésium. (Russ.) Le., (1090-1190).

Munroe, C. E. The wood distillation industry in the United States in 1900. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (739-743).

**oddo**, G. Clorurazione diretta degli eteri semplici. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (372).

Pfister, R. Verhinderung der Entzündlichkeit von Aether, Alkohol und Benzin. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (39–40).

Plotnikov, V. A. Conductibilité électrique des solutions éthérées de l'acide phosphorique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim Obšč., **36**, 1904, (1282-1288).

Ponndorf, G. aci-Dinitroalkohole. Diss. Jena, 1905, (35).

Romburgh, P. van. [Formation of formamide, alkylformamides and dial-kylformamides by] the action of ammonia and amines on formic ester of glycols and glycerol. H. Amsterdam,

Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, 1905], (332-341) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, 1905], (287-289), (Dutch).

**Rüdiger,** H. Die Spirituspräparate-Industrie im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (340–351, 416–127).

Rupe, II. and Schlochoff, P. Oxyde aus Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

**Schlötter**, M. Elektrolytische Oxydation von Alkoholen der Fettreihe, Diss., Nürnberg, 1902, (40).

Stutzer, A. Le suere et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin. |Russ.) Moskva, 1904, (VI + 90).

Szilárd, B. Elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669-670, 684-687, 700-701, 715-717).

Thimme, K. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wässerige Formaldehydlösung und Trioxymethylen-Reaktionen der Chlormethylalkyläther. Diss. Marburg, 1904, (89).

Thoms, H. und Mannich, C. Richtung der Wasserabspaltung aus hochmolekularen sekundaren Alkoholen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (78-83).

Wagner, D., Lïvov, V. et Bening, A. Action de l'acide sulfurique sur quelques glycérines obtenues par l'oxydation des alcools non saturés tertiaires C<sub>n</sub>H<sub>2n-1</sub>OH ayant le radical "allyl". (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (539-514); (Deutsch) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (417-422).

Walker, J. W. and Johnson, F. M. G. The interaction of [methyl, ethyl and n-propyl] alcohols with phosphorous halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1592–1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232–233).

Wislicenus, H. Spiritus aus Holzabfällen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1760); Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (188–189).

Neuerungen in den chemisehen Verwertungen der Walderzeugnisse und des Torfs. [Cellulose.] Ber. Vers. sächs. Fortsver., Tharandt, **48**, 1904, (115–144).

**Zorn**, H. Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. München, 1904, (51). ALCOHOLS C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>O
ALCOHOL CH<sub>4</sub>O
Methyl Alcohol CH<sub>3</sub>.OH

Dempwolff, C. Wanderung der Jonen im Methylalkohol als Lösungsmittel. Diss. Rostock, 1903, (53).

ADDITIVE COMPOUNDS CH4OCl and CH4OBr

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61, 120).

METHYL ETHER CH<sub>3</sub>,O.CH<sub>2</sub> (Dimethyl ether).

Additive compound (CH3), OBr2

**McIntosh**, D. *l.e.*, (784-794); [abstract] Proc. *l.e.*, (64, 120).

ACETYL DERIVATIVE CH<sub>3</sub>.CO.CH<sub>2</sub>Oll (Acetylearbinol, Acetol.) See 1510.

#### ALCOHOL C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O Ethyl Alcohol C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.OH

Bannow, A. Spiritus-Denaturierung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (560–570).

Duchemin, R. et Dourlen, J. L'acidité des alcools éthyliques du commerce et les variations à la température ordinaire. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1466-1468); Bul. ass. chim., Paris, 22, 1905, (1293-1299).

**Ebertz,** Λ. Spiritus. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (519–561).

Erlenmeyer jun., E. Bildung von Lävnlinsäure und von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (382–384).

Kablukov, I., Solomonov, A. et Galin, A. Pression et composition de la vapeur des dissolutions dans l'alcool éthylique aqueux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (573-581).

Mathieu. Oxydation spontanée de l'alcool éthylique. Bul. ass. chim., Paris, **22**, 1905, (1283-1293).

Rüdiger, H. Die Spiritus- und Spirituspräparate-ludustrie im Jahre 1904. Chem. lud., Berlin, **28**, 1905, (547-558, 616-627).

Silz, E. L'éclairage domestique à Falcool. Bul. ass. chim., Paris, 22, 1905, 1281-1283.

Winkler, L. Herstellung des reinen Aethylalkohols, (Ungarisch) Gyógysz, Közl. Budapest, 21, 1905, (650-651, 667-668; Dentsch Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3612-3616).

Wittelshöfer, P. Entwickelung des technischen Verbrauchs von Spiritus. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3. Berlin, 1991, 606-611).

#### ADDITIVE COMPOUNDS

C<sub>2</sub>H, OCl, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>OBr and C<sub>2</sub>H OBr<sub>2</sub>

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 781-7941; abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61, 120).

ACI-DINITROLIUM ALCOHOL

CH 'Oll-C NO5: NOH

Duden, P. und Ponndorf, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2031-2036.

Emil Chlorosulphonate. Reactions.

Willox, O. W. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 4904, 116-476). Thesis, 1901, 33

MUTHYL ETHYL ETHER.

Methyl tetrachloroethyl ether CCL CHCLOMe

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, 4087 1123.

DICTUYL LIBER  $C_1\Pi_1O_1C_2\Pi_5$ 

Ditz, H. Oxydierende Wirkung des unreinen Aethers, Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, (1409-1410).

Oxydierende Wirkung des unreinen superoxydhaltigen Aethers und Einfluss derselben bei der Durchführung der Kreisschen Reaktion. ChenZig, Cöhen, 29, 1905, 705-710.

Egorov, K. N. Ether éthylique. Russ. Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron. Tome 41, St. Peterburg, 1901, 221-235.

Rossolime, A. J. Oxydirende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (771-775).

Additive compounds

 $(C_2\Pi_5)_2OCl$ ,  $C_2\Pi_5)_2OCl_2$  and  $(C_2\Pi_5)_2OBr_2$ 

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120).

Dichlorodicthyl other CILCLCHCLOEt

**Oddo**, G. e **Mameli**, E. Sull'etere etilico triclorurato 1, 2, 2, Gazz, chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (373-419).

Tetrachlorodicthyl ether CCl<sub>3</sub>.CHCl.OE(

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

Dibromodichlorodicthyl ether

CCI\_Br.CHBr.OEt

Oddo, G. e Mameli, E. Loc. cit.

Aminoethyl ether NH2.CH2.CH2.OEt

Henri, L. [Régularités dans la fusibilité comparée de l'éther amidé [et de ses homologues] Rec. Trav. chim, Leiden, 24, 1905, (176-183).

#### ALCOHOLS C H O

Propyl Alcohol (Hg.CHg.CHg.OH

Findlay, A. and Short, F. C. Behaviour of solutions of propyl alcohol towards—semi-permeable—membranes, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 819-822; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 170-171.

Methylene ether  $C_1\Pi_7.O.CH_2.O.C_3\Pi_7$ 

Stappers, L. Dérivés chlorés des méthylals propylique et isopropylique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 256-264.

Propylstlehurous ach C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>O.SO<sub>3</sub>H Sodium Salt C H-SO Na

Rosenheim, A. and Sarow, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 4298-1305.

- Dитворть «гтенция (СП, О). SO

Rosenheim. A. und Sarow, W. Loc.

Propyl lither  $\langle C_1\Pi_7\rangle_{\mathbb{C}}$ 

Di- and tri-chloro-derivatives.

Oddo, G. e Cusmano, G. Sull'etere n.propilico e i suoi prodotti di clorurazione diretta. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (419-427).

Tetrachloroethyl propyl ether

 $\mathrm{CCl_3}.\mathrm{CHCl.o.C_3H_7}$ 

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

### iso**Propyl Alcohol** CHMe<sub>2</sub>OH Methylene other CHMe<sub>2</sub>O,CH<sub>2</sub>O,CHMe<sub>2</sub>

**Stappers,** L. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (256-264).

DIPROMOISOPROPYL ALCOHOL

(CH<sub>2</sub>Br)<sub>2</sub>.CH.OH.

Acetyl derivative.

Also the corresponding (CII<sub>2</sub>CI)<sub>2</sub>.(TI.OAc

Acéna, R. de la. Action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (867-868).

TRICHLOROISOPROPYL ALCOHOL

CCl3.CH(OH).CH3 and its esters.

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., **1904**, (1087-1123 : Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 1265-296).

Henri, L. Dérivés de l'isopropanol trichloré 11.1. Rec. Trav. chim., Leiden, **25**, 1905, (331–317).

ACI-DIXITROISOPROPTI. ALCOHOL

 $\mathrm{CH}_3.\mathrm{CH}(\mathrm{OH}).\mathrm{C}(\mathrm{NO}_2):\mathrm{NO}_2\mathrm{H}$ 

Duden, P. und Ponndorf, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031-2036).

ALCOHOLS C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O Sec.-Butyl Alcohol.

ACI-DINITRO-SEC-BUTYL ALCOHOL

 $CH_3.CH_2.CH(OH).C(NO_2):NO_2H$ 

**Duden**, P. und **Ponndorf**, G. l.c., (2031-2036).

tert.-Butyl Alcohol.

IODO-DERIVATIVE: Methyl ether

CH<sub>2</sub>I.CMe<sub>2</sub>.OMe

Istomin, A. V. St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1199-1208).

### ALCOHOLS $C_5H_{12}O$ Amyl Alcohols $C_5H_{11}.OH$

Burford, S. F. Commercial anylalcohol. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (391-392).

Ehrlich, F. Entstehung des Fuselöls, Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, 539-567).

**Emmerling**, O. Ursprung der Fuselole. Gärning.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3535–3538; **38**, 1905, 953 956).

Gadamer, J. Einwirkung von Amylakkohol auf Chloraläthylalkoholat. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905. 30.

**Pringsheim**, H. H. Fuseloffrage, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 186-187).

Cresprung des Fuseleles und eine Alkohole bildende Bakterienform. Centralld. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, 300-321, mit 2 Taf.).

Richmond, H. D. and Goodson, J. A. Commercial amyl alcohol. London, Anal., **30**, 1905,  $\frac{1}{7}$ ,  $\frac{7}{7}$ ,  $\frac{7}{9}$ .

Rudakov, F. et Aleksandrov, A. Composition de l'huile de fusel obtenue dans la distillation des glands. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1904, (207-219, proc.-verb. 21).

Vásony, L. Enstehung der Fuselole bei der Gährung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, 71-73, 81-88, 103-106, 123-121, 131-139, 151-155).

#### see-Amyl Alcohol.

 $\begin{array}{c} {\rm Act-DINITRo\text{-}SEC\text{-}AMYL-ALCOHOL}, \\ {\rm C}_{\omega}H_{5},{\rm CH}_{2},{\rm CH-OH}),{\rm C}({\rm NO}), ({\rm NO}), ({\rm NO}), \end{array}$ 

**Duden,** P. and **Ponndorf**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 12031–2036).

## tera-Butyl-carbinol.

A figure of the trieromo-derivative,  $(CH_2Br)_3C.CH_2.O.A.c.$ 

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [Formation of tribromotrimethylcarbinyl acetate from penterythritol tetracetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 4855-861); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 488-489.

## ALCOHOLS C. H140 Hexyl Alcohol.

ACCITYTE OF THE PENTARROMO-DERIVATIVE  $C_{\delta}H(Br_{\delta},OA_{C})$ 

Perkin, W. H. jnn. and Simonsen, J. L. [Formation of pentabromohexyl acetate from manuitol hexacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 855864; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (188–189).

#### ALCOHOLS C.H.O

## Octyl Alcohol C<sub>5</sub>H<sub>7</sub>,CH<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub>OII).C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699-1700).

#### ALCOHOLS C.H.O

## $\begin{array}{c} \textbf{Methyl} iso a \textbf{mylcarbinol} \\ \textbf{C}_5 \textbf{H}_{14} \textbf{CMeEt}. \textbf{OH} \end{array}$

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (228-232).

#### ALCOHOLS $C_{12}H_{26}O$

## Dodecyl Alcohol

 $\mathrm{C_5H_{11}.CH_2.CH(OH).C_5H_{11}}$ 

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1699-1700).

#### DI-OLS.

#### ALCOHOLS $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n+2}\mathbf{0}_{2}$

Henry, L. Fusibilité dans la série des glycols normaux biprimaires. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, (1905), (181– 190).

#### ALCOHOLS C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>

## Ethylene Glycol $CH_2OH.CH_2OH$

Favorskij, A. E. Procès de formation de l'aldéhyde acétique par l'action du chlorure de zinc ou de l'acide sulfurique sur l'éthyléneglycol. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, 'proc.-verb. 756 759).

#### ETHYLENE HYDROSULVHIDE.

Frassetti, P. Aethylen-xanthogenat. [Aethylensulfhydrat.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (188–492).

## Ethylidene Glycol CH\_CCH(OH)2

(Acetic orthaldehyde.

See also Acetic aldehyde).

DIETHYL ETHER CH. CH(OEt)<sub>2</sub> (Acctal).

#### Dichloroacctal.

Goppelt, L. Einwirkung von Dipropylanin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock, 1903, (45).

## ALCOHOL C.H.O Propylene Glycol

OH,CHMe,CH<sub>2</sub>,OH

Bromopropylene glycol

CH<sub>2</sub>Br CH(OH).CH<sub>2</sub>(OH) Diacetyl derivative. Also the corresponding CH I,CH(OAc).CH<sub>2</sub>(OAc)

Acéna, R. de la. Action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (867-868).

Chloropropylene glycol CH<sub>2</sub>Cl.CH(OII).CH<sub>2</sub>(OII)

 $\begin{array}{ccc} Auliydride & O < \overset{\text{CH}_2}{\dot{\text{CH}}} & \text{CH}_2\text{CI} \\ & (Epichlorhydrin). \end{array}$ 

Jocič, Ž. l. Action des combinaisons magnésiumorganiques sur l'epichlorhydrine et sur l'epibromhydrine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 6-8).

Paternó, E. Azione dell'acido fluoridrico sull' epicloridrina [reclamazione di priorità]. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (90-91).

Weinschenk, A. Kondensation von Epichlorhydrin mit Phtalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1311).

### ALCOHOLS $C_5H_{12}O_2$ Pentamethylene Glycol

HO.CH<sub>2</sub>[CH<sub>2</sub>]<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>OH and its diacetyl derivative.

Hamonet, J. L. Synthèse du glycol pentaméthylénique Oll(CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>OH. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (59-64).

#### DIPHENYL ETHER.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956-966).

## ALCOHOLS C $\mathbf{H}_1$ , $\mathbf{0}_2$ Octane-diols.

**Priležajev**, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (872–881).

#### Octane-δ⊦-diol

C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CH(OH).CH(OH).C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> Two isomerides.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, ('.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699–1700).

#### Octane-diol.

DIMETHYL ETHER

MeO.CMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CMe<sub>3</sub>.OMe

Istomin, A. V. St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1199-1208).

#### 2-Methylheptane-2:6-diol.

**Rupe**, H. und **Schloehoff**, P. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1498-1502).

#### ALCOHOLS $C_9H_{20}O_2$

## 2:6-Dimethylheptane-2:6-diol and the DIACETATE.

Rupe, H. and Schlochoff, P. l.c., (1498-1502).

## ALCOHOLS $C_{12}H_{26}O_2$ Dodecane- $\zeta\eta$ -diol

 $C_5H_{11}.CH(OH).CH(OH).C_5H_{11}$ Two isomerides.

**Bouveault,** L. et **Locquin,** R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699-1700).

#### TRI-OLS.

ALCOHOLS C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>O<sub>3</sub>

## ALCOHOL C3H8O3

Glycerol CH2OH.CH(OH).CH2.OH

Barbet, E. Nouveau procédé d'extraction de la glycérine des résidus de distillerie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (676–679)

Guédras, M. P. S. Ethérification de la glycérine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1034).

**Heller,** O. Die Glyzerine des Handels, ihre Prüfung und Verwendung. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (597–598, 625–627, 649–650, 673–674).

Henkel, H. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen und Analyse derselben. Diss. Berlin, 1905, (47).

Joslin, O. T. Glycerine extraction from fats by means of steare-sulphonic acids (Twitchell process). [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (726–727).

Meyer, H. Glvzerin. SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (765-766).

## TRIACETYL DERIVATIVE.

(Triacetin).

Acéna, R. de la. Action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Obtention de quelques nouveaux dérivés halogénés de la triacétine. Paris, C.-R. Acad sci., 139, 1904, (867– 868).

DIPALMITYL BERIVATIVE HO.C<sub>3</sub> $\Pi_5(O.C_{16}\Pi_{31}O)_2$  (Dipalmitin).

α- and β-Acetyl derivatives  $\text{AeO.C}_2\Pi_5(\text{C}_{16}\Pi_{31}\text{O}_2)_2$  and the chlorhydrin  $\text{Cl.C}_3\Pi_5(\text{C}_{16}\Pi_{21}\text{O}_2)_2$ 

**Grün**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2284–2287).

#### GLYCERIDES.

Hafner, A. Natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Diss. Basel, Karlsruhe, 1904, (76, mit 3 Taf.).

#### NITRO-DERIVATIVES.

Guttmann, O. Herabsetzung des Gefrierpunktes von Nitroglycerin. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (255– 256).

Nauchkoff, S. Gefrierverhältnisse des Nitroglycerins und der nitroglycerinhaltigen Sprengstolle mit besonderer Rücksieht auf die Mittel zur Erniedrigung der Gefriertemperatur derselben. l.c. (11-22, 53-60).

Thomas, C. A. S. Selbstzersetzung nitroglycerinhaltigen Pulvers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (433–436).

will, W. Empfindlichkeit von gefrorenen Nitroglycerinsprengstoffen gegen Stoss und Schlag. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (421–432).

#### ALCOHOLS $C_9H_{20}O_3$

#### Trioxy-ennane

CHMe2.CH2.C MeOH.CH2.CHOH.CH2OH

**Marko**, D. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (514-549).

#### HEXA-OLS.

 $\begin{array}{ccc} ALCOHOLS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n+2}\textbf{0}_{6} \\ \textbf{ALCOHOLS} & \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{14}\textbf{0}_{6} \end{array}$ 

#### Dulcitol.

Anhydride  $C_6\Pi_{10}O_4$ -Dulcide).

Carré, P. Nouvel anhydride de la duleite. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (637-639).

#### Mannitol

 $\mathrm{CH_{2}.OH}$ .[CH.OH]<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.OH

Compound with bismuth nitrate.

Grossmann, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711-1719).

#### Sorbieritol

CH<sub>2</sub>(OH), CH(OH), CH(OH) CH<sub>2</sub>(OH, CH(OH), CH(OH) (Sorbiérite).

Identical with d-iditol.

Bertrand, G. Nouveau sucre des baies de sorbier. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (802-805).

sorbiérite. Le. (983-985).

#### SULPHINES.

## SULPHINE CHLORIDES $C_{\rm c}H_{\rm 11}0$ SCl Acetonyldimethylsulphine chloride

Mc SCLCH<sub>2</sub>.CO.Me

Smiles, S. [Acctonyldimethylsulphine chloride and its platinichloride.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 93-94).

## SULPHINE BROMIDES $C_{\rm 10}H_{\rm 13}OSBr$ Dimethylphenacylsulphine bromide

Me,SBr CH, CO.Ph

Smiles, S. [Limethylphenacylsulphine bromide, hydroxide, platmichloride, pierate, and dichromate.] Loc. cit.

# SULPHINE BROMIDES $C_{12}H_{15}OSBr$ Diethylphenacylsulphine bromide $E_{13}SB_{13}CH_{23}CO.Ph$

Smiles, S. [Diethylphenacylsulphine bromide, platinichloride, and picrate] Loc. cit.

## SULPHINE BROMIDES $C_{1e}H_{12}OSBr$ Dimethyldesylsulphine bromide $Me_{2}SBr,CHPh$ CO.Ph

Smiles, S. [Dimethyldesylsulphine bromide, platinichloride, and pierate.] Log. cit.

# SULPHINE BROMIDES $C_{1:}H_{2:}0SBr$ Diamylphenacylsulphine bromide $(C.H_{1:1}.SBr.CH_{2:}CO.Ph$

Smiles, S. [Diamylphenacylsulphine bromide, platinichloride, and picrate, Lor. cit.

# 1220 UNSATURATED OPEN CHAIN OLS. GENERAL.

**Moureu**, Ch. Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (722-732).

Wagner, D., Livov, V. et Bening, A. Action de l'acide sulfurique sur quelques glycérines obtenues par l'oxydation des alcools nonsaturés tertiaires C<sub>n</sub>H<sub>2n-1</sub>OH ayant le radical "allyl". (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (539-544); (Deutsch) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., **71**, 1905, (417-422).

## $\begin{array}{ccc} ALCOHOLS & \mathbf{C}_n\mathbf{H}_{\geq n}\mathbf{0} \\ & \mathbf{ALCOHOL} & \mathbf{C}_{\mathbb{T}}\mathbf{H}_{\mathbb{L}}\mathbf{0} \end{array}$

Allyl Alcohol  $CH_2 : CH.CH_2OH$ 

Romburgh, P. van. [Formation of allyl alcohol by] the action of ammonia and amines on allyl formate Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (138-141), (English): Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (117-120), (Dutch).

## ALCOHOLS C<sub>4</sub>H<sub>1</sub>O Butenyl Alcohol.

BROMOBUTENYL ALCOHOL CHBr: CMe.CH<sub>2</sub>.OH

and its acetyl derivative C4H6Br.OAc

Pogorželiskij, Z. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1486-1505).

## ALCOHOLS $C_7H_{14}O$ Dimethylbutenylcarbinol

 $\mathrm{CH}_2:\mathrm{CH}_2.\mathrm{CH}_2.\mathrm{CMe}_2.\mathrm{OH}$ 

Perkin, W. H. jun and Pickles, S. S. [Dimethylbutenylcarbinol and its phenylurethane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (655-660).

### ALCOHOLS $C_{2}H_{11}O$ Dimethylethylbutenylcarbinol

 $\mathrm{CH}_2;\!\mathrm{CH}.\mathrm{CH}_2.\mathrm{CHEt}.\mathrm{CMe}_2.\mathrm{OH}$ 

**Perkin,** W. H. jun. and **Pickles**, S. S. l.c. (655-660).

## Methylisobutylallylcarbinol $C_4H_6$ , CMe(C, $H_5$ )OH

Marko, D. St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (544-519); J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (258-263).

## 1230 BENZENOID-OLS.

#### GENERAL.

Arnold, C. und Werner, G. Unterscheidung von Phenol und Kresolen. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (925).

Auwers, K. and Rietz, E. Condensation von Pseudophenolen mit Phenolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3302-3307).

Bakunin, M. Condensazioni [di fenoli] in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (454–460).

Baly, E. C. C. and Ewbank, E. K. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part II. The phenols. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1347-1355); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203-204).

Barberio, M. Azione del cloruro di benzile sul naftolo e formazione secondaria di antracene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (460-466).

Béhal et Tiffeneau. Éthers phénoliques à chaîne pseudo-allylique R—C(CH<sub>3</sub>)=CH<sub>2</sub>. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (139-141).

— Éthers phénoliques à chaîne pseudoallylique, Ar C (CH<sub>3</sub>) = CH<sub>2</sub>. *l.c.*, **141**, 1905, (596–597).

Berkhout, A. D. Einwirkung von Formaldehyd auf p-substituierte Phenole. Diss. Hildesheim, 1903, (59).

Bernstein, A. Einwirkung von Chloriden des Phosphors auf einige substituierte Phenole. Diss. Rostock, 1903, (43).

**Böcker,** E. Einwirkung von Cyankalium auf Nitrophenole. Diss. Heidelberg, 1904, (79).

Boyd, D. R. and Pitman, J. E. The Zeisel reaction in the case of di-orthosubstituted phenolic ethers. [Rate of decomposition of methoxyl groups in anisic acid, pyrogallol trimethyl ether, trichloroanisole and tribromoanisole.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1255–

1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (221–222).

Braun, J. von und Steindorff, A. Verbindungen der Pentamethylenreihe, [Synthese von £-Halogenamylphenyläthern.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956–966).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schweftigsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. 2. Mitt., 3. Mitt. (Mit A. Stohmann.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (345–361); 71, 1905, (433–451).

\*Carré, P. Décomposition des alcools méta et paramitrobenzyliques sous l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (591–596).

Décomposition des alcools nitrobenzyliques par les liqueurs alcalines. Ann. chim. phys., Paris, sér. 8, 6, 1905, (408-422).

Decker, H. und Solonina, B. Nitrosophenolfarbstoffe. HI. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (61-68). Berichtigung. Ebenda, (720).

Deighmayr, J. Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3- Diketonen. Darstellung von Abkönnnlingen des 1, I-Benzo-Pyranols. Diss. Würzburg, 1903, (94).

Diels, O. und Bunzel, F. Synthese von Fluoren-Abkömmlingen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1486-1498).

**Dienel,** H.  $\alpha$ -Anthranin and  $\alpha$ -Anthrol. *l.c.*, (2862–2867).

Dinesmann, A. Condensation de chloral avec les hydrocarbures aromatiques sous l'influence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (201-203).

Fischer, E. Einwirkung von Hippurylchlorid auf die mehrwerthigen Phenole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2926–2934).

Fischer, O. und Hess, W. Ketonspaltung bei den Triphenylearbinoleu. *I.c.*, 1335-338).

Fourneau et Tiffeneau. Oxydes d'éthylène aromatiques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, 1595–1597).

 Georgievics, G. von. Ketonspaltung bei den Carbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (884-886).

Graebe, C. und Hess, H. 1, 3- Pyrogalloldimethyläther und 2, 6- Dimethoxychinon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (232-243).

und **Suter**, M. Umwandlung der Trimethylgaflussäure und der Trimethylpyrogalloltarhonsäure in Derivate des Pyrogalloltrimethyläthers, in Antiarol und in Hexamethoxybiphenyle. -1.c., (222-231).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenoleorbonsäuren in wässriger Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288-2290).

Höring, P. Oxyde von Propenylphenoläthern und die Umlagerung derselben in die isomeren Ketone. *l.c.*, (2296–2299).

Verhalten des Anetholdibromids und Isosafrol-dibromids bei der Oxydation. Substitution und Abspaltung der Bromatome in den Dibromiden. Oxyde der Propenylverbindungen und ihre Umsetzungen. L.c., (3458-3488).

Hohmann, C. p-Oxy-m-nitrobenzyl-chlorid. Diss. Rostock, 1903, (50).

Jilke, T. Ketohalogenverbindungen des Phenols und der Kresole. Diss. Marburg, 1903, (56).

Kauffmann, H. und Grombach, A. Benzol. [Carbinole.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (791-801).

Triphenylearbinole, Lc., 2702–2706

Kehrmann, F. und Duttenhöfer, A. Sulfin-Basen der aromatischen Reihe. *I.e.*, (1197–4199).

Klages, A. Phenyl-methyl-athylenoxyd und seine Umwandlung in Hydratropaaldehyd. *I.c.*, (1969–1971).

——— und **Sautter**, R. Optischactive Benzolkohlenwasserstoffe und Phenoläther. *Lc.*, (2312–2315).

Köning, W. Einwirkung von Selencyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. [Selenoresoreinderivate.] Diss. Rostock, 1902, (50).

Konovalov, M. I. et Manevskij, N. Action de l'acide nitrique sur les alcools. (Russ.) St. Peterburg, Žuru, russ, fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (224-227).

Küster, F. W. Molekulargewichtsbestimmung an festen Lösungen. (3. Mitt.) Die isomorphen Mischungen von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach W. Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (65-80).

1230

Lagodzinski, K. 1, 2-Anthrachinon.—1. Das 1, 2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate.—II. 1, 2-Aminoauthrol und dessen Derivate.—III. 1, 2-Anthrachinon.—IV. 1, 2-Anthraphenazin.—V. Ueberführung des 1, 2-Triacetylaminoanthrols in 1, 2-Anthrahydrochinon.—VI. 1, 2-Anthrahydrochinon.—VII. Ueberführung des 1, 2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (59-89).

2, 3-Dioxyanthracen.—1. 3,4-Dimethoxy-1',2'-benzoylbenzoësäure.—II. Hystazarindimethyläther.—III. Hystazarinmonomethyläther.—IV. Hystazarin.—V. 2, 3-Dimethoxyanthracen.—VI. 2,3-Dioxyanthracen. VII. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf das 2, 3-Dimethoxyanthracen. Le., (90-111).

Langguth, S. Reduktion aromatischer Aminosäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2062–2064).

Lemberger, I. Le créseptol, le septasol et le lithanthrol, antiseptiques produits industriellement en Galicie. (Polonais) Przegl. lek., Kraków, 44, 1905, (719-750).

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Mesophenylitte Derivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 11799–1805; Berichtigung. Ebenda, (3802–3801).

Jodwasserstoff-Verbindungen stickstofffreier Anthrachinonderivate. *l.c.*, (1784– 1796).

Einwirkung von Brom auf die Anthranole. *I.c.*, (1797–1798).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Constitution des substances réductrices susceptibles de développer l'image latente sans être additionnées d'alcali. [Diamidophénol.] diamidorésoreine, triamidophénol.] Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1901, (53-62).

Mattisson, M. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaminophenol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon). Ein Nitrat des Phenanthrenchinons. Oxydationsprodukte des Orthoaminophenols.- Einwirkung von Chlor- und Bromkoenigswaser auf α- und β- Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Diss. Lausanne, Genf, 1904, (78).

Mettler, C. Die elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1745-1753).

Meyer, R. und Pfotenhauer, H. Wechselseitiger Austausch aromatischer Complexe. *I.e.*, (2958–3963).

Philip, J. C. and Haynes, D. The dielectric constants of phenols and their ethers dissolved in benzene and m-xylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1998–1003); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200–201).

Posner, T. Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, I, 1905, 109-111).

Praetorius, W. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Acuderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldehydphenolen. Diss. Würzburg. 1902, (56).

Prud'homme, M. Produits de réduction des oxyanthraquinones. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (115-420).

Rogow, M. Eine Klasse von in wässerigen Alkalien unlöslichen Phenolen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (315-322).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2, 4.Diaethoxybenzoylaceton zu 1, 4.Benzopyranolen und Synthese des Resaceteïns. Diss. 1904, (V + 86).

Schmatolla, O. Darstellung und Prüfung von flüssigen Kresolseifenlösungen. [Desinfectionsmittel.] D. chem. Wochenschr., Berlin, **4**, 1903, (163–164).

**Siebert**, K. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg, 1903, (40).

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (72).

Tarczyński, S. Condensation de l'acide benzilique avec les phénols diatomiques. (Polish) Kosmos, Lwow, 30, 1905, (169-200).

Thoms, 11. Phenolather. -1. Einwirkung von Salpetersäure auf das Dihydroasaron und Dihydro-methyleugenol.—2. Konstitution des Apiols.— 3. Konstitution des Myristicins. 4. Phenoläther des ätherischen Oeles aus französischen Petersilienfrüchten. — 5. Phenoläther des ätherischen Oeles aus Petersilienfrüchten verschiedener Provenienz.—6. Derivate des Safrols und seine Beziehungen zu den Phenoläthern Engenol und Asaron. (Gemeinsam mit A. Biltz. 7. Verhalten der Phenolather bei der Zinkstaubdestillation. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (3–39).

——— Matico-Oel. *l.c.*, **2**, 1905, (100-115).

— Maticoöl und Maticokampfer. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (811–812); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (771–772); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120– 126).

Konstitution des Petersilienapiols und Dillapiols. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (116–119).

Zusammensetzung des Lysols. *I.e.*, (379–386).

**Tiffeneau.** Synthèse de l'estragol et de dérivés aromatiques à chaîne non saturée. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (481–482).

———— Oxyde de méthoéthénylbenzene (méthylstyrolene). *l.c.*, **140**, 1905, (1458–1460).

**Tijmstra** Br., S. Carboxylirung der Phenole mittels Kohlensäure. I. Mitt. Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1375–1385).

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Phenylchrysofluoren, *l.c.*, (2213–2219).

rung von Phenolen. l.c., (2211-2212).

Unverzagt, W. Einwirkung von Brom auf Di-p-oxytolyl-dimethylmethan. Diss. Marburg, 1904, (53).

Vidal, R. Konstitution der Nitrosophenole und die Auffassung der ortho-, meta- and para-Stellungen. ChemZtg. ('öthen, 29, 1905, (486-487).

Vidal, R. Constitution des nitrosolérivés phénoliques et la conception des positions ortho, méta ou para qu'on peut déduire de l'étude de ses composés. Monit, sei, Quesn., Paris, série 4), 19, 1905 277-279.

Walther, G. I. Methyläther des 2, 6-Dinitrohydrochinons und einige Derivate. H. p-Amidothiophenol und einige Derivate. Diss. Basel, 1901, (52).

Waters, L. I. Abkömmlinge des Benzylmercaptans und ihre Bedeutung für Kondensationsreaktionen mit der CO-Gruppe. H. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren. Diss. München, 1905, (39).

Zincke, T. Einwirkung von Salpetersäure auf Bromderivate des p-Kresols. I. Nitrobrom-p-kresole und Nitrobrom-p-toluchinone; (mit W. Emmerich) H. Chimitrole und Chinole aus gebromten p-Kresolen (mit M. Buff.) 3. Mitt. Einwirkung von Salpetersäure auf Trimud Tetrabrom-p-äthylphenol; (mit H. Reinbach). Liebigs Ann. Chem, Leipzig, 341, 1905, (309–364).

Einwirkung von Brom und von Chlor auf Thenole. (13. Mitt., Tetra-chlor-p-dioxytolan (mit H. Wagner). I.e., 338, 1905, (236-258).

## PHENOLS C<sub>n</sub>H<sub>2n=c</sub>0 PHENOL C<sub>n</sub>H<sub>0</sub>0

Kühl, H. Phenol (Acidum carbolicum). Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, 1001).

Lunjak, A. I. Produits de condensation des aldéhydes avec le phénol. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.chim. Obšč., **36**, 1901, (301-311).

Scarpa, O. Viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (417-151, av. fig. .

## MILIBYL ETHER $C_p \Pi_p$ . OMe (Anisolv).

Graebe, C. Bildung aromatischer Methoxysäuren und von Anisol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (201-212).

Reverdin, F. und Philipp, K. Nitrohalogenderivate des Anisols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3771-3777). Dinitro-anisoles.

Vermeulen, H. [Darstellung, Umlagerungen, und Ortsbestimmung der Dinitroanisolen.] (Holländisch) Groningen, [1905], (55).

#### IodoclinitroanisoleOMe. $C_6H_2I(XO_2)_2[1:2:4:5]$

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1199-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (218-219).

#### Dinitro-o-anisidine NH<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>,OMe

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. Dinitroanisidines and their products of diazotisation. *l.e.*, (1199-1207); [abstract] Proc. *l.e.*, (218-219).

## ETHYL ETHER C<sub>b</sub>H<sub>5</sub>.OEt Phenetole).

### s-Dinitrophenetole.

Blanksma, J. J. Nitration et réduction du dinitrophénétol symétrique. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, «10– 15».

#### AMYL ETHER.

δ-Chloro-, bromo- and iodo-derivatives.

## $X[CH_2]_5.O.C_6H_5$

Braun, J. von und Steindorff, Λ. Berlin, Ber. D. chent. Ges., **38**, 1905, (956–966).

PHENYL ETHER Ph.O. (Diphenyl oxide).

Ullmann, F. und Sponagel, P. 1.c., (2211-2212).

**Kipper**, H. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. *Le.*, (2490-2493).

CHLOROPHENOLS.

Trichlorophenol.

#### Trichlorophenylamino-derivative C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>3</sub>.XH,C<sub>6</sub>HCl<sub>3</sub>.OH

orton, K. J. P. and Smith, A. E. s-Trichlorophenyl-2:3:6-trichloro-4-hydroxyphenylamine and its benzoyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389-397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

#### Bromophenous.

#### Tetrabromophenol.

Belzer, A. H. J. Umlagerung des Triphenolbromids . . . in Tetrabrom659 1230

#### IODOPHENOIS.

Diiodophenol HO.C<sub>6</sub>H I [1:2:4]

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (63-65).

#### XITROPHENOIS.

Tri-iodo-nitrophenol

 $NO_2.C_0HI_3.OH[4:4:3:5:2]$ 

Methyl ether XO<sub>2</sub>,C,HI<sub>3</sub>,OMe

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (297-308).

#### Trinitrophenol

(Pierie acid).

Herz, W. und Lewy, M. Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. [Pikrinsäure.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818–820).

#### Copper derivative.

Holzweissig, E. [Kupferpikrat.] Diss. Würzburg, 1903, (51).

Aminophenols.

o-Aminophenol.

 $4: 6\hbox{-}Dinitro\hbox{-}derivative$ 

(Pieramie acid).

**Frébault,** A. et **Aloy**, J. Acide pieramique. J. pharm. chim., Paris, (série 6), **20**, 1904, (245-217).

#### p-1 minophenol.

Reverdin, F. et Dresel, A. Ethersdinitrophényliques du 3-Chlor-4-Aminophénol et du 4-Aminophénol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (620-624).

Condensation with benzyl chloride.

Bakunin, M. Condensazioni [di fenoli] in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (454-460).

#### Nitro-derivatives.

Reverdin, F. et Dresel, A. Dérivés mononitrés du p-aminophénol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4, 18, 1904. (433-444).

#### Dinitro-derivatives.

Reverdin, F. und Dresel, A. Dinitroderivate des p-Aminophenol- Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 71593 1599.

#### 2: 6-Dinitro-1-acetaminophenol XIIAe.C HaXO,5,0H

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. [2:6-Dinitro-4-acctaminophenol and its salts: also the methyl ester and its diazorisation.] London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (1199-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218-219).

#### 2:6-Diamenol.

2-Amino-6-liydraxylamino-1-nitro-5cyanophenol.

Potassium derivative C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>O<sub>4</sub>X<sub>4</sub>K (Potassium picraminepurpurate).

**Borsche**, W. and **Heyde**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3938-3942).

Thiophenol C<sub>b</sub>H<sub>5</sub>SH

Diphenylmethylsulphine.

Platinochloride

(C13H13SCl)2PtCl4

**Kehrmann**, F. und **Duttenhöfer**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905. 1197-4199.

#### PHENOLS C.H.O

#### Cresols C.H.Me.OH

Gaebel, W. Kondensationsprodukte aus in-Kresol und p-Kresol mit Aceton. Diss. Marburg, 1903, (40).

#### p-Cresol.

2,5,3,6-Dibromodichloro - derivative and the pseudobromide.

**Zincke**, T. und **Buff**, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (318-351).

3:5-Nitrobromo-, nitrodibromoand 3:2:5:6-nitrotribromo-derivatives.

**Zincke,** T. und **Emmerich**, W. *l.c.*, (309-317).

Tetrabromo-p-cresol pseudobromide.

Böttcher, K. Derivate des Tetrabrom-p-kresolpseudobromids. Diss. Marburg, 1903, (64).

Tetrachloro-p-cresol pseudobromide.

Hunke, L. Einwirkung von tertiären Aminen auf Tetrachlor-p-Kresolpseudobromid. Diss. Marburg, 1904, (56).

#### PHENOLS C.H. O vic.-m-Xylenol.

Auwers, K. und Markovits, T. von.

Ueber vic. m-Xvlenol und ein Tetramethyldiphenochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 226-2371.

### p-Ethylphenol.

NITRODIBROMO- AND NITROTRIBROMO-DERIVATIVES.

Zincke, T. und Reinbach, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, 355-364.

#### PHENOLS C. H 1: 0 o-Propylphenol.

O-γ-CHLOROPROPYLPHENOL CH2CL[CH2]2.C6H4.OH

and the phenyl evanate compound.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. -850-855).

#### p-iso Propylphenol.

a-d- Teibeomoisopropyltetrabromophenoi C. Bra/OH .CBrMe.CHBr<sub>o</sub>

and the acctate. Zincke, T. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, 75-99.

## PHENOLS C H 120 Thymol

5:2:1 Call Me C II-.OH

Dekker, G. et Solonina, B. Constitution des couleurs nitrosées du thymol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Olsč., 36, 1901, (proc.-verb. 1564-1565; **37**, 1905, (120-129); fa part St. Peterburg, 1905, 100.

#### PHENOLS C .. H . O Hexylphenol

OH.C.H. CH. CH., CHMeEt o-Oxymethopentylbenzene .

> Епил пине. Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 12312 2315.

## ALCOHOLS C.H. O ALCOHOL C H O

Benzyl Alcohol CHECHOH

o-, m- and p-Chloro-,m-lorono-, o- and mamino-derivatives.

Mettler, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1715-1753 .

#### o-Nitro-derivative.

Carré, P. Décomposition de l'alcool o-nitrobenzylique sous l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 663-(66.5)

Acetyl derivative CH3.CO.CHPh.OH

Phenylacetyl-carbinol and its acetyl derivative.

Carapelle, E. Alcool fenil-acetolico. Gazz, chim. ital., Roma, 33, ii, 1903. 261-264).

## ALCOHOLS C.H. 0 α-Phenylethyl Alcohol.

Trichloro-derivative C.H.,CH OH) CCI-

and its benzoyl derivative.

Dinesmann, A. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, 201-2031.

#### D-DIMETHYLAMINO-BERIVATIVE NMe.C.H.CHOH.CH

Methyl-4-dimethylaminophenylearbinol.

Sachs, F. und Sachs, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (5H-517).

METHYL ETHER OF THE NITRO-DERIVATIVE C. Hs.CH(OMe).CH..NO;

Phenylaitroethane-oxymethane.

Meisenheimer, J. und Heim, F. l.c., 166-173 .

## ALCOHOLS CaH1: 0 7-Tolylethyl Alcohol.

Trichloro-derivative

Me,C, H,,CH OH),CCl<sub>2</sub>

and its acetyl and benzoyl derivatives.

Paris, C.-R. Acad. Dinesmann, A. sci., **141**, 1905, -201-203).

#### Phenyldimethylcarbinol C.Hs.CMe..OH

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. Phenyldimethylcarbinol. London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (661-672).

#### ALCOHOLS C16H14O Tolyldimethylcarbinols C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Me.CMe<sub>2</sub>.OH

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. [o-Tolyldimethylcarbinol.] L.c., (1066-1082).

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [m-Tolyldimethylcarbinol.] l.e., +1083-106).

**Perkin**, W. H. *jun.* [p-Tolyldimethylcarbinol and its phenylurethane.] *Lc.*, (639-655).

## Benzyldimethylcarbinol

 $\mathrm{C_7H_7.CMe_2.OH}$ Action of dilute nitric acid.

Konovalov, M. 1. et Manovskij, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (224–227).

### p-Xylylethyl Alcohol.

TRICHLORO-DERIVATIVE C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>Me<sub>2</sub>,CH<sub>4</sub>OH).CCI

and its acctyl and benzoyl derivatives.

**Dinesmann,** A. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (201-203).

## ALCOHOLS $C_{11}H_{16}O$ Benzylmethylethylcarbinol $CH_{2}Ph,CMeEt,OH$

Konovalov, M. 1. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1901, (228-232).

## ALCOHOLS C<sub>12</sub>H<sub>18</sub>O Benzyldiethylcarbinol

CH, Ph, CEt, OH

Konovalov, M. I. I.e., (228-232).

PHENOLS  $C_nH_{2n-}$  **O**PHENOLS  $C_9H_{16}$ **O**P-Propenylphenol
CHMe: CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH

METHYL ETHER (Ancthole). Nitrosochloride.

Müller, H. Anlagerung von Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte organische Verbindungen. [Anetholnitrosochlorid.] Diss. Göttingen, 1901, (26).

Schmidt, E. Anetholnitrosochlorid. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (655-656).

## p-isoPropenylphenol CH<sub>2</sub>: CMe.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH

p - Dibromoisopropenyltetrabromophenol  $C_6\mathrm{Br}_4(\mathrm{OH}).\mathrm{CMe}:\mathrm{CBr}_2$  and p-bromoisopropenyltetrabromophenol.

**Zincke**, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (75-99).

#### PHENOLS $C_{12}H_{16}O$

## Hexenylphenol

OH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH.: CH.CHMeEt (0-Oxymethopentenylbenzene).

ETHYL ETHER.

Optically active.

Klages, A. and Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

## PHENOLS C<sub>10</sub>H<sub>20-15</sub>0 PHENOLS C<sub>10</sub>H<sub>0</sub>0

## Naphthols.

Bruncke, H. Bromderivate des α-Naphtols. Diss. Marburg, 1903, (58).

#### AMINO-DERIVATIVES.

Gageur, R. Periamidonaphtol. Diss. Basel, 1904, (50).

#### Benzyl derivatives.

Bakunin, M. Condensazioni in presenza di metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (195-496); Rist. da Napoli, Rend. Acc. sc., ser. 3, 9, 1903, (58-59).

## Thionaphthol Carlesh

Iri- $\alpha$ - and  $\beta$ -naphthylmethylsulphines. Platinochlorides  $(C_{21}\Pi_{17}SCI)_2PtCI_4$ 

Kehrmann, F. und Duttenhöfer, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 4197-4199).

## PHENOLS C<sub>13</sub>H<sub>211-14</sub>0 PHENOLS C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>0

Benzylphenol PhCH<sub>2</sub>,C<sub>n</sub>H<sub>4</sub>,OH and its BENZOYL DERIVATIVE.

Bakunin, M. Condensazioni in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, ·454-460).

## PHENOLS $C_{14}H_{14}O$

## 2-Oxy-dibenzyl

 $HO.C_5H_4.CH_2.CH_2.C_5H_5$  and the 2-METHOXY-DERIVATIVE.

Kostanecki, S. von, Rost, A. und Szabránski, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 913-944).

Kostanecki, S. von. Berichtigung. Betr. o-Oxy-dibenzyl.] *l.e.*, (4548).

ALCOHOLS C.H. n-140 ALCOHOLS  $C_{14}H_{14}O$ Phenylbenzylcarbinol. 1-Dimethylamino-derivative Me-N.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH(OH).C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>

Sachs, F. und Sachs, L. Le., 511-517.

#### ALCOHOLS C10H10 Diphenylbutyl Alcohol.

DINITRO-DERIVATIVE OF THE METHYL ETHER OMe.CHPh.CH(NO2..CHPh.CH2.NO2

1:3-Diphenyl-2:4-dinitrobutane -1-oxymethanes.

The legitrazone and 2:1:4-tribromoderivative.

Meisenheimer, J. and Heim, F. Le., 466-173

DINITRO-DERIVATIVE OF THE EINYL ETHER.

Meisenheimer, J. und Heim, F. loc.

PHENOLS $C_n H_{2n-16} 0$ PHENOLS C.4H10 o-Oxystilbene CHPh: CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH METHYL ETHER.

Funk, C. and Kostanecki, S. von. Lc., 1939, 946.

### p-0xystilbene.

Bromo-derivatives.

Geibel, W. Bromderivate des p-Oxystilhers. Diss. Marburg, 1903, 50).

> ALCOHOLSC.H ..... 0 ALCOHOLS C ... H .. O

Anthranol  $C_{1}\Pi_{4} < \frac{C\Pi}{C_{1}\Omega\Pi_{2}} > C_{6}\Pi_{4}$ 

DIANTHRANOL LIBER

 $(10.0 < \frac{C_{\rm e}H_4}{C_{\rm e}H_4} > 0.01)$ 

Liebermann, C. und Mamlock, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1797, 1798)

a-Anthrol C<sub>1:</sub>H<sub>2</sub>OH

and the ACETATE, METHYL AND ETHYL ETHERS. Dienel, H. J.e., (2862-2867).

#### 2-Anthrol.

1:2-Nitroso-anthrol. Salts, methyl and ethyl ethers.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 342, 1905, 59-89.

ALCOHOL C15H26O Diphenylmethylhexadienol

PhCH: [CH],.CH.CPh(OH).CH.Me

Bauer, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (688-690).

> PHENOLS CnH2n-110 PHENOLS C17H14O Benzyl-a-naphthol  $C_0H_5$ ,  $CH_2$ ,  $C_{10}H_6OH$

ACETYL BENZOYL DERIVATIVES AND MITRO-COMPOUND.

Bakunin, M. e Barberio, M. del benzil-α-naftolo e suoi derivati, Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (467-178.

Benzyl-\beta-naphthol

AND II'S ACETYL, BENZOYL, AND PHENYL-p-NITRO-CINNAMYL ESTERS.

Bakunin, M. e Altieri, G. Sintesi del benzil-β-naftolo e suoi derivati. l.c., (487-492).

> ALCOHOLS C.H :1-210 ALCOHOL C19 H1 0

Triphenylcarbinol Ph.C.OH

p-Trichloro- and p-trhodo-derivatives and their sulphates, double salts with tin eldoride, and ethyl ethers.

Baeyer, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 4569-590, 1156-1164).

p-Tribromo-, trichloro- and trilodo-DERIVATIVES.

Fischer, O. and Hess, W. l.c., (335-338.

> ALCOHOL C. H 18 O Diphenyl-p-tolylcarbinol.

Schick, A. Diphenyl-p-tolylcarbinol. Diss. Freiburg (Schweiz), 1904, (63+1).

> ALCOHOL C21H20 Phenyl-di-p-tolylcarbinol (C<sub>7</sub>H<sub>2</sub>).CPh.OH

Kliegl, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (81–87).

> ALCOHOLC.H. ... O

ALCOHOL Co.H.O

Triphenylhexadienol PhCH : [CH] : ČH.CPh(OH).CH<sub>2</sub>Ph Bauer, H. Le., 688-690.

ALCOHOL С. **Н**. 11 - 2 0

ALCOHOL C H<sub>18</sub>0

## Diphenyl- $\beta$ -naphthylcarbinol $C_{10}H_{7}$ , $C_{1}$ O H P $H_{2}$

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. l.e., (2213-2219).

ALCOHOL  $\mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{20-3}\mathbf{0}$ ALCOHOL  $\mathbf{C}_{20}\mathbf{H}_{20}\mathbf{0}$ 

9:9-Diphenyl-10-dihydroanthranol

CH(OH)<\(\begin{cases} \begin{cases} \begin{

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. 1.c., (1799-1805).

PHENOL C<sub>11</sub>H<sub>211-38</sub>0 PHENOL C<sub>32</sub>H<sub>26</sub>0

Phenol CHPh<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CHPh.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH

METHYL ETHER.

**Haller**, A. et **Guyot**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (9-13).

DI-OLS.

#### PHENOLS $C_nH_{2n-6}O_2$ PHENOLS $C_6H_6O_2$

Philip, J. C. and Smith, S. H. Researches on the freezing points of binary mixtures of organic substances: the behaviour of the dihydric phenols [catechol, resorcinol and quinol] towards p-toluidine, a-naphthylamine, and picric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1735–1751); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255).

## Pyrocatechol $C_6H_4(OH)_2[I:2]$ (Catechol. Pyrocatechin).

Fabinyi, R. und Széky, T. Condeusation von Brenzcatechin mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2307-2312).

**Széky**, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. (Ungarisch and Deutsch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., **27**, 1905, (72–89, 1–9).

METHYL ETHER (Guaiacol). o-Diamino-derivative.

**Schwab**, J. II. o-Diaminoguajacol und sein Oxydations-Produkt. Diss. Basel, 1904, (47).

(D-7195)

DIMETHYL EIHER  $C_6\Pi_4(OMe)_2$ (Veratrole).

3:4:5-Trinitro-derivative.

Blanksma, J. J. On trinitroveratrol [the trinitrodimethyl ether of pyrocatechin]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, +162-465) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, +164-467) (Dutch); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (313-319) (French).

METHYLENE ETHER  $CH_2 < C > C_6H_4$ 

**Herz**, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2853-2860).

METHYLAMINOACETYL DERIVATIVE C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)<sub>2</sub>,CO.CH<sub>2</sub>,NHMe and the compound

C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>(OH)<sub>2</sub>,CH(OH),CH<sub>2</sub>,NHMe **Dakin**, H. D. The synthesis of substances allied to adrenaline. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (154-155).

The synthesis of a substance allied to adrenalin [by the electrolytic reduction of methylamino-acetyleatechol.] London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (191-497).

### Resorcinol $C_6\Pi_4(O\Pi)_2[1:3]$

Koch, B. Uber die Kondensation von Phtalylbenzoylaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen, 1903, (55).

Liebig, H. von. Vereinigung von Benzil mit Resorcin. TI 1: Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105– 172).

Nitroso derivative.
Mono-alkyl ethers.

Eisenach, H. Konstitution der beiden Modifikationen des α-Ortho-Nitrosoresorcimmonoäthyläthers und α-Ortho-Nitrosoresorcimmonomethyläthers. Diss. Erlangen, 1904, (52).

Henrich, F. [Zwei Modifikationen von Nitrosoresorcinmonoalkyläthern.] J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (56).

PHENOLS  $\mathbf{C}_7\mathbf{H}_8\mathbf{O}_2$ Methylpyrocatechol.

ω-Ciiloro-derivative

 $ClCII_2.C_6H_4(OH)_2\ [1:2:1]$ 

 $\begin{array}{ccc} \textit{Methylene ether} & \textit{CICH}_2.C_0H_4: O_2: CH_2 \\ & (Piperonyl chloride). \end{array}$ 

Decker, H. und Koch, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38 1905, (1739-1741).

Orcinol  $C_6H_3Me(OH)_2[1:3:5]$ 

Mussett, J. A. Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orein und Acetessigester. Diss. Tübingen, 1902, (10).

Amino-derivative.

Methyl ether.

Henrich, F. and Schierenberg, F. Oxydationsprodukt des Amidoorcinmonomethyläthers, C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OHCNH<sub>2</sub>)(CH<sub>3</sub>)(OCH<sub>3</sub>), -[1:2:3:5], J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (365-374).

**Toluquinol**  $C_6H_3Me$  (OH)<sub>2</sub>[1:2:5]. XITROBROMO- and AMINOBROMO-DERIVATIVES.

Zincke, T. und Emmerich, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (309–317).

PHENOLS C: H1002

4-Ethylpyrocatechol  $EtC_\kappa H_3(OH)_2$ Methylene and dimethyl eithers of the dibromo-derivative

 $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br.CHBr.C}_6\Pi_3 < \stackrel{\bigcirc}{\bigcirc} > \text{CH}_2 \text{ and} \\ \text{CH.Br.CHBr.C}_6\Pi_3 (\text{OMe})_2 \end{array}$ 

Barger, G. and Jowett, H. A. D. [α-3: 1-Methylenedioxyphenyl-αβ-dibromoethane and α 3: 1-dimethoxyphenyl-αβ-dibromoethane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 967-97-0; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205).

### Ethylquinol.

Tribromo-derivative.

Zincke, T. und Reinbach, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (355–361).

P-Oxyethylphenol.

METHYL ETHER OF THE TRICHLORO-DERIVATIVE McO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH(OH).CCl<sub>2</sub>

and its acctyl—derivative.

Dinesmann, A. Paris, C.-R. Acad.
sci., 141, 1905, (201–203).

ALCOHOLS  $C_nH_{2n-6}O_2$ ALCOHOLS  $C_9H_{12}O_2$ 

Oxyphenylethylcarbinol.

METHYL ETHER  $C_6\Pi_4({\rm OMe}).{\rm CHE}t({\rm OH})$ 

Hell, C. Zur Abwehr, [Betr. Verhalten des p-Methoxyphenyl-äthylcarbinols...] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1680-1683).

Hell, C. und Hofmann, A. Ueber ound p-Methoxyphenyl-āthylcarbinol und die daraus erhaltenen Anethole, L.c., (1676–1680),

1230

Klages, A. Hrn C[arl], Hell zur Erwiderung. (I. H.) Betr. [Methoxyphenyl-äthyl-carbinol.] l.e., (912-914, 2219-2222).

## $\begin{array}{ccc} \mathit{PHENOLS} & C_n H_{2^{n-8}} O_2 \\ & \text{PHENOLS} & C_8 H_8 O_2 \end{array}$

Di-oxystyrene  $CH_2: CH.C_6H_3(OH)_2[1:3:1].$  DIMETHYL ETHER.

Barger, G. and Jowett, H. A. D. [3:4-Dimethoxystyrene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (967-971); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205).

#### PHENOLS $C_9H_{10}O_2$

Propenylpyrocatechol Call (OH), CH: CHMe

METHYLENE ETHER (isoSafrole).

Ehrle, A. Einwirkung des Natriumäthylats auf Bromide des Isosafrols und

äthylats auf Bromide des Isosafrols und gebromte Isosafrole. Diss. Rostock, 1901, (49).

## Propenylpyrocatechol C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH : CH<sub>2</sub>

METHYL ETHER (Eugenol).

**Thoms**, II. Wertbestimmung des Nelkenöles. [Eugenol.] Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (140–150).

PHENOLS  $C_nH_{2n-14}O_2$ PHENOLS  $C_{13}H_{12}O_2$ 

## Dioxydiphenylmethane.

OCTABROMO-DERIVATIVE.

Zincke, T. und Buff, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (318–351).

### PHENOLS C14H14O2

## Di-p-oxydiphenylethane.

DIMETHYL ETHER CH<sub>3</sub>,CH<sub>4</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OMe)<sub>2</sub>

**Lunjak**, A. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (301-311).

## PHENOLS C<sub>1</sub> H<sub>1</sub> 0

Alcohols.

## **Di-p-oxydiphenyldimethylmethane** $(C_8\Pi_4, O\Pi)_2CMe_2$

TETRABROMO- and DIBROMODINITRO-DERIVATIVES.

**Zincke**, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (75-99).

XITRO-DERIVATIVES.

Széky, T. Nitroderivate des p-Diphenvlol-dimethylmethans. (Ungarisch and Dentsch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (37-78, 1-11).

#### PHENOLS C16H100

## Dioxytetramethyldiphenyl [HO.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Me<sub>2</sub>.]<sub>2</sub>

and the DIACETYL DERIVATIVE.

**Auwers**, K. und **Markovits**, Th. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (226-237).

#### PHENOLS C19 H24O2

## Di-p-oxy-diphenyllieptane

and its  $\frac{C_6H_{13}.CH(C_6H_4.OH)_2}{DBENZOYL}$  DERIVATIVE AND DIMETRYL ETHER

**Lunjak**, A. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, [301–311].

PHENOLS  $C_nH_{2n-16}O_2$ 

PHENOLS  $C_{14}H_{12}O_3$ 

p-Dioxystilbene.

Münch, S. p-Dioxystilben. Diss. Marburg, 1903, (58).

ALCOHOLS  $\mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{2^{11}-16}\mathbf{O}_{2}$ 

ALCOHOLS  $C_{14}H_{12}O_2$ 

Dihydro-oxanthranol

 $C_6H_4 < C(OH) > C_0H_6$ 

and its DIACETYL DERIVATIVE.

Godchot, M. Produits d'oxydation de dihydro-oxanthranol. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (250-252).

PHENOL CuH 21-180,

PHENOL  $C_{14}H_{10}O_2$ 

p-Dioxytolane

 $\mathrm{HO.C_6H_{4.C}}\ \mathrm{C.C_6H_{4.OH}}$ 

TETRACILLORO-DERIVATIVE, DIBROMIDE AND CHLOROBROMIDE.

**Zincke**, Th. Liebigs Am. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (236-258).

(D-7195)

Wagner, H. Tetrachlor-p-Dioxytolan. Diss. Marburg, 1903. (59).

#### 2:3-Dioxy-anthracene

and the DIACETATE AND DIMETHOXY-DERIVATIVE.

**Lagodzinski**, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (90-111).

PHENOLS  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{n-22}\mathbf{0}_{1}$ 

PHENOLS  $C_{19}H_{16}O_{1}$ 

Dioxytriphenylmethane.

Wollenberg, W. Derivate des Dioxytriphenylmethans. Diss. Marburg, 1902, 156.

ALCOHOLS CnH2n-22O2

ALCOHOLS C20H10O2

Dibenzhydrylbenzene C\_H<sub>2</sub>(CHPh,OH)<sub>2</sub>

Guyot, A. et Catel, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1348-1350).

PHENOLS C.H. H. 2n-2402

PHENOLS  $C_{20}H_{16}O_2$ 

2:5-Dioxy-7-phenylstilbene.

DIMETHYL ETHER  $(\mathrm{MeO})_2\mathrm{C}_6\mathrm{H}_3$  .  $\mathrm{CPh}:\mathrm{CHPh}$ 

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1794-801).

PHENOLS C.H 2n-2602

PHENOLS C<sub>20</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub>

ββ-Dinaphthol.

Bünzly, H. und Decker, H. Oxydation des  $\beta$ , $\beta$ -Dinaphtols. *l.c.*, (3268-3273).

ALCOHOLS CnH2n-3002

ALCOHOLS  $C_{26}H_{22}O_2$ 

Benzpinacone

 $Ph_2C(OH).CPh_2(OH)$ 

Meerburg, P. A. . . Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones [spécialement de la 4.1'.1'.4." tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4".1." tétrachlorobenzopinacoline]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 431–139).

2 X 2

Valeur, A. Benzopinacone et benzopinacoline. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 480-181).

## Phenylene-triphenyl-bis-carbinol 110. CPh<sub>2</sub>. C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>. CHPh.OH

**Guyot,** A. et **Catel,** J. Dérivés du benzodihydrofurfurane. *l.e.*, **140**, 1905, (254-256). [Erratum (400)].

#### TRI-OLS.

## PHENOLS C<sub>0</sub>H<sub>2n-6</sub>O<sub>3</sub> PHENOLS C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub>

Pyrogallol  $C_6H_2OH_3[4:2:3]$ 

Fabinyi, R. und Szeki, T. Condensation von Pyrogallol mit Aceton und Methyl-äthyl-keton, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3527-3531.

Hess, H. Méthylation du pyrogallol. Thèse, Genève, 1904, 644.

CONDENSATION PRODUCT FROM PYROGALLOL
AND ACETONE

$$\begin{array}{c} C_0(OH)_3 & CMe_2 \\ CMe_2 & CMe_2 \end{array}$$

and the hexa-acetate and hexabenzoate.

Fabinyi, R. und Szeki, T. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 13527-3531.

## DIMETHYL ETHER C, H, OMe 2 OH [6:2:1]

Graebe, C. und Hess, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (232-243).

#### TRIME HIYL CTHER.

4- and 5-Amino-derivatives.

Graebe, C. und Suter, M. Le., (222-232).

1:6- Dedroso-derivative  $C_{\rm b}\Pi B r_2/O \Pi J_3$ 

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [Dibromopyrogallol and its triacetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (855-864).

## Oxyquinol:

Heintschel, E. Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2878) 2883).

#### Phloroglucinol.

Hartwich, C. und Winckel, M. Vorkommen von Phlorogluein in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1901, (462– 475). TRIMETHYL ETHER.

1230

Mannich, C. Einwirkung von Salpetersäure auf Phloroglucintrimethylather. *L.c.*, 501–512 : Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (46–56).

#### PHENOLS C<sub>3</sub>H<sub>10</sub>O<sub>3</sub>

## 4-Oxyethylpyrocatechol CH<sub>3</sub>.CH OH CH<sub>3</sub>.CH

Dimethyl and methylene ethers of the bromo-derivatives

 $\mathrm{CH_2Br.CH}(\mathrm{OH},\mathrm{C_bH_2}(\mathrm{OMe})_2$  and

 $CH_2Br.CHOH..C_6H_2 < \stackrel{O}{\bigcirc} > CH_2$ 

Barger, G. and Jowett, H. A. D. [ $\alpha$ -3: 4-Dimethoxyphenyl- $\beta$ -bromo- $\alpha$ -hydroxyethane,  $\alpha$ -3: 4-methylenedioxyphenyl- $\beta$ -bromo- $\alpha$ -hydroxyethane,  $\beta$ -3: 4-methylenedioxyphenyl -  $\beta$  - hydroxyethylmethylamine, and Mameli's piperoxyl dibromide.

 $\text{CH}_2\text{Br,CH} \text{OH}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{Br} \stackrel{\text{O}}{<_{\text{O}}} > \text{CH}_2.$ 

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 4967-9714; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 42054.

#### ALCOHOLS C.H 28-603

## ALCOHOLS C.H. O.

### Dioxypropylphenol.

MONOMETHYL ETHER MeO.C  $_{5}\mathrm{H_{4}.CH}_{3}\mathrm{OH}_{3}\mathrm{CH}_{4}\mathrm{OH}_{3}\mathrm{CH}_{4}\mathrm{OH}_{3}$ 

+Anethoglycol)

and its mono- and di-acetyl derivatives

Varenne, E. et Godefroy, L. Anéthoglycol (glycol de l'anéthol). Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (591–592).

## PHENOLS C.H. 211-18 03

## PHENOLS C: H100

Phenols Oll Coll CHie

Trimethyl ether (Asarone).

Beckstroem, R. Derivate des Asarons. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (92-96).

### PHENOLS C<sub>0</sub>H<sub>2n-1</sub>, 0<sub>3</sub> PHENOLS C<sub>10</sub>H 0<sub>3</sub>

## 1:3:6-Trioxynaphthalene.

ACETATE and BENZOATE, POLYMERIDE  $C_{20}H_{16}O_6$  and its acctate and benzoate.

Meyer, R. und Hartmann, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3915-3956).

667

ALCOHOLS C<sub>11</sub>H<sub>21-14</sub>O<sub>3</sub>
ALCOHOLS C<sub>15</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>

2:5-Dioxy-diphenylethylcarbinol.

(MeO)2.C6H3.C(OH)PhEt

Kauffmann, H. and Grombach, Ad. 1.c., (794-801).

PHENOLS  $C_nH_{2n-16}O_3$ PHENOLS  $C_{14}H_{12}O_3$ 

2.3'.4'- and 4.3'.4'-Trioxystilbene (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CH: CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OH METHYLENE ETHER.

Kostanecki, S. von und Sulser, J. l.e., (941-942).

PHENOLS  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-2^{n}}\mathbf{0}_{3}$ 

PHENOLS  $C_{16}H_{12}O_3$ 

 ${\bf Trioxyvinyl phen anthrene.}$ 

Trimethyl. Ether and its pierate.

Knorr, L. und Pschorr, R. l.c., (3153-3159).

ALCOHOLS CnH2n-2203

ALCOHOLS C<sub>19</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>

2:5-Dioxytriphenylcarbinol  $CPh_2(OH)_Ch_1GhI_3(OH)_2$ DIMETHYL ETHER  $(MeO)_2, C_pH_2, C(OH)Ph_1$ 

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. l.e., (794-801).

3:5-Dioxytriphenylcarbinol.

Ether

 $\frac{\mathrm{CPh}_2(\mathrm{OH}).C_{\mathfrak{g}}H_3(\mathrm{OH}).O.C_{\mathfrak{g}}H_{\mathbb{Q}}(\mathrm{OH})}{\mathrm{CPh}_2(\mathrm{OH})}.$ 

(Phenol ether of 3: 5-dioxytritanol). **Liebig**, H. von. J. prakt Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (105-172).

ALCOHOLS C20 H18O3

2:5-Dioxydiphenylbenzylcarbinol. DIMETHYL STHER (MeO)<sub>2</sub>,  $C_6H_3$ , C(OH)Ph,  $C_7H_7$ 

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (794-801).

ALCOHOLS  $C_nH_{2n+24}O_3$ 

ALCOHOLS C20H16O3

Dioxyphenylanthranol dihydride.

DIPHENYL ETHER

Pho.C(OH)< $\frac{C_6\Pi_4}{C_6\Pi_4}$ >CPh.OPh

(9: 10-Diphenoxy-9-phenylanthranol hydride) and its acetate.

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. l.e., (1799-1805).

 $\begin{array}{ccc} ALCOHOLS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{1n-2b}\textbf{0}_{3} \\ & \textbf{Alcohols} & \textbf{C}_{20}\textbf{H}_{14}\textbf{0}_{3} \end{array}$ 

Resorcylanthranol

and the triacctate.

Liebermann, C. und Mamlock, L. l.c., (1797-1798).

TETRA-OLS.

PHENOL C H<sub>2n=6</sub>O<sub>4</sub>

Phenol  $C_9H_{12}O_4$ 

Oxytrimethylpyrogallol.

Graebe, O. et Studer. Un oxytriméthylpyrogallol identique avec l'antiarol de Kiliani. Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 4), 17, 1904, (117).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{PHENOLS} & C_n H_{2^n-1^4} O_4 \\ \\ & \text{PHENOL} & C_{12} H_{10} O_4 \end{array}$ 

Diresorcinol.

HEXABROMO-DERIVATIVE.

Bechhold, H. Das eigenartige Verhalten von Hexabrondiresorein in alkalischer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (845–846).

ALCOHOLS  $C_nH_{2n-22}O_4$ ALCOHOL  $C_{19}H_{16}O_4$ Trioxytriphenylcarbinols

 $-(\mathrm{HO.C_6H_4})_{\mathrm{3}}\mathrm{C.OH}$ 

Trimethyl ethers

(m- and p-Trianisylearbinols).

Sulphates.

**Baeyer**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1156-1164).

HEXA-OLS.

PHENOLS CnH2n-140

PHENOL C. H. O.

Hexaoxydiphenyl [3:1:5:3':4':5'] and [2:3:4:2':3':1'].

HEXAMETHAL LIBERS.

**Graphe**, C. und **Suter**, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (222-232).

3610.

OCTA-OLS.

# $\begin{array}{cc} \mathit{PHENOLS} & C_n H_{2^n-1^4} \mathbf{0}_{\delta} \\ \\ \text{PHENOL} & C_{14} H_{14} \mathbf{0}_{\delta} \end{array}$

Hexaoxyhydrobenzoin.

Hexamethyl ether

UNeO\_C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.CH(OH)—7<sub>2</sub> Heffter, A. und Capellmann, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3634–

1240 REDUCED BENZENOID-OLS, CYCLIC-OLS OTHER THAN BENZENOID-OLS.

GENERAL.

Auwers, K. Umwandelung hydroaromatischer Alkohole vom Typus

**Brunel**, L. Thymomenthol et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1252–253.

Haller, A. et March, F. Une nouvelle méthode de synthèse de dérivés alcoylès de certains alcools cycliques saturés. Préparation d'homologues du menthol. Le., 174-479.

— Etude des β méthyl d beuzyleyelohexanols et l méthyl-1 dibenzyleyelohexanol. *l.e.*, 621-629).

et **Martine**, C. Menthones et menthols obtenus par la réduction de la pulégone par l'action catalytique du nickel réduit. *Le.*, (1298-1303).

Ihssen, G.—Isomere Menthylamine u. Menthole.—Diss. Leipzig, 1903, (56.

**Leroux**, 41. Le décahydronaphtol β et l'octohydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (590-591).

Moycho, S. und Zienkowski, F. Camphen, I. Oxydation des Camphens; I-solirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsprodukte, 2. Cyclen, 3. Camphenglycol, I. Ueber die Verbindung C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub>. 5. Neue Säure von der Zusammensetzung C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub>, 6. Camphenkamphersäure, 7. Camphenilsäure, 8. Methyleamphenilol. (Alkohol C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O aus Camphenilol.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 47–65).

Nikitin, V. I. Alcools terpéniques neuveaux obtenus du carvone, du hydrocarvone et de la fenchone. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 780–783).

Nikitin, V. I. Un hydrocarbure nouvel de la série  $C_nH_{2n-6}$  obtenu en partant de l'alcool thujylique. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 783-784.)

Sabatier, P. et Mailhe, A. Synthèse de divers alcools dans la série du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (343-346).

Soden, H. von und Elze, F. Auflindung eines neuen Terpenalkohols im ätherischen Myrtenöl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1031).

penöl. [Betulol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1636–1638).

**Tappeiner**, H. von. Wirkung der photodynamischen (fluoreszierenden) Substanzen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **21**, 1901, (375–395).

Thoms, H. Maticoöl und Maticokampfer. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 14904, 11, 1, 1905, (180-183); Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (811-812); Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1901, (771-773); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-126).

des Cincols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, 417-128.

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Phenylchrysofluoren. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2213-2219).

Wallach, O. 1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt desätherischen Ocls von Schimus molle L. 3. Verkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinocarveols im ätherischen Ocl von Eucalyptus globulus. 1. Semicarbazon des d- und 1- Fenchons und das Vorkommen von 1- Borneolester im Thujaöl. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (1-16).

### oLS $C_0H_{20}O$ oLS $C_0H_{10}O$ Cyclohexanol.

Holleman, A. F., Laan, F. H. van der et Slijper, H. H. Préparation [suivant la méthode catalytique de M. M. Sabatier et Senderens par Fhydrogénation du phénol] du cyclohexanol . . . . et de quelques-uns de ses dérivés. Rec. Tray, chim., Leiden, **24**, 1905, [19–24].

IODOCYCLOHEXANOL C6H101.OH

Acetyl and propionyl esters.

Brunel, L. Nouveaux dérivés d'addition du tétrahydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1029–1031).

### ols $C_7H_{14}O$ Cycloheptanol

$$\begin{array}{l} \text{CH}_{!}(\text{OH}) < & \text{CH}_{2} \cdot \text{CH}_{2} \cdot \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{2} \cdot \text{CH}_{3} \cdot \text{CH}_{4} \cdot \text{CH}_{2} \end{array}$$

(Suberyl alcohol .

Demjanov, N. Le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique. L'amine  $C_6H_{11}CH_2NH_2$  et sa transformation dans l'alcool subérique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (166–176).

## o-, m- and p- Methylcyclohexanol and text.- methylcyclohexanol

$$\mathrm{MeC}(\mathrm{OH}) {<} \overset{\mathrm{CH}_2}{\underset{\mathrm{CH}_2}{\mathrm{CH}_2}} \overset{\mathrm{CH}_2}{\underset{\mathrm{CH}_2}{\mathrm{CH}_2}} {>} \mathrm{CH}_2$$

Sabatier, P. et Mailhe, A. Dérivés monochlorés du méthyl cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 350-352, 840-843).

## Cyclohexylcarbinol $C_6H_{11}$ . $CH_2OH$

**Sabatier**, P. et **Mailhe**, A. l.e., **139**, 1904, (343-346).

### ols $C_{\delta}H_{1\delta}O$ Dimethylcyclohexanols

and 
$$CHMe < \frac{CH_2}{CH_2} \cdot \frac{CH_2}{CH_2} > CMe$$
. Off

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.e., 141, 1905, (20-22).

## 3-**O**xy-1 : 1-dimethylhexahydrobenzene

Crossley, A. W. and Renouf, X. [3-Hydroxy-1: I-dimethylhexahydrobenzene and its acetyl and benzoyl derivatives; its density, magnetic rotation and refractive power; also its oxidation and the action of hydrogen bromide and hydrogen iodide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 2005.

#### ors $G^{\theta}H^{19}O$

## 3-Methyl-6-ethylcyclohexanol

$$\text{CHMe} < \text{CH}_2 \cdot \text{CH(OH)} > \text{CHEt}$$

Haller, A. β-Méthyf-ε-alcoyleyclohexanones et les afcools correspondants homologues de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 127–130).

## Cyclohexyldimethylcarbinol

 $C_bH_{11}$ . CMe<sub>2</sub>.OH

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.e., 139, 1904, (343-346).

#### Normenthanol

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. [Normenthanol (8) and its phenylurethane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

#### ols $C_{10}H_{20}O$

## 3-Methyl-6-propyl-cyclohexanol

$$\label{eq:chieff} $\text{CHMe}$<\!\!\frac{\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH})}{\text{CH}_2}\!\!>\!\! \text{CH}.\text{C}_3\text{H}_7}$$

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 127-130).

## 1-Methyl-4-propyl-3-cyclohexanol and its PHENYLCARBAMATE.

Haller, A. et March, F. Nouvelle méthode de synthèse de dérivés alcoylés de certains afcools cycliques saturés. Préparation d'homologues du menthol. l.c., (471-479).

#### Menthanols.

o-Menthanol (2)

**Kay**, F. W. and **Perkin**, W. H. *jun*. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1066-1083).

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun.

670 m-Menthanol (3) and m-menthanol (8)

$$_{\rm CHMe} < \stackrel{\rm CH_2}{<} \stackrel{\rm CH_2}{\sim} \stackrel{\rm CH}{\sim} > \stackrel{\rm CH_2}{\sim} > \stackrel{\rm CH_2}{\sim}$$

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. f.c., (1083-1106).

$$\begin{array}{c} \rho\text{-MEXTHANOL} & 8 \\ \text{CHMe} < & \text{CH}_2\text{-CH} > \text{CH,CMe}_2\text{-OH} \end{array}$$

Perkin, W. H. jun. 1.c., (639-655).

#### Menthol.

$$\label{eq:charge_constraint} \footnotesize \text{CHMe} \underset{\text{CH}_{2^+} \rightarrow \text{CH}_2}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \footnotesize \bar{\text{CH}}_{1} \underset{\text{CH}_{2^+}}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \footnotesize \bar{\text{CH}}_{1} \underset{\text{CH}_{2^+}}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \footnotesize \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_{2}}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \footnotesize \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_{2}}{\overset{\text{CH}_2\text{CH}_2}{\leftarrow}} > \\ \footnotesize \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_{2}}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \ \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_{2}}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \ \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_2}{\overset{\text{CH}_2\text{OH}}{\leftarrow}} > \\ \ \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_2}{\overset{\text{CH}_2}{\overset{\text{CH}_2}{\leftarrow}}} > \\ \ \bar{\text{CH}}_{2} \underset{\text{CH}_2}{\overset{\text{CH$$

3-Methyl-6-isopropyl-cyclohexanol.

Haller, A. et Martine, G. Synthèse de la menthone et du menthol. Paris. C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 130-132.

Dessler, W. Berichtigung Umwandlung von l-Menthol in d-Menthol. J. prakt. Chem., Leipzig, N. F., 71, 1905, 248.

Kondakow, I. Stereoisomere Menthole. Le., 72, 1905, (185-193).

McKenzie, A. and Thompson, H. B. [Fractional hydrolysis of l-menthyl dlphenylethoxyacetate.dl-α-and-β-hydroxybutyrate, //-lactate, and //l-α-ethoxypropionate; the action of heat on the isomeric menthyl mandelates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1001-1022 [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 181.

Patterson, T. S. and Taylor, F. [/-Menthyl diacetyl-d-tartrate and its rotation; also the rotations of menthol, l-menthyl d-tartrate and l-menthyl acetate.] l.c., 33–12; [abstract] Proc., 20, 1901, (252).

The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VII. Solution-volume and rotation of menthol and menthyl tartrates. I.c., (122-135); abstract] Proc. Le., 21, 1965, (15).

Smiles, S. [/-Menthy] bromoacetate and the l-menthyl esters of dimethylthetine brounde, dl-methylethylthetine bromide, and diethylthetine bromide.] 1.c., (450-461); [abstract] Proc. Le., 92-93),

#### Tertiary Menthol

CIIMe
$$<$$
CH<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub> $>$ C OH . C $_{\parallel}$ H $_{7}$ 

Perkin, W. II. jun. Synthesis of tertiary menthol and of inactive menthene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255-256),

#### Pulegomenthols.

Haller, A. et Martine, ('. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1298–1303).

#### Hexahydrothymol

and its acid esters formed with succinic and phthalic acids.

Brunel, L. I.e., (252-253).

### Tetrahydroeucarveol

AND THE PHENYLURETHANE.

Wallach, O. und Köhler, Il. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (94-H6.

#### ols C11 H22 0

I-Methyl-1-isobutyl-3-cyclohexanol and its PHENYLCARBAMATE.

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1995, (474–479).

### 3-Methyl-6-isobutyl-cyclohexanol

$$\text{CHMe} < \underset{\text{CH}_2}{\text{CH}_2}, \underset{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} > \text{CH}, \text{C}_4 \text{H}_9$$

Haller, A. l.e., (127-130).

### Cyclohexylisobutyl-carbinol C. H., .CH:OH .CH<sub>2</sub>.CHMe<sub>2</sub>

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.e., 139, 1901, 313 346.

#### OLS $C_1 H_2 O$

I-Methyl-1-isoamyl-3-cyclohexanol

$$CH < \stackrel{CHMe}{\leftarrow} \stackrel{-CH_2}{\leftarrow} > CH.OH$$

Haller, A. et March, F. l.e., 140, 1905, 171 1791.

> OLS $C_nH_{2n-2}\mathbf{0}$ OLS CoH160

4 -Normenthenol (8)

$$\text{CH}_2 < \frac{\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2}{\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2} > \text{C.CMe}_2 \cdot \text{OH}$$

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 661. 6721.

1240

67 I

#### ols $C_{10}H_{15}O$

3-Methyl-6-allyl-cyclohexanol

$$\label{eq:CHMe} $$ $^{\text{CH}_2}$ - $^{\text{CH}_2}$ - $^{\text{CH}_1}$ - $^{\text{CH}_2}$ - $^{\text{CH}_2}$ - $^{\text{CH}_3}$ -$$

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (127–130).

**Decahydronaphthol** C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>OH ACETYL AND PHENTLCARBAMYL DERIVATIVES. Leroux, H. l.c., (590-591.

#### Borneol.

Golubev, P. G. Sur un camphre obtenu du bornéol provenant de l'huile éthérée du sapin sibérien. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. **36**, 1904, [proc.-verb. 776-777].

McKenzie, A. and Thompson, H. B. [Fractional hydrolysis of l-bornyl dlphenylethoxyacetate, dl-mandelate, dllactate, dl-α-hydroxybutyrate, and dl-αethoxypropionate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1004-1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (184).

#### Borneol Acetate C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>OAc

Golubev, P. Sur les produits cristallins obtenus de l'huile éthérée de l'Abies sibirica. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 1096-1108).

#### Dihydrocarveol.

Čugajev, L. A. l.c., 1988-1052.

#### Isoborneol.

Bouveault, L. et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (93–95).

#### Menthenols.

Δ1-o-Menthenol (8) 

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083).

Δ2- and Δ3-m-MENTHENOL (8)

and CHMe
$$<$$
CH $_2$ CCCMe $_2$ OH) $>$ CH

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. l.e., (1083-1106).

Δ3 -D-MENTHENOL S 

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. 7.4. 639-655.

### Methylcamphenylol

and the URETHANE and ACEIATE.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 17 - 63.

Bouveault, L. et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 93–95.

#### Terpineol.

Reichard, C. Reaktion des Terpineol. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 971-972).

### ols $C_1 H_{24}O$ Dicyclodihexylcarbinol

C<sub>6</sub>H<sub>H</sub> CHOH

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, 343-346.

> $OLS \quad C_nH_{2n-4}O$ ols C H O Allylborneol.

Gordon, A. B. La synthèse et les propriétés de l'allyl-bornéol. Kazanĭ, 1904, (I+129+2).

> OLS CaHan-O ols C1, H1 0

### Tetrahydronaphthol.

Bromo-derivative C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>Br(OH Bromleydrin of tetralnydronaphthylene glycol'.

Leroux, II. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (672-671).

ols C15H18O

Cyclohexylbenzyl Alcohol

CoH, CH OH).CoH5

Sabatier P. et Mailhe, A. Le., 313

ols CH 0

l-Benzyl-l-methyl-3-cyclohexanol.

Haller, A. et March, F. I.e., 140, 1905, 624-629.

Cyclohexylphenylmethylcarbinol C.H<sub>11</sub>.C OH)MePh

Sabatier, l'. et Mailhe, A. l.c., 139, 1904, (343-346).

1240 672

 $OLS = C_n \mathbf{H}_{2^{n-1}\epsilon} \mathbf{0}$ ols  $C_1$   $H_{10}$ Fluorenyl Alcohol

 $\dot{C}_6 \Pi_4 > CHOH$ 

ACCIVE DERIVATIVES OF 2-NITRO-, 4-NITRO-, AND OF 2:7- AND 2:4-DINITRO-PLUORENYL ALCOHOLS.

Schmidt, J. und Bauer, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737-37.577.

## OLS C.4H, O

## Diphenylenemethylcarbinol

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>>CMe.OH

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. l.c., 1105-4110.

#### OLS C. H.O

#### 2: 4-Dibenzyl-1-methyl-3-cyclohexanol.

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 621-629.

> $OLS = C_n H_{n-14} 0$ OLS C19H14O

Phenylfluorenol and its ACETATE.

Kliegl, A. Berlin, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, (281–297).

#### ols C.H.O

## Diphenylenebenzylcarbinol

$$\frac{C_5\Pi_4}{C_6\Pi_4}$$
>COH,CH,Ph

Ullmann, F. and Wurstemberger, R. von. l.e., (H05-1110).

> OLS CoH .- 0 ols C H O

Diphenylene-a-naphthylcarbinol

$$\frac{C_6 \Pi_4}{C_6 \Pi_4} > C(OH) \cdot C_{10} \Pi_7$$

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. l.c., 4105 4110).

## Phenyl-chrysofluorenol

$$\frac{C_{b}H_{4}}{\dot{C}_{11}H_{6}}$$
>COH. $C_{b}H_{5}$ 

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. I.e., 2213-2219).

OLS C\_nH\_2n=40O ols C39H94O

#### Oxytriphenylanthracene dihydride

 $C_6H_4 < \frac{CPh_2}{CPh(OH)} > C_6H_4$ 

(Triphenyldilay troanthranol and its METHYL ETHER.

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ-triphénylé et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 9-13,

OLS CuH2n-450 ols  $C_{38}H_{28}O$ 

## Oxytetraphenylanthracene dihydride

 $Ph_2C < C_6H_4 > CPh.C_6H_4OH$ ETHYL ETHER.

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ-tétraphénylé et ses dérivés. l.e., 140, 1995, (283-287). Erratum (400)].

DI-OLS.

DI- $OLS = C_0H_{>0}O$ 

DI-OLS C2H14O2

Methylcyclohexanediol

 $CIIMe < \begin{array}{c} CH_2 & ---CH_2 \\ CH_2 & CH_1OH \end{array} > CH.OH$ and its DIACETYL DERIVATIVE.

Stadnikov, G. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (185-189 .

DI-OLS  $C_{10}H_{20}O_{2}$ 

 $\alpha$ - and  $\beta$ - 2:8- Dioxyterpane.

Rupe, H. and Schlochoff, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1719 -1725).

DI-OLS CuHma-0

DI-OLS C10 H 10 O P

## 1: 2- Dimethylcamphanediol

 $CH_{14} < \frac{CMe.OH}{CMe.OH}$ 

Forster, M. O. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (232-241).

 $DI\text{-}OLS = \mathbf{C}_{\mathbf{u}}\mathbf{H}_{\mathbf{v}\mathbf{u}=\mathbf{s}}\mathbf{0}$ 

DI-OLS CioH160,

Glycol  $C_{10}H_{16}O$ .

From camphene on oxidation.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, -17/63.

TRI-OLS.

TRI-OLS CnH<sub>2n-1</sub>, 0,

TRI-OLS  $C_{14}H_{16}O_3$ Alcohol  $C_{14}H_{16}O_3$ 

TRIMETHYL ETHER (Methylthebatol).

Freund, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3234-3256).

1250

UNCLASSIFIED ALCOHOLS.

GENERAL.

Tschirch, A. und Müller, O. 67. Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea.—68. Albane und Fluavil der Sumatraguttapercha.—69. Albane des Mikindani-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1965, (111-146).

#### Antiarol.

Suter, J. F. M. Dérivés méthylés des acides oxybenzoiques et synthèse de l'antiarol. Thèse, Genève, 1904, [58].

#### 

Klobb, T. Arnistérine, phytostérine de l'Arnica montana L. Nancy, Bul. soc. sci., 5, 1904, (123-127).

Diacetyl derivative  $C_{28}H_{44}\backslash OAe_{12}$  and Phenylgarbamyl derivative

 $\begin{array}{c} C_{28}H_{44}(O,CO,NHPh)_2\\ \textbf{Klobb},\ T.\quad Paris,\ C.-R.\ Acad.\ sci.,\\ \textbf{140},\ 1905,\ (1700-1701). \end{array}$ 

#### Cholesterols

(Cholesterins).

Menozzi, A. Identità della colesterina del latte con quella della bilo. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i. 1903. (126-131).

Neuberg, C. und Rauchwerger, D. Neue Reaktion auf Cholesterin. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicinund Chemie. Festschrift für E. Salkowski.] Berlin, 1904, (277-284).

Schulze, E. und Winterstein, E. Verhalten des Cholesterins gegen das Licht. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, 316-319.

#### Cotellin $C_{29}H_{29}O_6$

**Hesse**, O. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), **72**, 1905, (243-248).

#### Lupeol $C_{26}H_{45}O$

Romburgh, P. van. Presence [of the cinnamic ester] of Inpeol in some kinds of guttapercha. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 4905], (137), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, f1905], 4120-121), 420-121).

Schulze, E. Lupeol. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, 174-476.

#### Perlatol CarHanOa

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 70, 1901, 1149-502).

### Phytosterols (Phytosterins).

**Klobb**, T. Phytostérine-alcool-bivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1700-1701).

 $\begin{array}{c} \textbf{Trimethylcetrol} \quad C_{54} \Pi_{46} O_{20} \\ \text{and diethylcetrol} \quad C_{51} \Pi_{33} (OEt)_{2} O_{13} \end{array}$ 

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (149-502).

#### ACIDS.

1300 GENERAL.

Barbieri, N. A. Les cérébrines de l'acide cérébrique préexistent dans le tissu nerveux à l'exclusion du protagon. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905. (1551–1553). [Errata (1630)].

Bertram, W. Einwirkung von Anilin auf Anhydridearbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1615 1625).

Bistrzycki, A. und Reintke, E. Abspaltung von Kohlenmonoxyd aus tertiären Säuren mittels concentrirter Schwefelsäure. Le., (839-848).

Bondzyński, St., Dombrowski, St. und Panek, K. Die Gruppe von stickstoffund schwefelhaltigen organischen Säuren, welche im normalen Menschenharn enthalten sind. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (83-121).

Brochet, A. et Petit, J. Sur l'électrolyse d'acides organiques au moyen du courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (142-444).

Brühl, J. W. und Schröder, 11. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (1-18, 513-541); Heidelberg, Verh. naturhist. Ver., N. F., **8**, 1905, (182-200, 246-276).

Celtner, J. et Reformatskij, S. Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange des ces éthers avec les aldéhydes. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, proc.-verb. 1297-1298).

Claisen, L. 1. Anwendung des Natrimmannids für die Condensation der Ketone mit Säureestern. (Nach Versuchen von R. Feyerabend). 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natrimmannid. Zum TI gemeinschaftl. mit R. Feyerabend). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 693-709.

**Čugajev**, L. A. Méthode de préparation des combinaisons xanthogéniques. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšé., **36**,1904, (1253-1258).

Ecker, K. Elektrolyse organischer Salze, Diss. kgl. techn. Hochschule, München, 1903, 68, mit 1 Tal.).

Ipatjev, V. N. et Šuliman, G. G. Décomposition catalytique des acides organiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. liz.-chim. Obsč., **36**, 1901, proc.-verb, 761-765).

Jones, H. C. and Getman, F. H. The existence of hydrates in solutions of certain non-electrolytes and the non-existence of hydrates in solutions of organic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, 308-338).

Joslin, O. T. Fats. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, 5726).

Kldiašvili, A. Action de quelques acides gras sur l'amidon. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 905–908).

**Konovalov**, M. I. Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitro-dérivés. (Russ., l.c., 1062-1067).

Kühn, A. Verbalten der Gruppierung N-C-N gegen Acylierungsmittel. Diss. Erlangen (E. Th. Jacob), 1904, (31).

Lambrecht, W. Kitroderivate der Cumarine. Verhalten von Kupfersalzen schwacher Säuren gegen Methylalkohol. Diss. Tubingen, 1903, VIII 36). Mailhe, A. Die Persäuren und ihre Salze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1105-1107).

Marie, C. Réduction électrolytique des composés incomplets. [Säuren.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. L.] Berlin, 1991, (142-441).

Menšutkin, B. N. Les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bronnur et de l'iodure de magnésium. (Russ.) 8t. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšě., 37, 1905, (1161-1185).

Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des acides monobasiques saturés ; sur les combinaisons du bromure et de Fiodure de magnésium avec les acides. Russ.) Le., (proc.-verb. 1291-1292).

Müller, K. Aciditätsdifferenz mehrbasischer Carbonsäuren. Diss. Tübingen, 1903, 17).

Muller, P. Th. et Bauer, Ed. Méthode optique différentielle de diagnose des pseudoacides. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (203-211).

- - Chaleur de neutralisation de quelques pseudoacides (acides isonitroses . l.c., **2**, 1904, (157-171).

 Determination de la chaleur de dissociation de quelques acides isonitrosés pseudo-acides) par la méthode des conductibilités. Lv., 472-197, av. 2 fig.).

Schiff, U. Separazione delle funzioni acida e basica per mezzo della formaldeide. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, 101-113).

Schrohe, [A.]. Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, 8, 1901, 4157–160).

Selivanov, F. F. et Piščimuka, P. S. Un réactif pour les acides. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 343-345).

Tichvinskij, M. M. et Volochovič, L. Sur Facétylisation du dihydrophénazine. Russ.: L.c., 37, 1905, (8-11).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. (Mitbearb. von C. Siebert, P. Weissheimer und O. Rolle.)—Verbindungen der Aldehyde mit Halogenwasserstoff. Bearb. mit C. Siebert.—Aroma-

tische Ketone und Halogenwasserstoff. Bearb, mit C. Siebert.) – Aromatische Kohlenwasserstoffe und Halogenwasserstoff. (Bearb, mit C. Siebert.) Pikrinsäure und α- ungesättigte Ketone. (Bearb, mit C. Siebert. – Hydrohaloufe des Anisalaeetophenons. Bearb, mit O. Rolle.) – Einwirkung von Brom auf αβ-ungesättigte Ketone. (Bearb, mit C. Siebert.) – Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. (Bearb, mit P. Weissheimer.) – Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, 4–80.

Walther, J. Synthese von organischen Säuren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure. Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 9, 1903, 326 328, 361–363, 403–405, 413–414.

#### Saponification.

Burr, Anton. Eventuelle Verseifung von Fett durch conc. Ammoniak bei der Gottlieb-Röse-Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, 218–250.

Fokin, S. Zerlegung der Fette durch Enzyme. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (30-32, 48-49, 69-71, 91-92, 118-120, 139-141, 167-170, 193-195, 224-226, 244-247).

Hoyer, E. Fermentative Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (1003–1096); SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (834-835, 854-855).

Joslin, O. T. Glycerine extraction from fats by means of stearo-sulphonic acids (Twitchell process). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (726–727).

Kanitz, Aristides. Pankreassteapsin und die Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (482–491).

Lewkowitsch, J. Fettspaltung durch Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (544– 547).

Mohr, [O.]. Die enzymatische Fettspaltung in der Praxis. Wochenschr. Bran., Berlin, 21, 1904, (740-741).

#### Esterification.

Bogojawlensky, A. und Narbutt, J. Esterificirungsversuche. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (3241-3353).

Graebe, C. Esterbildung mittelst Dimethylsulfat. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (244-219). Sudborough, J. J. and Roberts, D. J. Esterification constants of substituted acrylic acids. Part I. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1840–1851); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (86).

#### Esters.

Bloch, I. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. München, 1902, (55).

Letsche, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. Diss. Tübingen, 1903, (102).

Menšutkin, B. N. Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les éthers-sels. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 37, 1905, (H86-1216, av. pl. XXIX-XXXII).

Monastyrskij, D. Les éthers composés. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et İ. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, 238-243.

Raikow, P. N. und Tischkow, P. Verhalten von Estern organischer Säuren beim Erhitzen mit Orthophosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1268-1273).

Traube, W. und Scarlat, G. Einwirkung von Guanidin auf die Ester ungesättigter Säuren. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (27-37).

Tschitschibabin, A. E. Neue Synthesen mit Hülfe der magnesiumorganischen Verbindungen. 1. Eine neue Darstellungsweise von Säureestern. 2. Ueber die Einwirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566).

#### ACIDS AND ESTERS OF FATS AND FATTY OILS.

Andés, L. E. Welchen Einfluss haben Kältegrade auf Leinöl? Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (79).

Bornemann, G. Fette und Oele. Bericht über das Jahr, 1903. l.c., 11, 1904, (93-94, 114-116); 1.-4. Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (9-13, 249-251); 1. Halbjahr 1905. l.c., (534-537).

Connstein, W. Praxis der fermentativen Fettspaltung. Seilenfabr., Berlin, **23**, 1903, 600-602).

Fettspaltung durch Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.1 Berlin, 1904, (537-541).

Debu, K. Les huiles éthérées. Russ.) Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, 205-219 .

Derlin, L. Menschliches Fett. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (805-807).

Fahrion, W. Die Fettanalyse und die Fettchemie im Jahre 1901. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 369-371, 402~416).

Farnsteiner, K. Lithium Methode zur Trennung der gesättigten Sauren der Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (129–136).

Fendler, G. Das fette Oel der Sameu von Melia Azedarach L. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, 521-522); Berlin, Arb, pharm. Inst., 2, 1905, (326-328).

— Das fette Oel der Samen von Carthamus tinctorius (Safloröl). Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (329-331).

— Das fette Oel der Samen von Calophyllum inophyllum. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (6-8); Berlin, Arb. pharm, Inst., 2, 1905, (332-339).

— und Kuhn, O. Das fette Oel der Samen von Manihot Glaziovii. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (126-429).

Frank-Kamenetzky, A. Untersuchung der Fette, Oele und Wachsarten. Zs. öff. Chem., Planen, 11, 1905, 26-27, mit Tab., 63).

Gaunt, Thomas. Corn oil. manufacture and chemical properties. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Berlin, 1904, (711-713).

Gill, A. H. Oils (except those used for paints), fats, soaps, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (509-511).

Grün, A. Synthese der Fette. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (2284-2287).

Hanuš, Josef. Einwirkung des Hydrazinhydrats auf Glyzeride der Fettsanren. Cechisch) Prag, Véstn. Ceské Spol. Náuk, 1904, 36. Aufsatz, (1).

Heffter, A. Zerlegung des Jod-kaliums durch Fette. Schweiz. Wochenselir. Chem., Zürich, 42, 1901, 320-322).

Heller, O. Theorie und Praxis der Deglyzerinierung der Fette, Vortrag. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, 729-731, 7.53 7.55, 777-779, 801-802).

Herbig, W. Türkischrotöl und die Einwirkung konzentrierter Schwefelsäure auf Olivenöl. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (293-296, 309-315, 397-403, 123-426); **15**, 1901, 21-24, 38-46;

— Jahresbericht auf dem Gebiete der Fette und Oele. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (44-18, 75-77, 96-98, 122-125, 152-154).

Holde, D. Untersuchung der Mineralole und Fette sowie der ihren verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. Berlin, 1905, XH = 408).

Jensen, O. Analyse der flüchtigen Fettsäuten in Palmfetten und Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, ±265-283).

Klimont, J. Gemischte Glyceride in natürlichen Fetten. [5. Intern. Kougress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (589).

Krasovskij, N. P. Huile grasse obtenue des grains des baies du Rhaminis cathartica, (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.verb. 1302-1303).

Kreis, Il. und Hafner, A. Natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (611-669, mit 1 Tal.).

Lassar-Cohn. Die Seife, Natur u. Kultur, München, 2, 1905, .513-515).

Lemus, W. Chemische Beschaffenheit des in den grossen und in den kleinen Milchkügelchen enthaltenen Fettes. Diss. Leipzig, 1902, (VII + 81, mit 1 Tab.).

Lewkowitsch, J. Technologie der Fette und Erdöle. Jahrb. Chem., Brannschweig, **14**, (1904), 1905, (128- $418^{\circ}$ .

Chemische Technologie und Analyse der Oele, Fette und Wachse. Braunschweig, 1905, (XV + 158: X + 768, mit 1 Taf.

Lewkowitsch, J. Oele, Fette und Wachse, [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge, 3.] Berlin, 1905, (151–203).

**Lippert**, W. Einfluss der Luftfeuchtigkeit auf die Sauerstoffabsorption der Oele. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (94-95).

Niegemann, C. Technische Reinigung von pflanzlichen Oelen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (465–466).

Pick, P. Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (997-998).

Rakuzin, M. Sur l'activité optique des huiles végétales les plus importantes. (Russ.) Moskva, 1905, 19).

Pouvoir optique des huiles végétales. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proceverb. 1327–1329).

Un appareil pour la détermination rapide du poids spécifique des graisses solidés et des cires. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1329).

Bestimmung des spez. Gewichtes von festen Fetten und Wachsarten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (122).

Entflammungspunkteiniger Pflanzenöle. l.c., (690-691).

Das spezifische Gewicht der Kakaobutter. l.e., (139).

Reyst, J. J. . . Ferte und Fettsäuren. (Holländisch) Leiden, 1905, (240).

Schroeder, A. Ausländische Fette und Oele. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (628-640).

Schumann, Ph. Schibutter. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (35).

Steenberg, Niels. Oelfirnisse. [5.] Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (659-669).

**Stiepel**, C. Fettgewinnung aus Abwässern. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (1021–1023, 1045–1047, 1072–1074).

Ubbelohde, Leo. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimnung. [Untersuchung von Fetten.] Berlin, Mitt. Materialprüfungsamt, 22, 1904, (203-216).

Ulzer, F. und Pastrovich, P. Jahresbericht über die Fortschritte auf dem

tiebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1901. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (652-657).

Utz, [F.]. Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. Südd, ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, 167-168).

Winckel, Max. Belichtete Fette. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, **76**, (1904), 11.—1, 1905, (210-212); ApothZtg, Berlin, **19**, 1901, (763-761).

Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, 490–96).

Zersetzung der Fette und Ursache des Ranzigwerdens dersellen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (690-691).

#### LECITHIN.

**Lüdecke**, K. R. Glyzerinphosphorsaure und Lecithin. Diss. München, 1905, 82).

Mayer, P. Verhalten des Lecithins zu den Fermenten. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1102-1103).

Reiss, E. Eine Bezichung des Lecithins zu Fernichten, l.c., 41, 1904, (1169-1171).

#### $W_{AX}$ .

Cohn, R. Verseifung von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (58-62).

Dieterich, K. Bemerkung zu der Arbeit von Dr. Schwarz über den Einfluss der Kochdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. 12, 1905, (79).

Donner von Richter, O. Berichtigungen zu Herrn Maler Ernst Bergers Artikel: "Unterschiede zwischen Bienenwachs und dem sogen. Punischen Wachs", in Nr. 21–25 der "Münchener Kunsttechnischen Blätter", 10. Juli bıs 4. Sept. 1905. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (170–171).

Fendler, G. Wachs and Deutsch-Ost-afrika. Berlin, Arb. pharm. Just., 1, 1904, (203-201).

Lang, L. Das Punische Wachs des Herrn E. Berger, Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (138-142).

Schwarz, F. Einfluss der Kochdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (6-8).

wachs. *l.e.*, (301-302).

Schwarz, F. Kalte Verseifung von Wachs nach Henriques, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (132).

Sokolov, N. V. Pouvoir calorifique de la cire des abeilles et son analyse par la méthode calorimétrique. (Russ.) St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 818-822°.

#### ACID CHLORIDES.

Auger, V. Action des chlorures d'acides sur les bases tertiaires possédant un noyau aromatique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (299-301).

#### ANHYDRIDES.

Francesconi, L. e Cialdea, U. Anidridi nitroso-organiche. Roma, Rend. Acc. Lincei, serie 5<sup>a</sup>, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, 74-75).

#### ALDEHYDO-ACIDS.

Goldschmiedt, G. Kondensationsprodukte der o-Aldehydokarbonsäuren. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (296–299).

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. Einwirkung von Grignard'schem Reagens auf ο- bezw. γ-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3981-3985).

#### KETONIC ACIDS.

Erlenmeyer, E. jun. Condensation von a-Ketonsäuren mit Aldehyden durch Salzsäure resp. Natronhydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, :3119-3125.

Mayr, C. Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. Fürth, 1904, (51).

Meyer, H. Isomere Ester von Ketonsauren. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. I. 1905, (92-93).

**Spannagel**, Max. Synthese heterocyklischer Verbindungen aus 3, 6-Diketonsäurcestern. Diss. Göttingen, 1903, 611.

#### OXY-ACIDS.

Bruyn, B. R. de. Mechanismus der Reaktion, durch welche γ-Oxysäuren in Laktonen übergeben. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (557–563).

Grossman, II. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optisch-active mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren.

[Lävulose, Glucose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1711–1719).

Grossmann, H. Einwirkung von Blei-und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. 1. u. 2. Mitt. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl., 659-657, 941-976).

#### Lactones.

Blaise, [E. E.] et Luttringer, A. Caractérisation des lactones au moyen de l'hydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (790-792).

Erlenmeyer, E. jun. Darstellung α, βund β, γ-ungesättigter Lactone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3125– 3129).

Kühling, O and Falk, F. Lactambildung aus γ-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns. l.c., (1215-1228).

Matter, O. Azlactone und ihre Umwandlungsprodukte. Diss. Strassburg, 1903, (1H+38).

Panayeff, J. von. Dilactone. Diss. Strassburg, 1905, (48).

#### AMINO-ACIDS.

Abderhalden, E. und Le Count, E. R. Die Monoaminosäuren des Keratins aus tränsefedern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (10-46).

— und **Pregl**, F. Die Monoaminosauren des kristallisierten Eieralbumins. *Lc.*, (24-30).

— und **Wells**, H. G. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Pferdehaaren. *l.c.*, (31–39).

Brecher, F. Die durch Anlagerung von Ammoniak an ungesättigte Säuren entstehenden β-Amidosäuren. Diss. Strassburg i. E. 1902, (61).

Bruni, G. Kupfer- und Nickelsalze einiger Aminosäuren. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (93-94).

Brunner, A. Hydrolyse des Blutfibrins.—Synthese von Polypeptiden. Diss. Berlin, 1905, (52).

Fischer, Emil. Synthese von Polypeptiden. IX. Chloride der Aminosäuren und ihrer Acylderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (605-619).

Leucyl-alanyl-glycin; von Walter Ax-

hausen. 2. Leucyl-glycin und Alanyllencyl-glycin; von Arnold Brunner. 3. Glycyl-leucin, Alanyl-leucin, Leucylalanin, Glycyl-alanyl-leucin und actives Alanyl-glycin; von Otto Warburg. 1. Optisch active α-Brompropionsäure; von Otto Warburg. 5. Ueber Leucyl-isoserin; von Wilhelm F. Koelker. 6. Derivate der α-Aminobuttersäure; von Karl Raske. 7. Dipeptide des Phenyl-glycins mit Glycocoll, Alanin, Asparagin und Asparaginsäure; von Julius Schmidlin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (123–204).

Fischer, Emil. XIII. Chloride der Aminosäuren und Polypeptide und ihre Verwendung zur Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914-2925).

und Abderhalden, Emil. Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreasferment. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1905**, (290–300).

Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (52-82).

und **Kautzsch**, Karl. Synthese von Polypeptiden. XII. Alanylalanin und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2375-2385).

und **Suzuki**, Umetaro. X. Polypeptide der Diamino- und Oxyamino-Säuren. *I.c.*, (4173–4196).

Kühling, O. und Falk, F. Lactambildung. l.c., (1215).

Müller, G. Bildung von Aminosäuren aus den Amiden ungesättigter Säuren. Diss. Strassburg i. E. 1905, (32).

Neuberg, C. Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (92–109).

und **Manasse**, A. Die Isolirung der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2359-2366).

**Posner,** Th.  $\beta$ -Aminosäuren. l.c., (2316–2325).

Raske, K. Ueberführung der β-Vinylacrylsäure in Aminosäuren.—Einige Polypeptide, Derivate der α-Aminobuttersäure. Diss. Berlin, 1905, (31).

Schulze, E. Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel (Solanum tuberosum) und der Dahlie Dahlia variabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1901, (331-343).

Schulze, E. und Winterstein, E. Die aus den Keimpflanzen von Vieia sativa und Lapinus albus darstellbaren Monoaninosauren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (38–60).

Siegfried, M. Derivate von Amidosäuren, l.c., 43, 1904, (68-71).

Silbermann, M. Untersuchungen in der 3-Kohlenstoffreihe. Neues Verfahren zur Darstellung von Oxyaminosäuren. Diss. Berlin, 1905, (43).

Sörensen, S. P. L. Studies on the synthesis of the amino acids VI. Decomposition of racemic ornithuric acid into the optically active forms. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., **6**, 1905, (193–210).

—— Synthesen von α-Aminosäuren durch Phtalimidmalonester. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (148–460).

**Steudel**, H. Verhalten der Hexonbasen zur Pikrolonsäure. *l.c.*, (157–158).

Winterstein, E. und Pantanelli, E. Die bei der Hydrolyse der Eiweisssubstanz der Lupinen-samen entstehenden Monoaminosäuren. *I.c.*, **45**, 1905, (61-68).

Wohlgemuth, J. Verhalten stercoionnerer Substanzen im thierischen Organismus. H. Die inaktiven Monoaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2064–2065).

#### AMIDES.

Čelincev, V. V. et Vyšinskaja, L. Action des amines magnésiumsubstitués sur les éthers composés et sur les amides substitués. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1561–1563).

Einhorn, A. N-Methylolverbindungen der Säureamide. (1. Abh.) Mitbearb. von Eduard Bischkopff, Carl Ladisch, Theodor Manermayer, Gustav Schupp, Ednard Spröngerts, Bruno Szelinski.-Ueber N-Methylolbenzamid,

 $C_6H_6$ -CO-NH,CH,OH;

von Alfred Einhorn, Eduard Bischkopff und Bruno Szelinski,-Ueler N-Methylolsalicylamid, von Alfred Einhorn und Gustav Schupp.-Methylolformamid, HCO-NH-CH<sub>2</sub>OH; von Alfred Einhorn und Carl Ladisch,-Methylol680 1300

acetamid, CH<sub>3</sub>-CO-NH.CH<sub>2</sub>.OH; von Benselben. - N - Methylolisovaleramid, Me<sub>2</sub>CH-CH<sub>2</sub>-CO-NH-CH<sub>2</sub>OH; von Alfred Einhorn und Eduard Spröngerts.-N-Methyloldiäthylacetamid,

Et<sub>2</sub>CH.CO.NH.CH<sub>2</sub>OH

von Denselben.-Symmetrisches N-Dimethyloldiäthylmalonamid,

Et<sub>2</sub>C(CO.NH.CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>; von Denselben. N-Dimethylolsuccinamid von Alfred Einhorn und Carl Ladisch.-N-Methylolverbindungen der Amide einiger Halogenfettsäuren; von Denselben-N-Methylolchloracetamid CH<sub>2</sub>Cl-CO-NH-CH<sub>2</sub>OH; von Alfred Einhorn und Theodor Mauernayer.-N-Methylolchloracetamid,

cCl<sub>3</sub>cCo-NH,Cll<sub>2</sub>OH; von Denselben, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (207-310).

Francesconi, L. e De Plato, G. Amidi alogenosostituite. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (226-233).

**Fuchs,** G. Eine Gruppe therapeutisch wirksamer Säureamide. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1505–1509).

Kizner, N. M. Action du brome et du potasse sur les amides des α-acides halogénés. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1556).

Marckwald, W. und Meth, R. Amidbildung zwischen optischactiven Säuren und Basen und die optisch-activen α-Amido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801–810).

Sorensen, S. P. L. Synthese der Säureamide, [Uebers.] Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (1317–1318, 1403– 1405, 1467–1470, 1531–1531, 1600– 1602).

Spröngerts, E. N-Methylolverbindungen einiger Sänreamide der aliphatischen Reihe und deren Kondensationsprodukte mit sekundären Basen. Diss. München, 1905, (19).

#### IIYDRAZIDES.

Kahl, R. Paarung von Säurchydraziden mit Zuckerarten. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1901, Techn. Tl, (1091-1119).

#### NITRILES.

Henle, F. and Schupp, G. Einwirkung von Chlorwasserstolf auf Genenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1965 (1269-1271).

Henri, L. [Les nitriles caproique normal et oenanthylique normal.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (348-364).

lique XC-CH<sub>2</sub>OH. *l.e.*, (165–175).

Kleinstück, M. Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinitrilen. Diss. Borna-Leipzig, (R. Noske), 1905, (V+43).

Knoevenagel, E[mil]. Nitrile von Oxy- und Amido-Carbonsäuren, Antwort auf die gleichbenannte Mittheilung von II. Bucherer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (213-217).

Meyer, E. von. Dimolekulare Nitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (560–561).

— Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Nitrile, Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (324–352).

Ultee, A. J. [Formation of cyanohydrines by] the action of hydrocyanic acid on ketones, Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (141-141), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (121-124), (Dutch).

#### SULPHONIC ACIDS.

Billeter, O. C. V. Entstehung von Anhydriden der Sulfonsäuren durch Einwirkung von Sulfochloriden auf cyansaures Silber, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2015–2020).

Harzer, A. Reaktivität des Sulfuryls. Zur Kenntnis der sogenannten negativen Radikale. Diss. Göttingen (A. Lax), 1901, (62).

**Koburger,** J. Einwirkung von Aethylendisulfochlorid auf aromatische Aminbasen und über Disulfonsäureester. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (111+41).

**Kuhn**, C. Einige amidierte Amidosulfone der aromatischen Reibe, Diss. Basel, 1904, (38).

Rosenheim, A. Berichtigung [zn seiner Arbeit: Ueber alkylschwellige und alkylsulfonsaure Salze, Diese Ber. 38, 1905, (1298)]. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, (2005).

und **Sarow**, W. Alkylschweffigsäure und alkylsulfonsaure Salze. *Le.*, (1298-1305).

#### SULPHONES.

Posner, T. Ungesättigte Verbindungen. H. Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (646-657).

#### 1310 PARAFFIN ACIDS.

Andreae, E. P. Chitonsäure und Chitarsäure und Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35).

Anselmino, O. Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (422–426).

Aschan, O. Darstellung von Bernsteinsäure und Adipinsäure aus Petroläther. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (684–687).

Bau, A. Entstehung der im Fuselöl vorhandenen höheren Fettsäuren und Alkohole. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (317–318); D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (255–256).

**Benrath**, A. Einwirkung sehwacher konzentrierter Säuren auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (228–237).

Einwirkung schwacher Säuren auf Metallehloride. [Oxalsäure etc.] l.e., (238–243).

**Billmann**, E. Production of pure thionic acids. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 3, (211-234).

Verfahren zur Darstellung der Thiosäuren und Disulfidsäuren. 1. Nanthogenatessigsäure, Thioglycolsäure und Disulfidessigsäure. 2. α-Xanthogenatpropionsäure und α-Disulfidpropionsäure. 3. β-Xanthogenatpropionsäure und β-Disulfidpropionsäure. 1. α-Xanthogenatbuttersäure und Thio-α-oxybuttersäure. 5. Xanthogenatbernsteinsäure und Thioäpfelsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (351–372).

Blaise, E. E. et Courtot, A. Acides aldéhydes γ. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (41-42).

**Blank**, O. Fettsäuren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (427).

Bouveault, L. et Locquin, R. Action du sodium sur les éthers des acides monobasiques à fonction simple de la (p-7195)

série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1593–1595).

Bresler. Die stickstoffhaltigen Substanzen der Rübensäfte. 1. Das Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 2. Cholin. 3. Betain. [In Gemeinschaft mit J. Schwab.] 5. Aminovaleriansäure und Phenylalanin. 6. Löslichkeit des β-1-Asparagins und der β-1-Asparaginsäure. 8. Über die Bestimmung der Purinbasen.-Arginia. D. Zuckerind., Berlin, 27, 1902, (1719–1722, 1837–1843); 28, 1903, (377–383, 472–471, 1268–1272, 1371–1376); 29, 1904, (1393–1396, 1468–1471, 1499–1503).

Brühl, J. W. und Schröder, H. Desmotrope Form der Körper vom Typus des Acetessigesters in homogenem Zustande und gelöst in nentralen Medien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1868-1873).

**Carles**, P. Les acides de la valériane. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (70-72).

Claisen, L. Verlauf der Natracetessigester-Synthese, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (709-719).

Dieckmann, W. α-Aminoderivate der Adipinsäure, β-Methyl-adipinsäure und Pimelinsäure. l.c., (1654–1661).

Diels, O. und Heintzel, H. Condensation einiger Ester mit Urethan und Glykocollester. *I.e.*, (297-305).

barkeit der Oximäther für Condensationen. *l.e.*, (1917–1921).

**Drucker**, K. Studien au wässerigen Lösungen aliphatischer Sauren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (641 \* 704).

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. Diss. Tübingen, 1903, (55).

Fischer, E. und Raske, K. Verwandlung der β-Vinyl-aerylsäure in Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3607–3612).

**Friedmann**, E. Konstitution der Merkaptursäuren. Diss. Strassburg i. E., 1905, (40).

Guth, F. Synthetisch dargestellte einfache und gemischte Glycerinester fetter Säuren. Diss. Rostock, 1902, (36).

Haller, A. et Desfontaines, M. Exaltation du pouvoir rotatoire des molé-

2 Y 2

cules aliphatiques en passant à l'état de composés cycliques. Paris, C.-R. Acad, sci., **140**, 1905, (1205–1208).

Haller, A et March, F. Condensation de la bromoacétine du glycol avec les éthers acétoacétiques et acétonedicarbonique. *l.c.*, **139**, 1904, (99–101).

Henri, L. Fusibilité dans la série des glycols normaux bi-primaires [et des acides normaux bibasiques, CO<sub>2</sub>H.[CH<sub>2</sub>]<sub>n</sub>.CO<sub>2</sub>H]. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (184–190).

Herz, W. und Lewy, M. Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 818-820).

Holzweissig, E. Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Säuren. Diss, Würzburg, 1903. (51).

Hottenroth, V. Disubstitutionsprodukte der Essigsäure und Malonsäure. Diss. München, [1904?], 75).

Jensen, O. Käsereifungsprozess unter spezieller Berücksichtigung der flüchtigen Fettsäuren. Landw. Jahrb. Schweiz., Bern, 18, 1904, (319–105).

Le Sueur, H. R. The action of heat on α-hydroxycarboxylic acids. Part H. α-Hydroxymargaric acid, α-hydroxypalmitic acid, α-hydroxyppalmitic acid, α-hydroxymyristic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

Lossen, W. 1. Halogenirte Essigsäuren; von Robert Eichloff. -2. Gebronte Propionsäuren; von Eugen Kowski.—3. α-Brombuttersäure und Butodiglyconsäure; von Hugo Smelkus. -1. α- und β-Bromisobuttersäure; Methacrylsäure; von Oscar Gerlach. -5. Brommethacrylsäure und Isobrommethacrylsäure; von Fritz Morschöck und Carl Dorno. Anhang: Zur Kenntniss des Allens Dorno. Liebigs Ann. Chem, Leipzig, 342, 1905, 412-455, 457-190.

Margosches, B. M. Die Viscose, mit bes. Berück sichtigung ihrer Verwertung in der Textil-Industrie. Zs. Textilind., Leipzig. 4, 1901, 210-212, 227-228, 242-241, 259-260, 275-276, 290-292, 307-308;

Mayer, P. Experimentelle Untersuchungen über Kohlenhydratsäuren. Zs. klin. Med., Berlin, **47**, 1902, (68-108). Menšutkin, B. N. Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des acides monobasiques saturés; sur les combinaisons du bronure et de l'iodure de magnésium avec les acides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. [proc.-verb. 1291–1292].

Michael, A. Darstellung reiner Alkylmalonester, J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 72, 1905, (537-554).

—— Formylessigester und α-Formyl-propionsäureester. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2096–2105).

Mohr, E. Die Hofmannsche Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (297-306).

Neimann, E. Synthese von Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. Diss. Berlin, 1905, 40).

Olig, A. und Tillmans, J. Das mittlere Molekulargewicht der nichtflüchtigen Fettsäuren holländischer Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (728-730).

Peters, W. Stereoisomere Körper aus dem Athylacetylaceton durch Blausäureanlagerung. Diss. Strassburg i. E., 1903, 400.

Ponzio, G. Nuovo metodo di preparazione degli acidi nitrolici. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (508-512); Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, 201-205).

Posner, Th. Existenzfähigkeit der Sulfonalcarbonsäuren im Vergleich zu den entsprechenden Ketosäuren und über die physiologische Wirksamkeit saurer oder basischer Sulfonalderivate. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (1107– 1108).

Riegel, M. Bindungsform der flüchtigen Fettsäuren des Milchfettes. Molk-Ztg, Hildesheim, 18, 1904, 262-263).

Robertson, P. W. Studies in comparative cryoscopy. Part III. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1571-1581); fabstract London, Prec. Chem. Soc., 21, 1905, (231-282).

Schenck, M. Einige physiologisch wichtige Substanzen, Guanidin-Cadmiumehlorid. — Biuret-Cadmiumehlorid. Histidin-Cadmiumehlorid. -- Kupfersalz des inaktiven Arginins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (72-73).

Sielaff, H. Alkylierung der Isonitraminfettsäuren. Diss. Erlangen, 1905, (33).

Sokolovskij, S. Action du zine sur un mélange des éthers orthoformique et brompropionique; synthèse de l'acide triméthylisobutantricarbonique symétrique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (889-896).

Stein, R. Carbanilidbilduag und Acetylierung von 1,3-Dicarbonylverbindungen. Diss. München, 1905, (71).

Ulpiani, C. Par la sintesi degli α-nitroeteri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, I<sup>s</sup> semestre, 1903, (139–443).

Viard, G. Composition des homologues du vert de Schweinfurt. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (286-288).

Wade, J. The influence of water and alcohols on the boiling point of esters. I. A modification of Markownikoff's method of preparation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1656-1668); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240).

I. Bestandteile der Wallach, O. I. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des atherischen Oels von Schinus molle, L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinocarveols im ätherischen Oel von Eucalyptus 4. Semicarbazon des dglobulus. l-Fenchons -und das kommen von l-Borneolester im Thujaöl. 5. Darstellung und Verhalten von Methyl (1)-Phenyl (3)-hexen. 6. Ueber Bromsubstitutionsproducte des Cyklohexanons und Cyklopentanons. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (1-16).

Waters, L. II. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren. Diss. München, 1905, (39).

Windaus, A. Saecharinbildung aus Hexosen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (564).

Wislicenus, W. Intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (546-548).

Wolff, H. [Fettsaure Salze des Ceriums.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (89-115). **Zorn**, II. Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

PARAFFIN ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

#### $ACIDS = \mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}}\mathbf{0}_{2}$

#### Formic acid CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

Clément, E. Action de l'acide formique dans les maladies à tremblements. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1198–1199).

**Piekucki**, S. L'application de l'acide formique dans les distilleries. (Polonais) Przegląd gorzelniczy, Poznań, **11**, 1905, (146-151).

Rupp, E. Ameisensäure und deren titrimetrische Bestimmung. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (69-73).

Cu(CHO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>3CuAs<sub>2</sub>O<sub>4</sub>

Viard, G. Pavis, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (286-288).

Fe<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>(CHO<sub>2</sub>)<sub>4</sub> and Al<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>(CHO<sub>2</sub>)<sub>4</sub>

Benrath, Λ. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (228–237).

#### FORMAMIDE.

Romburgh, P. van. [Formation of formamide, alkylformamides and dial-kylformamides by] the action of ammonia and amines on allylformate. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (138-141), (English); Amsterdam), Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (147-120), (Dutch).

—— [Formation of formamide, alkylformamides and dialkylformamides by] the action of ammonia and amines on formic esters of glycols and glycerol. II. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (339-341), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (287-289), (Dutch).

#### NITRILE CHN

#### Hydrocyanic acid.

[Cyanogen is indexed under 0210].

Beilby, G. Present position of cyanide industry. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (628-638).

Brochet, A. und Petit, J. Darstellung von Baryumplatineyanür. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1304, (922-924).

684

Buëb, J. Cyanverbindungen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (531).

Carpenter, R. F. and Linder, S. E. Claus kiln reaction. Part III. Influence of various contact substances on the interaction of steam and hydrocyanic acid (both in presence and in absence of sulphuretted hydrogen and air). London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1965, (63–71). Erratum (120).

Ciamician, G. und Silber, P. Aceton und wässrige Blausäure.—Aldehydammoniak und wässrige Blausäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1671-1675).

**Erlwein**, G. Alkalicyanide. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (646).

Ein neues Ausgangsmaterial (Calciumeyanamid) zur Herstellung von Alkalicyaniden. Vortrag. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (161–164).

Forst, P. J. H. M. von der. Doppelcyanide des Kupfers und des Quecksilbers. Diss. Würzburg, 1904, (VII+80).

Fuida, W. Merkurikomplexen, die verschiedene Anionen besitzen. [Quecksillercyanid etc.]. Diss. Breslau, 1904, (42).

Grossmann, H. und Forst, P. von der. Die Doppelcyanide des Kupfers. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1905, (91-110).

Gundlach, K. Blausäure. Diss. München. Erlangen, 1905, (VII+59).

Holdermann, K. Quecksilberoxycvanid, Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (600-617).

Itallie, L. van. Thalietrum agnilegifolium, eine Blausäure liefernde Pflanze. .c., (553-554).

Lespiau, R. Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436–437).

ost, H. und Kirschten, C. Analyse eines Buebschen Cyanschlamms. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1323– 1324).

Rössler, F. Cyanidverfahren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (638).

Weehuizen, F. Phenolphthalein als Reagens auf Blausäure, Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256). Hydroferrocyanic acid and Hydroferricyanic acid.

Chrétien, P. Combinaisons des acides

ferrocyanhydrique et sulfurique. [H<sub>4</sub>FeCy<sub>6</sub>7H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> H<sub>4</sub>FeCy<sub>6</sub>5H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> H<sub>4</sub>FeCy<sub>6</sub>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> and  $H_2$ FeCy<sub>6</sub>SO<sub>2</sub>.]

Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (37-39).

Haber, F. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliums. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (846–850).

Hofmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267-275); **342**, 1905, (364-374).

**Leuba**, A. Action de l'acide oxalique sur le ferrocyanure de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (143– 145).

Matuschek, Joh. Einwirkung von Chlorammonium auf Ferrieyankalium-cyanid. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (439-440).

#### CYANOGEN BROMIDE.

**Wieland**, H. Bromeyan und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chèm. Ges., **38**, 1905, (1445–1461).

Benzoyl isocyanochloride Bz.N : CCl<sub>2</sub>

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

#### Acetic acid C2H4O2

Antonov, G. N. Electrolyse d'acétate de potassium dans l'acide acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5-6).

Bauer, C. Bleizucker-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1-2).

Fabrikation von essigsaurem Natrium aus Holzessig. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (181-182).

Benrath, A. [CaCl(OAc)2aq; Al<sub>6</sub>Cl<sub>8</sub>(OAc)<sub>10</sub>15aq; Fe<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (228-237).

**Colson,** A. [OCr<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>2aq.] Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (331–333).

Foerster, F. and Piguet, A. Elektrolyse des Kaliumacetats. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (729-736, 924-925).

Francis, F. E. The action of nitrogen sulphide on . . . [acetic acid, acetic anhydride, chloroacetic acid, bromoacetic acid, dichloroacetic acid and trichloroacetic acid]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1836-1840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 258).

Hofer, H. und Moest, M. Bemerkung zu der Abhaudhung von F. Foerster und A. Piguet: Zur Kenntnis der Elektrolyse des Kaliumacetates. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (834–835).

Ipatjev, V. N. et Dechanov, V. N. Addition des acides halogènehydriques aux hydrocarbures éthyléniques en dissolutions aqueuse et acétique. (Russ.) 8t. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (659-669).

McIntosh, D. [Additive compounds with chlorine and bromine at low temperatures.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64-120).

**Mierzinski**, S. Die Industrie der Essigsäure und der essigsauren Salze. Leipzig, 1905, (IV+214).

Rosenheim, A. und Müller, P. Ferriacetoverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **39**, 1904, (175–186).

Schrohe, A. Zur Geschichte der Chemie des Essigs und der Essigsäure. D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (81–86).

Tröger, J. und Hille, W. Arylsulfonierte Amide, Nitrile und Thioamide der Essigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (201-235).

**Ullrich**, L. Gehaltsbestimmung des essigsauren Natriums. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (1207).

#### ETHYL ESTER CII<sub>3</sub>.CO<sub>2</sub>Et

McIntosh, D. [Additive compounds CH<sub>3</sub>.CO<sub>2</sub>Et,Cl<sub>3</sub> and CH<sub>3</sub>.CO<sub>2</sub>Et,Br<sub>3</sub> at low temperatures.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784–794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120).

#### ACETAMIDE CH3.CO.NH2

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (475-494).

#### Benzenesulphoneacetamide C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>SO<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>CO.NH<sub>2</sub>

o-, m- and p-toluenesulphoneacetamide  $\alpha$ - and  $\beta$ -naphthalenesulphoneacetamide and the corresponding acetobromamides

und acetochloramides.

**Tröger**, J. und **Hille**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (201-235).

#### ACETONITRILE

#### CH<sub>3</sub>.CN

Tröger, J. und Volkmer, F. Anlagering von Hydroxylamin an arylsulfonierte Acetonitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (236-248).

und Vasterling, P. Einwirkung von Halogenalkylen auf die Natriumverbindungen von arylsulfonierten Acetonitrilen. *l.c.*, **72**, 1905, (323-340).

#### Benzenesulphone-acetonitrile C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.SO<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CN

 o-, m- and p-toluenesulphone- and α- and β- naphthalenesulphone-acetonitriles.
 m-Phenylenedisulphone-acetonitrile.

Tröger, J. and Hille, W. l.c., 71, 1905, (201-235).

#### ACETIC ANHYDRIDE Ac<sub>2</sub>O

Patterson, T. S. Darstellung chlorhaltiger Essigsäureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (210-213).

**Stillich**, O. Die Rolle der Schwefelsäure bei der Acetylirung mit Essigsäureanhydrid. *l.c.*, (1241–1246).

Zajcev, A. M. Action de l'anhydride acétique sur l'iodzincallyle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 16-17).

### ACETYL THIOCYANATE Ac.NCS

Doran, R. E. and Dixon, A. E. The influence of temperature on the interaction between acetyl thiocyanate and certain bases [aniline, o-toluidine, methylaniline, benzylaniline, piperidine, and ammonia]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (331-343); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (77-78).

Dixon, A. E. and Hawthorne, J. The tautomerism of acetyl thiocyanate. [The action of acetyl thiocyanate on aniline at different temperatures.] *l.c.*, (468-481); [abstract] *Proc.*, *l.c.*, (121-122).

Chloroacetic acid Chl.Cl.CO.II

Pool, J. F. A. Eigenschaften und Umlagerungen der drei Chloressigsinren.] Holländisch: Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, 165-168).

Benrath, A. [Ferric chloride chloro-acetate Fe<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>Cl<sub>3</sub>.] J. prakt. Chem., Leipzig. N.F., **72**, 1905, 228-237.

Amide.

Mauermayer, Th. Methylol-monochlorar etamid. Methylol-trichloracetamid und Methylendiamin. Diss. München, 1905, 18.

Bromamide CH<sub>2</sub>CLCO.NHBr and Chloramide CH<sub>2</sub>CLCO.NHC1

Francesconi, L. e De Plato, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i. 1903, 1226-233.

TRICHLOROACETIC ACID CCl3.CO2H

Kobozev, L. D. Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1901, 247-255.

Löb, W. und Joist, M. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. Verhalten der Trichloressigsaure. Von Matthias Joist and Walther Löb. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 938-944.

Plotnikov, V. A. Combinaisons du méthylpyrone avec l'acide trichloracétique. (Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901. (1088) 1094.

Electroconductibilité des dissolutions des combinaisons du discribility prone avec l'acide trichloracétique dans le chloroforme et le benzene. (Russ., Lc., 37, 1305, 875-881).

Timofejev, V. F. et Kobozev, L. D. Décomposition de l'acide trichloracétique et de quelques trichloracétates en solution aqueuse. (Russ. J.c., 36, 1904, 255-275).

#### Bromoacetic acid CH\_Br.CO<sub>2</sub>H Nitrile CH<sub>2</sub>Br.CN

Steinkopf, W. Darstellung von Monobron- and Dibrom-Acetonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2694-2696.

#### Cheorobromoacetic acid.

Jägerschmid, G. A. Monochlorbromessigsaure. Diss. Strassburg i. E., 1903, 111—195. TRIBROMOACETIC ACID CBr .CO2H

Kobozev, L. D. Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz-chim. Obsé.. 36, 1904. (247-255).

Horoaceric acid CII<sub>2</sub>1.CO<sub>2</sub>H Ethyl ester and anilide and o-toluide.

**Bodroux**, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1597–1598); **141**, 1905, (195–196).

Cyanoacetic acid r. Seminitrile of Malonic acid.

NITROSOACETIC ACID.

Nitrosoacetic anhydride NO.OAc

Francesconi, L. e Cialdea, U. Roma, Rend. Acc. Lincel. [ser. 5], 12, 2° sem., 1903. (74-75).

Aminoacetic acid NH<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>H
(Glycocoll, Glycine.)

Bade, F. Kondensation von Methylsalicylaldehyd mit Glycocoll. Diss. Strassburg i. E., 1903, 43).

Kühling, O. Elektrolyse des Glykocolls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1638-1646).

Paal, C. and Weidenkaff, E. Einwirkung von Phenylmagnesiumbromid auf Glykocollester. *I.e.*, 1686–1689.

Glycyl chloride hydrochloride CH\_NH,Ch,COCl

Fischer, E. l.c., 2914-2925.

 $\label{eq:converged_converged_converged} $$ $ Cyanoavetylglycine ester $C_7H_1, O_3N_1$ i.e. $$ $ CH_1 CN_1.CO_2Et $$$ 

Diels, O. und Heintzel, H. l.e., 297-305.

Alanylylycine  $C_5H_{10}O_1N_2$  i.e. CHMe(NH<sub>2</sub>,CO,NH,CH<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>H and the carbethoxy-derivative.

Fischer, E. and Axhausen, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, /128-112.

-d-Alanylylycine  $C_5H_{10}O_5N_5$ 

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914-2925).

Phenylalanylylycine  $C_{11}H_{14}O_3N_2$ Fischer, E. loc. cit. a-Aminobutyvylglycine C<sub>2</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub>N<sub>2</sub> and a-bromobutyrylylycine.

Fischer, E. und Raske, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 180-190%

Leweylylycine C.H., O N. i.e. CHMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH(NH<sub>2</sub>).CO.NH.CH<sub>1</sub>.CO<sub>2</sub>H The copper salt and carbethoxyl derivative; also benzoyl-lencylglycine.

Fischer, E. und Brunner, A. Le., 142-152.

Leucylalanylglycine  $C_{11}\Pi_{11}O_{4}N_{2}$ Isomerides and their benzovl derivatives.

Fischer, E. and Axhausen, W. Le., (128-142).

Alanyllencylglycine  $C_{11}H_{21}O_4N_2$ 

Fischer, E. und Brunner, A. Le., -142-152).

Leweyldiglycylglycine C, II O5N4

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ces., 38, 1905, (605-619).

Phenylglycylglycine  $C_{15}H_{12}O_5N_2$  i.e. PhCH(NH,),CO,NH,CH,,CO,H and the copper salt.

Fischer, E. und Schmidlin, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (190-204).

> Benzoylaminoacetic acid NHBz.CH5.CO H (Hippuric acid). Hippuryl chloride  $C_6H_5.CO.NH.CH_2.COCI$

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (605-619).

Einwirkung von Hippurylchlorid auf die mehrwerthigen Phenole. l.e., (2926-2931).

Hippurylpyrocatechol C<sub>15</sub>H<sub>13</sub>O<sub>4</sub>N PhCO.NH.CH<sub>2</sub>.CO.O.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(OH) α- and β-Hippurylresorcinol  $C_{18}H_{12}O_4X$ Dihippurylresorcinol  $C_{24}H_{12}O_4X_2$ Hippurylhydroquinone C15H13O4N Dihippuryllydroquinone C24H25OcN2 Anhydrohippurylpyrocatechol  $C_{15}H_{11}\Theta_2N$ 

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2926-2934).

DIMETHYLAMINOACETIC ACID NMe<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>H

Methylochlorule of the ethyl ester Betaine ethyl ester hydrochloride.

> Me.NCl.CH2.COOEt and its platinichloride.

Koeppen, A. l.e., 167-169.

PHENYLAMINOACETIC ACID NHPh.CH<sub>2</sub>.CO.H

Lippmann, E. Zur Darstellung von Phenylglycin. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1173-1174.

Carboxyphenylaminoacetic acid.

Mielecke, W. Indoxylbildung ans Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S., 1904, 595

Dinitrocarboxyphenylaminoacetic acid

 $\begin{array}{c} [\widetilde{1}:3:\widetilde{5}:2]\\ \text{CO}_2\text{H.C}_5\text{H}_2\text{KO}_2\text{ 2.NH.CH}_2\text{.CO}_2\text{H} \end{array}$ 

Purgotti, A. e Lunini, B. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (324-335 .

Phenylglychnoacetic acid  $C_{10}H_{11}O_4Xi_*e.CO_5H.CH_2.XPh.CH_2.CO_9H$ and its methyl and ethyl esters.

Mouilpied, A. T. de. The condensa tion of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. [Also the condensation of the ethyl ester with benzaldehyde and with oxalic esters in presence of alkyloxides.] London, J. Ĉhem. Soc., **87**, 1905, (135–450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 63-61.

o-Tolyeglycinoacetic acid  $\begin{array}{c} C_{11}H_{12}O_4X \ \ i \ e, \\ CO_2H_*CH_2_*X \ C_6H_4Me).CH_2_*CO_2H \end{array}$ and its ethyl ester.

Mouilpied, A. T. de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. L.c., [435-450]; [abstract] Proc. Let. 63-64].

> Uramidoacetic acid  $\rm XH_{2}.CO.XH.CH_{2}.CO_{2}H$ a-Naphthyluramidoacetic acid CO2H.CH2.XH.CO.XH.C1.0H7

Diphempluramidoacetic acid CO.H.CH..NH.CO.NPh and a-Naphthylurumidoacetylylycine.

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905.2359-2366<sub>5</sub>.

688 1310

 $\begin{array}{c} \text{Methylguanidoacetic acid} \\ \text{IIN} : C(\text{NH}_2), \text{NMe.CH}_2, \text{CO}_2 \text{H} \\ Lactam & \text{C}_3 \text{H}_7 \text{ON}_3 \\ i.e. & \text{IIN} : \text{C} < \frac{\text{NMe.CH}_2}{\text{NH. CO}} \end{array}$ 

(Creatinine).

Korndörfer, G. Kreatinin. Arch.
I arm., Berlin, 242, 1904, (641-648).

#### THIOACETIC ACID CH<sub>3</sub>.CS.OH Thioacetamide CH<sub>3</sub>.CS.NH<sub>2</sub>

Benzenesulphonethioacetamide, o-, mand p-toluenesulphone- and a- and β-naphthalenesulphonethioacetamide.

111-Phenylenedisulphone-thioacetamide.

**Tröger,** J. und **Hille,** W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71,** 1905, (201–235).

#### ACID $C_3H_6O_2$ Propionic acid.

Francis, F. E. The action of nitrogen sulphide on . . . [propionic acid]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1836–1840); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

Viard, G. [Cu(C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>)<sub>2</sub>3CuAs<sub>2</sub>O<sub>4</sub>] Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (286–288).

Calcium chloride propionate  $CaCl(C_3H_5O_2)+CaCl_2+2C_3H_6O_3+4H_2O$ Aluminium chloride propionate  $Al_2Cl_2(C_3H_5O_2)_4$ 

Benrath, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (228-237).

#### Propionamide.

Franchimont, A. P. N. and Friedmann, H. The amides of α- and β-aminopropionic acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (475-477), English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (385-387), (Dutch).

#### Propionitrile El.CN

Homfray, I. F. [A supposed compound of ethyl evanide and ethyl alcohol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1430-1443); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225-226).

#### Bromopropionic acid.

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther α-brompropionique; synthèse de α-méthylcumarine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (902-905).

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde cinnamique et de l'éther α-brompropionique. (Russ.) l.c., (896-902).

l-Bromogropionic acid and l-Bromopropionyl chloride.

Fischer, E. und Warburg, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (168–172).

α- and β-bromo-, αα- and αβ-dibromopropionic acid.

Lossen, W. und Kowski, E. l.e., **342**, 1905, (124-138).

α-Nitro-Propionic acid HO,CMe(NO).CO<sub>2</sub>H Ethyl ester.

Ulpiani, C. Roma, Rend. Acc. Lincei, (Ser. 5), 12, i, 1903, (139-443).

 $\alpha$ -Aminopropionic acide (Alanine).

Alanyl chloride.

Hydrochloride  $CH_3$ . $CH(NH_3CI)$ .COCI and the d- compound.

**Fischer**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (605-619, 2914-2925).

Alanylalanine C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>3</sub>N<sub>2</sub> i.e. NH<sub>2</sub>.CHMe.CO.NH.CHMe.CO<sub>2</sub>H

and its benzoyl and a-bromoisohexoyl derivatives.

Fischer, E. and Kautzsch, K. l.e., (2375–2385).

l-Alanylglycine C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>3</sub>N<sub>2</sub> i.e. NH<sub>2</sub>.CHMe.CO.NH.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H

Fischer, E. und Warburg, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (152–168).

Leucylalanine C<sub>9</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub>N<sub>2</sub> i.e. C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>.CH(NH<sub>2</sub>).CO.NH.CHMe.CO<sub>2</sub>H

Fischer, E. und Warburg, O. loc.

Dialanylalanine C9H17O4N3

Fischer, E. and Kautzsch, K. *l.c.*, 2375-2385).

Glycylleucylalanine C11H21O4N3

Fischer, E. and Warburg, O. lc., (152-168.

Lewylalanylalanine  $C_{12}\Pi_{23}O_4N_3$ Two isomerides.

**Fischer**, E. and **Kautzsch**, K. *l.c.*, 2375-2385).

Carbethoxylalanine C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>O<sub>4</sub>N i.e. EtCO<sub>2</sub>.NH.CHMe.CO<sub>2</sub>HI and the ethyl ester, amide and chloride.

Fischer, E. und Axhausen, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 128-1429.

 $\begin{array}{ccc} \textit{Phenylglycylalanine} & C_{11} \Pi_{14} O_3 N_2 & \textit{i.e.} \\ & PhCH(NH_2).CO.NH.CHMe.CO_2 H \end{array}$ 

Fischer, E. und Schmidlin, J. l.c., (190-204).

 $\begin{array}{c} \beta\text{-}1\text{-}\text{Henylglycinopropionic acid} \\ C_{11}H_{13}O_4N \quad i.e. \\ CO_2H.CH_2.NPh.CH_2.CH_2.CO_2H \\ \text{and its esters.} \end{array}$ 

Mouipied, A. T. de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435–450); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63–64).

Phthalyl-α-alanine C<sub>11</sub>H<sub>9</sub>O<sub>4</sub>N i.e. C<sub>8</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>: N.CHMe.CO<sub>2</sub>H

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646).

a-Naphthyluramidopropionic acid.

Neuberg, C. und Manasse, A. l.c., (2359-2366).

 $\begin{array}{c} Diaminopropionic \ acid.\\ Dipeptide \ C_6H_{14}O_3N_4\\ hydrochloride, picrate \ and \ methyl \ ester. \end{array}$ 

Fischer, E. und Suzuki, U. l.c., (4473-4196).

\$-\$Amnopropionic acid \$\text{NH}\_2.CH\_2.C\text{P}\_4.C\text{O}\_2\text{H}\\
\$Phthalyl derivative\\
\$\text{C}\_8\text{H}\_4\text{O}\_2: \text{N.CH}\_2.C\text{H}\_2.C\text{O}\_2\text{II}\\
\$\text{Gabriel}\$, S. Berlin, Ber. D. chem.
\$\text{Ges.}\$, 38, 1905, (630-646).

#### ACIDS $C_4H_8O_2$ n-Butyric acid.

Viard, G. [Cu(C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>)<sub>2</sub> 3 CuAs<sub>2</sub>O<sub>4</sub>]. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (286–288).

Bromobutyric acid.

**Lespiau**, R. L'acide β-bromobutyrique. *l.c.*, (738-739).

DIBROMOBUTYRIC ACID
α, β-Dibromobutyric acid p-bromoanilide
CMeHBr.CHBr.CO.NH.C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>Br

β, γ-Dibromobutyric acid anilide CH<sub>2</sub>Br.CHBr.CH<sub>2</sub>.CO.NHPh

**Autenrieth,** W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534-2551).

α-ΑΜΙΝΟΒΕΤΥΒΙΕ ΛΟΙΔ
('2H<sub>5</sub>,CH(NH<sub>2</sub>),CO<sub>2</sub>H
α-Aminobutyryk chloride
Hydrochloride
CH<sub>3</sub>,CH<sub>2</sub>,CH(NH<sub>3</sub>CI),COCI

Fischer, E. l.c., (605-619).

 $\alpha$ -Aminobutyryl- $\alpha$ -aminobutyric acid  $C_8 \prod_{16} (t_3 N_2)$ 

Fischer, E. und Raske, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (180-190).

DIOXIMIDOBUTYRIC ACID.

Bouveault, L. et Wahl, A. Nonexistence de deux dioximidobutyrates d'éthyle stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (438–440).

Nichtexistenz der zwei stereoisomeren Dioximido-buttersäureester Nussberger's. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (926–931).

Monoacetate of ethyl dioximidobutyrate,  $C_8 \Pi_{12} O_5 N_2$ 

Bouveault, L. und Wahl, A. l.c., (926-931).

β- Imnobutyric acid.
Oxymaphthylbenzyliminobutyric acid.
Ethyl ester

IIO.C<sub>10</sub>H<sub>8</sub>.CHPh.N: CMe.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>Et

Betti, M. e Foà, V. Gazz. chim. ital.,
Roma, 33, parte I\*, 1903, (27-35).

#### Isobutyric Acid CHMe2.CO2H

αβ-Dibromo-isobutyric acid.

Anilide

CH<sub>2</sub>Br.CBrMe.CO.NHPh

**Autenrieth,** W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534-2551).

α-Naphthalenesulphone-isobutyronitrile  $C_{10}H_7SO_2.CMe_2.CN$ 

**Tröger**, J. und **Vasterling**, P. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (323-340).

690 1310

## ACIDS C. $\mathbf{H}_{11} \mathbf{O}_{2}$ n-Valeric acid.

 $\begin{array}{c} \delta\text{-}\mathrm{GUANID}\oplus\text{-}\alpha\text{-}\mathrm{VMINO}\text{-}n\text{-}\mathrm{VALERIC} \ \ \mathrm{ACID} \\ \mathrm{C}_{6}^{*}\mathrm{H}_{14}\mathrm{O}_{2}\mathrm{N}_{4} \end{array}$ 

Arginine .

Catheart, E. P. Occurrence of inactive arginine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (xv).

The formation of inactive arginine by enzymes from proteids which yield optically active arginine on hydrolysis with acids. l.e.,  $\lambda xxxix-xl$ . Diaminovaleric acid  $C_5\Pi_1 2I_2N_2$  Preparation from  $\beta$ -vinylacrylic acid and the picrates.

Fischer, E. und Raske, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 43607-3612).

#### Active valeric acid.

Tijmstra, Bz. S. On [an improvement from the experimental point of view off W. Marckwald's asymmetric synthesis of optically active valeric acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, 165–168. (English; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (459–461), (Dutch; Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2165).

#### Aminovaleric acid.

Fischer, E. und Warburg, O. Spaltung des Leucins in die optisch-activen Componenten mittels der Formylverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3907-4005.

#### ACIDS $C_1H_{12}O_2$ n-Hexoic acid.

Henri, L. Quelques composés se rattachant à l'acide caproique normal. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 348-361.

 $\begin{array}{c} \epsilon\text{-}Aminomexold \ \text{acid} \\ \text{CO}_2H[CH_2]_5.NH_1 \end{array}$ 

Braun, J. von und Steindorff, A. Amylamin. ε-Leucin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (469-179).

#### Isohexoic acid

Me<sub>2</sub>CH.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H α-Amino-isohixole acid Leucine).

Hugounenq et Morel, A. Soudure de la leucine naturelle à l'acide carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (150-151).

Warburg, O. Spaltung des Leueinithylesters durch Pankreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (187–188).

d- and l-lencine Formyl d-, l- and dl-lencine.

Fischer, E. und Warburg, O. l.c., 3997-4005).

Leweyl chloride C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>.CH(NH<sub>2</sub>).COCl

Hydrochloride.

Fischer, E. l.c., .605-619.

Gly yl-lewine  $C_sH_{16}O_3N_2$  i.e.  $NH_2CH_2CO.NH.CH_2C_4H_9).CO_2H$ 

**Fischer**, E. und **Warburg**, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (152–168).

Alanyl-leucine  $C_9\Pi_{17}O_2N_7$ i.e. CHMe(NH<sub>2</sub>·CO.NH.CH(C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>),CO<sub>4</sub>H Two isomerides and their phenylisocyanates.

Fischer, E. und Warburg, O. l.c., +152-168.

Leucyl-glycyl-leucine C14H27O4N3

**Fischer**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2014-2025).

URAMIDO-HEXOIC ACID
NH<sub>2</sub>,CO,NH,CH<CO<sub>2</sub>H
CH<sub>2</sub> CHMe<sub>2</sub>

**Hugounenq** et **Morel**, Λ. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 150-151; 859-861).

PHENYLURAMIDO-DEXOIC ACID
Me<sub>7</sub>CH.CH<sub>2</sub>.CH < CO<sub>2</sub>H
NH.CO.NHPh

**Hugounenq** et **Morel**, [A.]. Urées substituées de la leucine (*l* naturelle. *l.c.*, (859-861).

a-Nai uthylcramidoheaoic acid.

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2359-2366).

URLIDO-EIS-HEXOIC ACID  $CO\left(XH.CH < \frac{CH_1.CHMe_2}{CO_1H}\right)_2$  and its ethyl ether.

Hougouneng et Morel, A.]. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (505–506; 850–861).

Carbinidonexoic acid Ethyl ester

 $\mathrm{CO.N}: \mathrm{CH}(\mathrm{CO}_2\mathrm{Et}).\mathrm{CH}_2.\mathrm{CHMe}_2$ 

Hugounenq et Morel, [A.]. Carbamide de la (t) leucine naturelle. L.c. 505-506.

#### Isohexoic acid

Ameno-isohexoic acid  $C_6H_{13}O_2X$ 

Iso'encine .

Ehrlich, F. Ueber den neuen optischaktiven Nichtzucker, das Isoleucin. Nebst Berichtigung. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl., 775-803, 944).

#### Methylethylpropionic acid.

AMINOMEXOIC ACID Et.CHMe.CH.NH<sub>2</sub>+.CO<sub>.</sub>H and its ethyl ester and benzoyl derivative.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, (115-117).

#### Diethylacetic acid CHEt2.CO2H

Benzenesulphone-diethylacetonitrile PhSO<sub>2</sub>.CEt<sub>2</sub>.CN

Also the corresponding p-chlorobenzene-,  $\beta$ -naphthalene-, 4-cumene-, p-ethoxybenzene- and o-methoxybenzene- sulphone-diethyl-acetonitriles.

**Tröger**, J. und **Vasterling**, P. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., **72**, 1905, (323-340).

DIAMINOHEXOIC ACID  $C_6H_{14}O_2N_2$  i.e.  $NH_2[CH_{2,4},CH(NH_2),CO_2H$  (Lysine).

Winterstein, E. Verfahren zur Isolierung des Lysins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, 77-78).

**Siegfried**, M. Lysin, *l.c.*, **43**, 1905, (363-364).

Lysine methyl ester  $C_8H_{13}O_2N_2.CH_3$ and Lysine anhydride  $C_{12}H_{24}O_2N_4$ 

**Fischer**, E. und **Suzuki**, U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, +1173-4196).

Lysyl-lysine  $C_{12}H_{26}O_3N_4$  and the pierate and hydrochloride.

Fischer, E. und Suzuki, U. loc. cit.

#### ACID $C_7H_{14}O_2$

n-Heptoic acid CH2.[CH2]5.CO2H

**Lumsden**, J. S. Heptoic acid and its methyl, ethyl and propyl esters, acid chloride, anhydride, amide and anilide: their meding points, boiling points.

specific gravities, molecular volumes and refractive indices; also the solubility and allinity constant of the acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

#### ACID $C_{11}H_{2}$ , $O_{2}$ Tridecoic acid.

Le Sueur, H. R. [Tridecylic acid and its α-bromo-derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888-1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

#### ACID C<sub>14</sub>H<sub>1</sub>O<sub>1</sub> Myristic acid.

α-Bromo-derivative.

Le Sueur, H. R. [α-Bromomyristic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888-1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

#### ACID $C_{15}H_{\odot}O_{2}$ Pentadecoic acid.

Le Sueur, H. R. [Pentadecylic acid, and its silver salt, methyl and ethyl esters, amide, and α-bromo-derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888-1906); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 285].

#### ACID $C_{16}H_{51}O_2$ Palmitic acid.

Cohn, R. Hydrolyse des palmitinsauren Natriums. Berlin, Ber. D chem. Ges., 38, 1905, (3781-3784).

 $\begin{array}{c} {\rm Dipalmitin} \\ {\rm C_3H_5(OH+O,CO,C_{15}H_{31})_2} \\ \alpha\text{- and } \beta\text{-acetyl-dipalmitin and the} \\ \alpha\text{-chlorohydrin} \quad {\rm Cl.C_3H_5(C_{16}H_{31}O_2)_2} \\ {\rm Grün,\ Ad.} \quad {\it l.c.}, \ \ (2284\text{-}2287). \end{array}$ 

#### ACID $C_{17}H_{24}O_2$ Heptadecoic acid.

Demjanov, N. Ja. et Kočergin, S. M. Sur l'acide heptadécylique margarique) synthétique normal et ses dérivés. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (proc.-verb. 623-624).

Naturally occurring isomerides.

Holde, D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, #1247-1258; Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, #36-44).

1052).

## $\begin{array}{ccc} \text{ACID} & C_{18}H_{36}O_2 \\ \text{Stearic acid.} \end{array}$

Böhme, R. Lichesterinsäure und eine neue daraus gewonnene Iso-Stearinsäure. Diss. Leipzig, 1902, (31).

Petersen, J. Reduktion der Oelsäure zu Stearinsäure durch Elektrolyse. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, **1905**, (549–553).

### PARAFFIN ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Wikman, V. V. Action du eyanate d'ammonium sur les cétoacides  $C_nH_{2n-2}O_3$ . (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (procept. 1332–1333).

# $ACIDS C_nH_{2n}O_3$ ACID $CH_2O_3$ Carbonic acid.

**Siegfried**, M. Bindung von Kohlensäure durch amphotere Amidokörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (85–96); **46**, 1905, (401–414).

**Upson**, H. T. The molecular rearrangement of aninophenylalkyl carbonates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (13–43).

#### Diphenyl ether Ph<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Fosse, R Action d'une trace de quelques sels et des alcalis caustiques sur l'éther diphénylcarbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (141-143).

Thiocarbonic acid.

Benzoylimino-thiocarbonic acid.

Dimethyl ester

NBz: C(SMc).OMc

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1994, (358-372).

#### Dithiocarbonic acid.

**Čugajev**, L. A. Méthode de préparation des combinaisons yanthogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (1253-1258).

Holmberg, B. Estersäuren von schwefelsubstituierter Kohlensäure mit aliphatischen Alkoholsäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (264– 295).

Tröger, J. und Volkmer, F. Einwirkung von äthylkanthogensauren Kalium auf monohalogensubstituierte Fettsäuren sowie Fettsäurederivate. *l.e.*, **70**, 1904, (442–418).

Methyl thujyl ester C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>O.CS<sub>2</sub>Me and the isomeric methyl bornyl ester.

Also ethyl bornyl xanthate  $C_{10}H_{17}O.CS_2Et$  and diphenylbornyliminoxanthide.

**Čugajev,** L. A. St. Peterburg, Žurn russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988-

> Ethylxanthogenacetic acid CO<sub>2</sub>H.CH<sub>2</sub>.S.CS.OEt and its salts and esters.

**Holmberg**, B. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (264-295).

Bornyl dixanthide (C<sub>10</sub>H<sub>47</sub>O.CS)<sub>2</sub>S<sub>2</sub> Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn.

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., **36**, 1904, (988-1052).

Carbanic acid N11<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H Ethyl ether N11<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>Et (Urethane.)

Acetyl derivative NHAc.CO.Et. Also the bromoacetyl-, propionyl-,  $\alpha$ -bromopropionyl-,  $\alpha$ -bromobutyryl-,  $\alpha$ -bromo-isobutyryl-, eimamoyl- and  $\alpha\beta$ -dibromo- $\beta$ -phenylpropionyl-derivatives.

**Diels,** O. und **Heintzel**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (227–305).

Phenylearbamic acid.

Jaeger, F. M. [Crystallographic description of] some derivatives of phenylcarbanic acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (127-136), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14** [1905], 124-133), (Dutch).

Quinoneoximephenylearbamic acid lydrazone

 $\begin{array}{c} C_{13}\Pi_{12}O_{2}N_{4}\ \ i.e. \\ NOH: C_{6}\Pi_{4}: N.XH.CO.XHPb \end{array}$ 

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem Leipzig, **343**, 1905,(176–207).

Theocarbanic acid.

DITHEOCARBAMIC ACID NH2.CS.SH

Michel, F. Dithiocarbamate sekundärer aromatischer Basen und eine Verbindung des Formaldehyds mit dem Indigo. Diss. Erlangen, 1903, (26).

Frassetti, P. Aethylen-xanthogenat und Aethylen-sulfocarbonat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (488–492).

Billeter, O. Sur l'autoxydation des dialcoylxanthogénamides, Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (6165); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (274–276).

#### Dihydrocarryl ester C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>O.CS.XH<sub>2</sub>

Two isomerides. And the isomeric bornvlxanthamide.

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (988-1052).

DIMETHYLTHIOCARBAMIC ACID.

#### Ethul ester.

Billeter, O. Phénomène d'autoxydation. L'action de l'air en présence de la soude sur le diméthylxanthogénamide EtO.CS.NMe<sub>2</sub> Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (436-437).

UREA CH4ON, (Carbanide).

Gaze, R. Harnstoff. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (78-79).

Krummacher, O. Lösungswärme und Löslichkeit des Harnstoffs, ein Beitrag zur Energiebilanz. Zs. Biol., München, **46,** 1905, (302–321).

**Šestakov**, P. I. Action des hypochlorites sur l'urée; synthèse nouvelle d'hydrazine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn, russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1-7).

Stieglitz, J. und Noble, R. W. Isoharnstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38,** 1905, (2243-2244).

#### as-Dimethylurea NH2.CO.NMe2

Fawsitt, C. E. The kinetics of chemical changes which are reversible. The decomposition of as-dimethylcarbamide [with acids and alkalis]. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (494-500); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**. 1905, (115-116).

> PHENYL-sec-amyl-urea C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CHMe.NH.CO.NHPh and PHENYL-DIAMYL-UREA (C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CHMe)<sub>2</sub>N.CO.NHPh

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (113–115).

> Phenyl-isomexyl-urea CHMe<sub>2</sub>,[CH<sub>2</sub>]<sub>3</sub>,XH,CO,XHPh

Sabatier, P. et Senderens, J. B. 1.c., **140**, 1905, (482-486).

> Phenyl-disohexyl-urea (CHMe<sub>2</sub>.[CH<sub>2</sub>]<sub>3</sub>)<sub>2</sub>N.CO.NHPh

Sabatier, P. et Senderens, J. B. loe. €it.

α- CAMPHYLUREA C<sub>11</sub>H<sub>20</sub>ON<sub>2</sub> i.e. C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>.NH.CO.NH<sub>2</sub>

Forster, M. O. and Fierz, H. E. [α-Camphylcarbamide, s-camphylpiperidylcarbanide, s-camphylphenylcarbamide, s-camphyl-p-tolylcarbamide and s-dicamphylcarbamide.] London, Chem. Soc., 87, 1905, (722-737).

O-Ethylisourea (Ethyl- $\psi$ -urea). Hydrochloride NH<sub>2</sub>.C(OEt): NH HCl

Stieglitz, J. und Noble, R. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2243-2211).

O-Propylisourea.  $Hvdrochloride NH_2.C(OC_2H_7): NH H-1$ 

Stieglitz, J. und Noble, R. W. loc. cit.

> Benzoylphenylethyl-4-urea NBz : C(OEt).NHPhm-chloro-derivative  $NBz : C(OEt).NHC_6H_4CL$

and the m-nitro-derivative.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

D-Oxyphenylethyl-\psi-urea. Benzoyl derivative of the methyl ether  $BzN : C(OEt).NH.C_6H_4OMe$ 

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc. cit.

> BENZOYL-4-CUMYLMETHYL-4-UREA NBz : C(OMe).NH.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Me<sub>3</sub>

and BENZOYL-Ψ-CUMTLETHYL-Ψ-UREA.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc. cit.

> D-TOLYLETHYL-V-UREA. Benzoyl derivative  $NBz : C(OEt).NHC_7H_7$

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc. cit.

#### THIOUREA CH4N2S

Brittlebank, C. Thioharustoffcupro-Diss. Strassburg i. E., 1905, salze. (89).

Hugershoff, A. Bildungs- und Zersetzungs-Erscheinungen bei Thioharnstoffen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (57-60).

Einwirkung von Brom auf aromatische Thioharnstoffe. l.e., (61-72).

Meyer, V. I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, (59, mit 1 Taf.).

Opfermann, E. Einwirkung von Formaldelivd auf Thioharnstoffe. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1075-1076).

Pfeiffer, G. Substituierte Thioharnstoffe. Thio-emicarbazide und Thiotriazolone. Diss. Zürich, 1904, (43).

Urban, W. Alkylierte d - sec. - Butyl -Thioharnstoffe und -Harnstoffe. Drehungsvermögen. Diss. Marburg, 1903, +71).

#### SEMICARBAZIDE NH.,CO.NH.NH.

Borsche, W. Darstellung der Hydrazide aromatisch substituirter Carbaminsauren aus Semicarbazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (831–837).

Merkwitz, C. Neue Reaktion der Semicarbazone. Diss. Göttingen, 1904. .720.

Opfermann, E. Semicarbazide.— Einwirkung von Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Diss. Erlangen, 1904, 57).

Sachs, F. und Sachs, L. Aldehydsauerstoff. [Semicarbazide.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (517–526).

> o- and n-Tolylsemicarbazide C.H.NH.CO.NH.NH.

and their compounds with acetone and acetophenone.

β- Naphthylsemicarbazide C<sub>11</sub>H<sub>11</sub>ON<sub>2</sub> and its compounds with acetone, salicylic aldehyde, etc.

Borsche, W. l.e., (831-837).

Hydrazodicarbonanide C H<sub>6</sub>O N<sub>4</sub> i.e. CO'NHalNHLCO(NHA)

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1145-1161).

> Thioslmicarbazide XH. CS.XH.XH.

Phenylpropylidenethiosemicarbazide.

BenzovI derivative NHBz.CS.NPh.N : CMe<sub>2</sub>

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

> IMINO-UREA HN : C NH 5 Guanidine.

Cordier, V. v. Wahrscheinliche Stereoi-omerie des Stickstoffs beim Guanidinpikrat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II. 1, 1905, (105-109 .

Korndörfer, G. Acylderivate des Guanidins. Diss. Marburg, 1903, (82).

Kutscher, F. und Otori, J. Nachweis des Guanidins unter den bei der Selbstverdauung des Pankreas entstehenden Körpern. Hoppe-Seylers Zs. physicl. Chem., Strassburg, 43, 1904, (93-108).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. Some compounds of guanidine with . . . [glucose, fructose, galactose, rhamnose and maltose]. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (79–81).

Pellizzari, G. und Cantoni, C. Diamido-guanidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38,** 1905, 1283-2844.

Schenk, M. Guanidinpikrolonat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (427).

#### Dioxy-guanidine.

Hydrobromide HO.N: C<NH.OH NH<sub>2</sub>.HBr

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1445-1461).

> UREA CARBOXYLIC ACID NH<sub>2</sub>.CO,NH.CO<sub>2</sub>H Amide NH<sub>2</sub>.CO.NH.CO.NH<sub>2</sub> (Biuret).

Reversibilité de la trans-Rivier, II. formation des pseudodithiobiurets pentasubstitués en dithiobiurets normaux. Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 4), 17, 1904. (437–139).

Schaer, Ed. Réactions du sucre et du biuret. Arch. Sci. Phys., Genève. (sér. 4), 18, 1904, (278-279).

#### THIOUREA CARBOXYLIC ACID NH。CS.NH CO.H (Thioallophanic acid).

Methylthicallophanic acid. Phenyl ester  $C_9\Pi_{10}O_2N_2S$  i.e. Pho.CO.XH.CS.XHMe

Doran, R. E. and Dixon, A. E. [Carboxyphenylmethylthiocarbamide.] don, J. Chem. Soc., 87, 1905, (331-343); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21,** 1905, (77-78).

Isoamylthioallophanic acid. Phenyl ester  $C_{13}\Pi_1 O_2N_2S$  i.e.

PhO.CO.XH.CS.XH.C<sub>8</sub>H<sub>11</sub> (Carboxyphenylisoamylthiocarbamide).

Doran, R. E. and Dixon, A. E. loc.

Phenylthioallophanic acid.

 $\begin{array}{c} \text{Phenyl ester} \ C_{14} H_{12} O_2 N_2 S \quad \textit{i.e.} \\ \text{NHPh CS.NH.CO.OPh} \end{array}$ 

(Carboxydiphenylthiourea).

Doran, R. E. and Dixon, A. E. loc. eit.

Methoxyphenyl ester

 $\begin{array}{c} C_{15}\Pi_{14}O_3N_2S \ \ i.e. \\ PhNH.CS.NH.CO.O.C_6\Pi_4OMe \\ (Carboxyguaiacolphenylthiourea). \end{array}$ 

Doran, R. E. and Dixon, A. E. locati.

Nitrile of Carbonic actio HO.CN Cyanic acid and Cyanuric acid.

Berthelot, [Marcelin]. Expériences sur l'oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (169–177).

**Billeter,** O. C. Einwirkung von cyansaurem Silber auf Säurechloride. IV. Methylsulfonylisocyanat, CH<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>.N:CO. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1995, (2013–2015).

# Carbinide HN: CO Isocyanic acid. Phenyl ester PhNCO

Dieckmann, W. und Kämmerer, II. Verhalten der Blausäure gegen Phenylisocyan t. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2977-2986).

Goldschmidt, H. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. *l.c.*, (1096–1098)

Michael, A. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitutution tautomerer Verbindungen. *l.e.*, (22–49).

**Pilat**, S. Intramolekulare Veränderungen der Cyanursäure und ihrer Salze. Inaug. Diss. Krakau, 1905, (37). 24 cm.

α-Camphyl ester C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>.N;C;O

Forster, M. O. and Fierz, H. E. [a-Camphylearbimide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (722-737).

#### Fulminic acid.

Bennigson, F. Hydroxylaminderivate. I. Knallsäure. Diss. Würzburg, 1905, (79).

Biddle, H. C. Umwandelung von Formhydroxamsäure in Knallsäure; (p-71:5) Erwiderung an L. Wöhler. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3858–3859).

**Wöhler**, L. Die Molekulargrösse der Kuallsäure. *l.c.*, (1351–1359).

Aufklärung des Knallquecksilberprocesses. *l.c.*, 1345–1351).

#### Cyanamide (IIN)<sub>2</sub>C or H<sub>2</sub>N.CN Calcium-cyanamide.

Erlwein, G. Neues Ausgangsmaterial Calciumcyanamid) zur Herstellung von Alkalicyaniden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1901, (646-652).

Feilitzen, H. von. Düngungsversuche mit dem sog. Kalkstickstoff auf Mineralboden und Moorboden und Untersuchungen über die Zersetzung des Calciumcyanamides in verschiedenen Bodenarten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. 76, (1901), H. J. 1905, (157-159).

Frank, A. Kalkstickstoff. [Calcium-cyanamid.] Zs. Calcium-carbidfabr., Berlin, 9, 1905, (45-49); Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (324-327).

#### Cyanamide derivaties.

Schwarz, R. Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Basen. Diss. Göttingen, 1903, (47).

Theoryanic acid HS,CN and metallic sulphocyanides (thiocyanates, rhodanides).

Grossmann, H. Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (640-643).

——— Komplexbildung des Quecksilberrhodanids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (356–369).

und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (361-405).

**Kastle**, J. H. and **Smith**, C. R. Oxidation of sulphocyanic acid and its salts by hydrogen peroxide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (376–385).

**Koppel**, I. Chromo-Natriumrhodanid, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (359–361).

**Pollacci,** E. Diffusion de l'acide sulphocyanique dans les deux règnes; son ostion sur le calomel; études. Turin, 1904, [1903], 1614.

Sand, J. und Burger, O. Complexe Molybdänrhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3384-3389.

Spahr, A. Des thiocyanates d'aryles et de leur action sur l'acide thioacétique et le sulfhydrate d'éthyle et du thiocyanate d'acétyle. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat. 30, 1902, 3-51.

Vogelsang, W. Wismut-Salze. [Wismut-Rhodanide.] Diss. Berlin, [1905]. [55. 24 cm.

Wolvekamp, M. E. Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, 1901, 10).

#### Selenoctanic acid.

Köning, Willy. Einwirkung von Selencyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. Diss. Rostock, 1992, 500.

#### ACID C2H4O

#### Glycollic Acid HO.CH,.CO.H

2-Dibenzyl-glycollie acid C<sub>16</sub>H<sub>15</sub>O<sub>16</sub>, C, H<sub>4</sub> O, CH<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>H), CH<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>Ph

Kostanecki, St. von. Rost, A. und Szabrański, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, '913-914'.

#### ACETYLGLYCOLLIC ACID.

Anschütz, R. und Bertram, W. Anilide und Phenetidide der Acetylglykolsäure und der Acetylsalicylsäure. I.c., 37, 1904, 3975-3977). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, 719.

p-ACETYLPHENOXYACETIC ACID.
p-Chloro- compound
ClCH .CO.C.H<sub>4</sub>.O.CH<sub>2</sub>.CO<sub>C</sub>H

Kunckell, Fr. Le., 38, 1905, 2609-2611).

 $\begin{array}{ll} {\rm THIOGIACOTMC\ ACID\ IIS.CH_2.CO\_II} \\ {\it All:glo-bromides} & of \quad all:yl-thioglycollic} \\ {\it acid} \end{array}$ 

(thetine bramides).

Dimethylthetine bromide l-menthyl ester Me SBr.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>.C<sub>4</sub>.H<sub>19</sub>

and its aurichloride, platinichloride, hydroxide and nitrate.

Smiles, S. An asymmetric synthesis of quadrivalent sulphur. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, [150–161]; abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 92–93.

dl-Methylethylthetine bromide l-menthyl ester

MeEtSBr.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>.C<sub>10</sub>H<sub>19</sub> and its platinichloride.

Smiles, S. loc. cit.

Dicthylthetine bromide 1-menthyl ester Et\_SBr,CH<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>,C<sub>10</sub>H<sub>12</sub> and its platinichloride.

Smiles, S. loc. cit.

Dithiocarbondiglycollic acid C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>O<sub>5</sub>S<sub>2</sub> i.e. CO::SCH<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub> and its salts.

Holmberg, B. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, 264-295).

Trithiocarbondiglycollie acid C5H6O4S2

i.e. CS: (S CH<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub> and its salts and esters.

Holmberg, B. loc. cit.

 $Sulphothioearbondiglycollic acid \\ \begin{matrix} C_5\Pi_5O_5S_5 \\ \vdots e. & CS \leq S.CH_5.CO_2\Pi \\ O.CH_5.CO_2\Pi \end{matrix}$ 

Holmberg, B. loc. cit.

Xanthogen weetic acid C<sub>5</sub>H<sub>2</sub>O<sub>3</sub>S<sub>2</sub> i.e. EtO,CS.S.CH<sub>2</sub>.CO H

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372).

> Methyl ester C H<sub>5</sub>O.CS.S.CH<sub>2</sub>.CO.Me Nauthogenacetamide C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O.CS.S.CH<sub>2</sub>.CONH<sub>2</sub> Nauthogenacetonitrile C H O.CS.S.CH<sub>2</sub>.CN

**Tröger,** J. und **Volkmer,** F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70,** 1904, 142 148.

Methyleanthogenacetic acid CO<sub>2</sub>H.CH<sub>2</sub>S.CS.OMe and its salts and esters.

Holmberg, B. l.e., 71, 1905, (264-295).

#### ACID C<sub>1</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> Lactic acid.

**Auger**, V. Sur l'acide acétyl-lactique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 938-939)

Jungfleisch, E. Méthode de dédoublement de l'acide lactique de fermentation en ses composants actifs sur la lumière polarisée. *l.e.*, **139**, 1904, 56-59). Jungfleisch, E. L'acide lactique droit et l'acide lactique ganche ne se conduisent pas semblablement dans les réactions. Lc., (203-206).

et Godchot, M. Sur l'acide lactique droit. l.c., 140, 1905, (719-721).

— — — Sur l'acide lactyllactyllactique et le dilactide de l'acide lactique inactif. *l.e.*, (502–505).

\_\_\_\_\_ Sur le dilactide droit. l.e., **141**, 1905, (111-113).

Laxa, O. Einwirkung der Milchsäure auf Kasein und Parakasein. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (10).

McKenzie, Alexander. Studies in asymmetric synthesis, III. The asymmetric synthesis of I-lactic acid. The optical activity of fermentation lactic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1373–1383; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224).

Möslinger. Die Milchsäure im Wein, ihre Entstehung, Beurteilung und technische Bedeutung. D. Weinztg, Mainz. 40, 1903, (833-834, 845-846, 856).

Raper, H. S. Formation of fatty acids [formic, acetic, propionic, butyric and isobutyric acids] from lactic acid when fused with caustic alkalies. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (216–220).

Utz, F. Flüchtigkeit der Milchsaure mit Wasserdämpfen, ChemZtg, Cotten, 29, 1905, (363–364; 1174).

## $\begin{array}{c} A cetyl \ derivative \\ \mathrm{CH}_3.\mathrm{CH}(\mathrm{O}\Lambda c).\mathrm{CO}_2\mathrm{H} \end{array}$

Anschütz, R. und Bertram, W. Acetyl - gährungsmilchsäure. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3971–3974). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (719).

**Auger**, V. Sur l'acide acétyl-lactique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (938-939).

 $\begin{array}{c} \textbf{$\beta$-Nitro-lactic acid} \\ NO_2.CH_2.CH(OH),CO_7H \end{array}$ 

Hills, H. B. and Black, O. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242).

α-Oxy-β-amino-propionic Acid NH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH(OH).CO<sub>2</sub>H (Isoserine).

Koelker, W. F. Leucylisoserin. Diss. Berlin, 1905, (31).

(D-7195)

 $\begin{array}{c} {\it 180 sery liso serine ~C_6H_{12}O_5N_2}\\ {\it and ~the ~methyl~ester}\\ {\it NH}_2.{\it CH}_2.{\it CH}_2.{\it OH})...CO,NH...CH_2.CH(OH).\\ {\it CO_9Me} \end{array}$ 

**Fischer,** E. und **Suzuki**, U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **30**, 1905, (4173-1196).

Lencylisoserine C<sub>2</sub>H<sub>1</sub>,O<sub>4</sub>N<sub>2</sub> i.e. C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>,CH/NH/LCO.NH.CH<sub>2</sub>,CH/OH), CO.H

Two isomerides and their phenylisoevanates.

Fischer, E. and Koelker, W. F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 172-1800; Koelker, W. F. Diss. Berlin, 1905, (31).

β-Oxy-α-amino-propionic acid CH<sub>2</sub>(OH),CH(NH<sub>2</sub>),CO<sub>2</sub>H (Serinc).

Methyl ester  $C_4\Pi_1\Theta_1X$ Serine anhydride  $C_6\Pi_{10}\Theta_4X_2$ 

Two isomerides.

Fischer, E. und Suzuki U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4173-1196).

Serylserine C<sub>b</sub>H<sub>11</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>

Fischer, E. and Suzuki, U. J.c., (4173-1196).

Thiolactic acid and Thiohydracrylic acid.

α-Disulphidodipropionic acid CHMe(CO<sub>2</sub>H),S<sub>2</sub>,CHMe,CO<sub>2</sub>H

and the  $\beta$ -isomeride  $S_2[CH_2,CH_2,CO_3H]$ ,

**Billmann**, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351-372).

a-Nanthogen-propionic acid C<sub>2</sub>H<sub>10</sub>O S<sub>2</sub> i.e. EtO.CS.S.CHMe.CO<sub>2</sub>H

Tröger, J. und Volkmar, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (442-448); **Holmberg**, B. Le., **71**, 1905, (264-295); **Billmann**, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351-372).

Also β-xanthogenpropionic acid CO<sub>2</sub>H.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.S.CS.OE<sub>t</sub>

Holmberg, B. loc. cit.; Billmann, loc. cit.

β-Sulphydro-α-amino-propionic acid HS,( $\Pi_2$ ,CH( $\Sigma\Pi_2$ ),CO<sub>2</sub> $\Pi$  Cystein.

Neuberg, C. and Mayer, P. Cystein Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 44, 1905, (472-497).

 $2 \times 2$ 

α-Sulphydro-β-amino-propionic acid  $X\Pi_2.C\Pi_2.C\Pi_3.CH_3.CO_2\Pi$  (Isocystein).

Hydrochloride C\_H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>NS,HCl

**Gabriel**, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (630-646).

β-Disulphido-di-α-aminodipropionic

 $\begin{array}{c} \text{ACID} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{12}\text{O}_{4}\text{N}_{2}\text{S}_{2} \\ i.e. \text{ S}_{2}\text{CH}_{2},\text{CH}(\text{NH}_{1}\text{L},\text{CO}_{2}\text{H})_{2} \\ \text{(Cystine)}. \end{array}$ 

Fischer, E. und Suzuki, U. Cystin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (405-411).

Friedmann, E. Die physiologischen Beziehungen der schwefelhaltigen Eiweissabkömmlinge. I. Konstitution des Cystins. II. α-Thiomilchsäure, ein Spaltungsprodukt der Keratinsubstanzen. Diss. Strassburg, 1902, (57).

Neuberg, C. und Mayer, P. d., Iund r-Proteineystin, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (498-510).

**Mörner**, K. A. H. Spaltungsprodukte des Cystins. *I.e.*, **42**, 1901, (319–364).

 $\alpha\text{-}\mathrm{DistLphido-di-}\boldsymbol{\beta}$  - amino - dipropionic

S<sub>2</sub>(CH(CO<sub>2</sub>H), CH<sub>2</sub>, NH<sub>2</sub>) (Isocystine) and the hydriodide.

**Gabriel**, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (630-616).

#### ACIDS C<sub>4</sub>H O<sub>3</sub> α-Oxybutyric acid.

Theo-a-oxybutyric acid C H<sub>5</sub>,CH/SH),CO<sub>2</sub>H

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372).

> α-Nanthogenbutyric acid EtO.CS.S.CHEt.CO.H and its ethyl ether.

Billmann, E. loc. cit.; Tröger, J. und Volkmar, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (112–118).

#### β-Oxybutyric acid.

Sternberg. W. Die rechtsdrehende β-Oxybuttersäure und ihre Wirkung. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 4, 1903, (273–275).

#### $\gamma$ -Oxybutyric acid.

CHLORO-OXY-BUTYRIC ACIP.

Ethyl ether EtO.CH<sub>2</sub>.CHCl.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H amide EtO.CH<sub>2</sub>.CHCl.CH<sub>2</sub>.CONH<sub>2</sub> and nitrile EtO.CH<sub>2</sub>.CHCl.CH<sub>2</sub>.CX

Lespiau, R. Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436-437).

#### a-Oxyisobutyric acid.

Xanthogen-isobutyrie acid C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>O<sub>3</sub>S<sub>2</sub> i.e. EtO. CS.S.CMe<sub>2</sub>. CO<sub>2</sub>H.

Troger, J. and Volkmar, F. loc. cit.

#### ACIDS $C_5H_{10}O_3$ $\gamma$ -Oxyvaleric acid.

Oemisch, P. δ Jod-γ-Valerolakton. Diss. Leipzig, 1902, (34).

#### δ-Oxyvaleric acid.

δ-OXY-α-AMINO-VALERIC ACID.

Sörensen, S. P. L. Synthesis of the amino acids. V. α-Amino-δ-oxyvaleric acid. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (125-176).

#### ACIDS $C_6H_{12}O_3$ $\beta$ -Oxyhexoic acid.

γ-Trichloro-β-oxy-α-ethylbutyric acid CCl<sub>3</sub>.CH(OH).CHEt.CO<sub>2</sub>H

Doebner, O. und Segelitz, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1305, (2733-2737).

 $\gamma$ -Oxyhexoic acid HO.CH<sub>2</sub>.CMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H Lactone.

Blanc, G. Sur la 3.3. diméthylbutyrolactone. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (203–204).

# e-Oxy-n-hexoic acid. Phonyl ether Pho.[CH<sub>2</sub>]<sub>5</sub>.CO<sub>2</sub>H (Phenoxycaproic acid).

Braun, J. von und Steindorff, A. Berliu, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956-966).

Nitrile C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>O.(CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>.CN

Braun, J. von und Steindorff, A. l.c., (169-179).

#### ACID $C_1H_{16}O_3$

Oxyoctoic acid CHMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CMe(OH).CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H

Marko, D. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (544-519);

699 1310

J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (258–263).

#### ACID C<sub>1.</sub>H<sub>.</sub> O<sub>3</sub>

## Oxytridecoic acid

**Le Sueur**, H. R. [α-Hydroxytridecylic acid.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (285).

#### ACID $C_{1}$ : $H_{0}$

## Oxytetradecoic acid

α-Hydroxymyristic acid and the action of heat on it; also its amide and lactide,  $C_{28}H_{52}O_4$ 

Le Sueur, H. R. loc. cit.

#### ACID $C_{15}H_{30}O_3$ Oxypentadecoic acid

 $C_{14}H_{28}(OH).CO_2H$ 

The action of heat on  $\alpha\text{-hydroxy-pentadecylic}$  acid. Also its silver salt, amide and lactide,  $C_{30}H_{50}O_4$ 

Le Sueur. loc. cit.

#### ACID C15 H 30 0 1

## Oxypalmitic acid

The action of heat on  $\alpha\text{-hydroxypaI-mitic}$  acid.  $\alpha\text{-HydroxypaI-mitimide}$  and the lactide,  $C_{22}H_{60}O_4$ 

Le Sueur, H. R. loc. cit.

### $\textbf{ACID} \quad \textbf{C}_{17} \textbf{H}_{34} \textbf{O}_{3}$

#### α-Oxymargaric acid C<sub>18</sub>H<sub>32</sub>OII).CO<sub>.</sub>H

The action of heat on  $\alpha$ -hydroxymargaric acid.  $\alpha$ -Hydroxymargaramide and the lactide  $C_{34}\Pi_{64}O_{4}$ .]

Le Sueur, H. R. loc. cit.

## $ACIDS \quad \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-2}\mathbf{O}_{3}$ $\mathbf{ACIDS} \quad \mathbf{C}_{2}\mathbf{H}_{2}\mathbf{O}_{3}$

#### Glyoxylic acid $CHO.CO_2H$

Calcium and basic calcium, zinc, manganese and lead salts.

**Debus**, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (322–360).

o-Nitrophenylhydrazone and its salts, o-bromophenylhydrazone, and o-iodophenylhydrazone.

Busch, M. und Wolbring, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 1905, **71**, 366–381).

#### ACIDS C.H.O.

### Pyruvic acid CII<sub>3</sub>.CO.CO<sub>2</sub>II (Brenztranbensäure).

Mörner, K. A. H. Brenztraubensäure unter den Spaltungsprodukten der Proteinstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (121–131).

#### Formylacetic acid

CHO.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H Aldehydoacetic acid).

Bywaters, H. W. Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. Diss. Würzburg, 1902, (55).

Phenylhydrazide of the phenylhydrazone.

Reitter, H. und Bender, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (373-379).

#### $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{4}\mathbf{H}_{6}\mathbf{O}_{3}$

#### Acetoacetic acid.

Brühl, J. W. and Schröder, H. The desmotropic form of substances of the ethyl acctoacetate type in the homogeneous state and dissolved in neutral media. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (164–165).

Favrel, G. Action des chlorures diazoiques sur les éthers acétylacétiques chlorés L. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3, 5, 1904, (1-6).

Hantzsch, A. Producte aus Hydroxylamin und Isonitroso-acetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1131).

**Hörlein**, H. Tautomerieerscheinungen bei Verbindungen vom Typus des Acetessigesters. Diss. Jena, 1905, (40).

Michael, A. Bildung und Constitution des Natracetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1922-1937, 2083-2096).

Mussett, J. A. Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orcin und Acetessigester. Diss. Tübingen, 1902.

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. The action of propiolyl chloride on . . . [ethyl sodioacetoacetate]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224-225).

Solonina, A. A. Action de l'éther sodiumacétacétique sur les dibromides des hydrocarbures. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, 947-988, 1209-1244.

# $\begin{array}{ccc} \textbf{ACID} & \textbf{C}_{\epsilon}\textbf{H}_{1}\textbf{O}_{3} \\ \textbf{Acetylpropionic} & \textbf{acid} \\ \textbf{CH}_{5}.\textbf{CO}.\textbf{CH}_{5}.\textbf{CH}_{5}.\textbf{CO}_{2}\textbf{H} \end{array}$

Levulie acid. Levulinie acid.

Erlenmeyer, E. jun. Bildung von Lävulinsaure und von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, 382-384).

**Ludwig**, Λ. δ- und β- Anisallävulinsäure. Diss. Strassburg i. E., 1905. (41.

#### ACID C H<sub>1</sub> 0 α-Propionylpropionic acid CH .CH..CO.CHMe.CO<sub>2</sub>H

Kitoucctal of the ethyl ester CH. CH. C OEt). CIMe.CO. Et

Tschitschibabin, A. E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 551-566.

#### See-Butylglyoxylic acid EtCHMe.CO.CO\_H

and the semicarbazone and orime of the ethnlester.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris. C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 415-117.

#### ACID C H 40

Acetylhexoic acid MeEtCH.CHAc.CO[11 Ethyl caler.

Bouveault, L. et Locquin, R. Le., 115-117.

#### $\mathtt{ACID} \quad C_1 \ H_1 \ 0$

Acetyloctoic acid CH\_,CO\_CH\_,CMe\_,CH\_,CO\_H and the semicarbazone.

Wallach, O. und Köhler, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (91-116).

#### ACID C. H at O.

Ketostearic acid CH<sub>5</sub>,[CH<sub>2</sub>]<sub>7</sub>,CO [CH<sub>2</sub>],.CO<sub>2</sub>II and the oxime and salts.

Saytzeff, N. und Saytzeff, Al. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, 422-427).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS,

Methane sulphonic acid. ANHYDRIDE (Cll<sub>3</sub>.SO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O

**Billeter**, O. C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2015-2020).

Methylsulphonylisocyanate CH  $.SO_2.X:CO$ 

Billeter, O. C. loc. cit.

PARAFFIN ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_0H_{2n}O_4 \\ & ACID & C_1HO_4 \end{array}$ 

Glyceric acid CH<sub>2</sub>(OH-CH(OH).CO<sub>2</sub>H

Frankland, P. F. and Done, E. The resolution of inactive glyceric acid by fermentation and by brucine. London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, [618-625]; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (132).

Dimethyl ether CH\_OMe\.CH\_OMe\.CO<sub>2</sub>H (Dimethorypropionic acid).

Frankland, P. F. and Gebhard, N. L. The ... (methyl, ethyl, propyl, n-butyl, n-heptyl and n-octyl salts and amide and methylamide] of dimethoxypropionic acid derived from d-glyceric acid. Le., (861-878): [abstract] Proc. Le., (189).

Neuberg, C. und Silbermann, M. Die Konfiguration der Glycerinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (131-146).

#### ACID C4H O4

βγ-Dioxybutyric acid.

Mono- eligit ether

EtO.CH<sub>2</sub>.CH(OH.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H)
and its ester

EtO.CH<sub>2</sub>.CH(OH).CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>Et
and nitrite

EtO.CH<sub>2</sub>.CH OH.CH<sub>2</sub>.CN

Lespiau, R. Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 436-437;

## ACID C<sub>1</sub>, H<sub>1</sub>O<sub>4</sub> Dioxystearic acid.

Saytzeff, N. und Saytzeff, Al. Das Verhalten einiger Salze der aus Oelsäure durch Oxydation mittels Kaliumpermanganat dargestellten Dioxystearinsäure beim Erhitzen auf hohe Temperaturen. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 71, 1905, (422-427).

## $\begin{array}{ccc} ACIDS & \pmb{C}_n\pmb{H}_{2n+2}\pmb{0}_4 \\ & \pmb{ACID} & \pmb{C}_1\pmb{H}_2\pmb{0}_4 \end{array}$

#### Oxalic acid CO.H.CO.H

Abegg, R. Das Oxalat-Jon, Nach der Breslauer Diss, von Hans Schäfer für die Z. anorg, Chem. bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (293–323).

—— und **Spencer**, J. F. Thallium-oxalate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (406–414).

**Cameron,** A. T. [Constitution of the chromo-oxalates.] Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (722-737).

**Dupré**, P. V. Ammonium oxalate, its formula and stability. London, Anal., **30**, 1905, (266-273).

**Durrant,** R. G. [Potassium cobaltic oxalate [K<sub>2</sub>Co/C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>2</sub>,2H<sub>2</sub>O]<sub>2</sub>O and the existence of analogous ammonium and calcium salts.] London, J. Chem. Soc.. **87**, 1905, (1781–1791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (251).

Frehse. Falsification de l'acide oxalique par le chlorure de sodium: déplacement des acides minéraux par l'acide oxalique. Ann. chim. analyt., l'aris, 9, 1901, (334–335).

Jodlbauer, A. und Tappeiner, H. von. Das photochemische Verhalten des Quecksilberoxalats (Eder'sche Lösung bei Abwesenheit von Sauerstoff und bei Anwesenheit gewisser fluorescirender Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2602–2609).

**Kempf**, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Die Oxydation von Oxalsäure. *I.e.*, (3963–3971).

Kistiakovskij, V. A. Sur un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique. (Russ.) St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (procverb. 919–920).

Moissan, H. Nouvelle synthèse de l'acide oxalique [2 KH+2CO<sub>2</sub>= $K_2C$  O<sub>4</sub>+ $H_2$ ]. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1209-1211).

Neviadomskij, A. M. Accéleration de la réaction d'oxydation de l'indigo par l'acide chromique au moyen de l'acide oxalique. (Russ.) St Peterburg, Zurn, russ. fiz.-chim. Obsé., **36**, 1901, (procyerb, 341-312).

orlov, N. A. Sel double de l'oxalate de cobalt et de l'oxalate de lithium. Russe: Farmacevt. Zurn., St. Peterburg, 1904, (373-375).

Pfeiffer, P. Zur Bestimmung der Configuration stereoisomerer Chromsalze; (in Gemeinschaft mit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 342, 1905, (283–305).

Zur Chemie der Tetramminchromsalze. (Experimentell bearb, von 8. Basci.) [Oxal-süurederivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 3052– 3601.

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Skrabal, A. Zur Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 42, 1901, (1-59).

Soltsien, P. Sublimierte Oxalsäure als Urtitersubstauz. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1901, (211).

Stähler, A. Zur Kenntniss des Titans. H. (Zum Teil gemeinsam mit Heinz Wirthwein.) Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, (2619-2629).

#### Ethyl ester.

Berg, P. Kondensation des Aethylenevanid mit Oxalester. Diss. Tübingen, 1905, 661.

Nottbohm, E. Kondensations-Produkte aus Oxal-säureester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen, 1903, (49).

Sielisch, J. Kondensation von Methylathylketon mit Oxalester. Diss. Berlin, 1905, (39).

#### DHIYDRAZIDE [CO.NH.NH.]2

Bülow, C. Condensationsproducte des Oxal-säuredihydrazids. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3911–3917). The dimertyl, hexacetyl, and dibenzoyl desiratives

Stollé, R. und Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 70, 1904, 423-4325.

ANHYDRIDE. Ethyl ester O'CO.CO Et;

Mol, D. [The preparation of ethyloxalanhydride.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905]. (336-337). (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], 283-284, Dutch.

## OXALURIC ACUD. Amide C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>N i.e. NH .CO.NH.CO.CO.NH<sub>2</sub>

Schenck, M. Oxaluramid, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (459-161).

#### ACID C.H.O.

#### Malonic acid CII2/CO2II)

Busch, M. und Wolbring, W. Reaktion zwischen Diazoniumverbindungen und Malonsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.). 71, 1905, (366-381).

Conrad, M. und Zart, A. Cyandialkylacetylharnstoffe und die Amide substituirter Malonsäuren und Cyanessigsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, :335-350.

Michael, Arthur. Vorgänge bei den Synthesen mit Natrium-Malonester und verwandten Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. 3217-3234.

**0tto,** H. Kondensation-produkte des Citrals und Citronellals mit Malon-äure. Diss. Halle a. S., 1904, (29).

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. The action of phenylpropiolyl chloride on . . . [ethyl sodiomalonate . Loudon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract] Loudon, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 224-225.

Staudinger, H. Einwirkung von Natriummalonester auf Aethoxybernsteinsäureester und Aethoxybernsteinsäureester. I. Anlagerung des Malonsäureäthylesters in Fumarsäureäthylesters mit Malonsäureäthylester. H. Anlagerung von Malonsäureäthylester an Benzalmalonsäureäthylester. Umsetzung von Aethoxybenzylmalonsäureäthylester. Umsetzung von Aethoxybenzylmalonsäureäthylester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, 499-117.

NITROMALONIC ACID NO<sub>2</sub>.CH(CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>
Ethyl ester.

**Ulpiani**, C. Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5, **12**, i. 1903, (439-443).

e Pannain, E. Azione della formaldeide sull'etere nitromalonico e sulla nitromalonamide. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1°, 1902, (379-393).

METHYL ESTER OF THE DIANILINO-DERIVATIVE COUMe)<sub>2</sub>C.NHPh)<sub>2</sub> and the

corresponding ethyl ester. Also the Methyl ether of

DI-O-TOLUIDING-MALONIC ACID.

Schmitt, Ch. Paris, C.-R. Acad. sci.. **141**, 1905, 48–49.

## SEMINITRILE C'N.CII<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H Cyanoacetic acid.

Guareschi, I. Condensazione delle aldeidi coll'etere cianacetico. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300).

Michael, A. und Eckstein, O. Bilding von C-Acylderivaten aus Cyanessigester durch Anwendung von Pyridin und Chinolin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 50-53.

Weissbach, H. Phenythydrazoncyanessigester und seine Homologen, sowie Benzolazocyanessigester. Diss. Leipzig, 1903, (IV+31).

Werner, G. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. Diss. Tübingen, 1903, 33.

Cyanoacetamide. Ethylpropyl and dibenzyl derivatives.

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, /335-350).

## ACID C<sub>4</sub>H<sub>1</sub>O<sub>4</sub> Succinic Acid

#### Potassium hydrogen salt.

Cameron, A. T. Variations in the crystallisation of potassium hydrogen succinate due to the presence of other metallic compounds in the solution. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (49-151).

Hildebrand, W. Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsaureanhydrid, Diss. Strassburg, i. E., 1902, 51). 703 1310

Seiler, R. Phenylhydrazinderivate der Bernsteinsäure. Diss. Rostock, 1902, (40). 22 cm.

#### ETHYL ESTER.

**Kasansky**, A. Verhalten von Bernsteinsäureäthylester zu Jodallyl in Gegenwart von Zink. Synthese des γ-Diallylbutyrolaktons und seine Eigenschaften. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (249-257).

Wernher, G. Kondensation von Valerolakton und Bernsteinsäureäthylester mit Natriumäthylat. Diss. Strassburg i. E. 1902, (33).

Succinimide r, 1660.

Succinonitrile C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CN)<sub>2</sub>

Bruni, G. und Manuelli, A. Eigenschaften des Aethylencyanids (Bernsteinsäurenitrils) als Lösungs- und Jonisierungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (860-862).

#### Bromosuccinic acid.

**Dubreuil**, L. Action des bases pyridiques et quinoléiques sur les éthers bromosuccinique et bibromosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (870-871).

Suckert, F. Zersetzung der Brombernsteinsäure und ihrer Salze in wässeriger Lösung. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (68, mit 4 Taf.).

#### Aminosuccinic acid.

Berti, Pio. Matières aspartiques. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1163-1186).

Asparagine.

**Piutti**, Arnaldo. Densité des asparagines. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (515-526, av. 1 fig.).

Phenylglycylasparagine  $C_{12}\Pi_{15}O_4N_3$ 

Fischer, E. und Schmidlin, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 1190– 204).

DIAMINOSUCCINIC ACID  $C_4H_8O_4N_2$ 

Dietlagl ester

and the diacetyl and dibenzylidene derivatives.

Tafel, J. und Stern, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, :1589-1592).

Isosuccinic acid CH<sub>3</sub>,CH CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>

SEMINITRILE CH<sub>3</sub>, CllCy, CO<sub>2</sub>H (α-Cyanopropionic acid).

Beccari, L. Sulla reazione dell'etere α-cianopropionico con l'aldeide benzoica. Torino, Atti. Acc. sc., 38, 1903, (517-555).

#### ACIDS C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub>

Glutaric acid CO2H.[CH2]3CO3H

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. . . . The conversion of glutaric acid into trimethylenedicarboxylic acid. | Ethyl β-chloroglutarate and α-bromoglutarate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (361–367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 24, 1905, 90–91).

Vanzetti, L. e Coppadoro, A. Sintesi elettrolitica dell'acido glutarico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 2' semestre, 1903, (209-215).

AMINOGLUTARIC ACID C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>O<sub>4</sub>X (Glutamic acid).

Andrlik, K. Das optische Drehungsvermögen der Glutaminsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3. Berlin, 1904, (452–462).

Darstellung der Glutaminsaure aus den Melasse-Abfall-Laugen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1991, +150-152).

Osborne, T. B. und Harris, I. F. Proteinkörper des Weizenkornes. 1. Das in Alkohol lösliche Protein und sein Glutaminsäuregehalt. [Uebers.] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (516–525).

a-Naphthyl isocyanute

(a-Naphthyluramidoglutaric acid).

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2359-2366).

ACIDS  $C_6H_{10}O_4$ 

Adipic acid CO2H[CH2]4CO2H

 $\begin{array}{c} \textbf{\alpha-AMINOADHIGACID} \\ \textbf{CO}_2\textbf{H.CH}(\textbf{XH}_2).[\textbf{CH}_2]_z.\textbf{CO}_z\textbf{H} \\ \textbf{and its salts.} \end{array}$ 

Dieckmann, W. l.c., (1654-1661).

β-Methylglutaric acid CO.H.CH<sub>2</sub>.CHMe.CH..CO H

Ethyl esters of α-cyano- and α-bromoderivatives.

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. [Ethyl α-cyano-β-methylglutarate and its

hydrolysis. Ethyl a-bromo-\$\text{\$\mathcal{B}}\$-methylglutarate and the action of diethylaniline on it. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905. [714-[72]].

## Oxyacetylbutyric acid

Accord derivative of the methyl ether AcO.CH..CH..CHAc.CO.Me and of the chyl ether.

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (99-101).

#### ACIDS $C_7H_{11}O_4$ Pimelic acid.

Hay, F. W. Elektrolyse und trockene Destillation einiger Salze der Pimelinsäure. Diss. Leipzig, 1903, (30).

NITRILE NC.CH<sub>2</sub>.[CH<sub>2</sub>]<sub>5</sub>.CH<sub>2</sub>.CN

Hamonet, J. L. Synthèse du glycol pentaméthylénique OH(CH)<sub>5</sub>OH, du nitrile, et de l'acide piméliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (59–61).

### $\alpha$ -Aminopinelic acid $CO_2H.CH(XH_2).[CH_2]_4.CO_2H$

Dieckmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1654-1661).

#### Methyladipic acid.

α<sup>l</sup>-AMNO -β<sup>2</sup>-ΜΕΤΗΥΙΑΦΙΡΙΟ ΛΟΙΦ CO [H.CH(NH<sub>2</sub>), CH], CHMe, CH<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>H and the beazont derivative.

Dieckmann, W. loc. cit.

#### Diethylmalonic acid CEtaCO.H.

DIETHYLMALONANILIC ACID CO.H.CEt..CO.NHPh

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Aun. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335–350).

Diethylmaloxuric acid.

CEU CO.NH. CO.NH

Conrad, M. und Zart, A. loc. cit.

Avilide of the seminfirms CN.CEt CO.NHPh.

 $(Dictly) ley anoacct anilide \rangle.$ 

Conrad, M. und Zart, A. loc. cit.

URLIHANE OF THE SEMINITALE CN.CEt.,CO.NH.CO.Et

 $Cyanodiethy lacety lear bamic-ester\ .$ 

Conrad, M. und Zart, A. loc. cit.

## αβ-Dimethylglutaric acid

Ethyl ester of a-bromo-derivative.

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. [Ethyl α-bromo-α'β-dimethylglutarate and the action of diethylaniline on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1714–1721).

#### ACIDS C<sub>8</sub>H<sub>14</sub>O<sub>4</sub>

αα-Dimethyladipic acid CO<sub>2</sub>H.CMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H

Blanc, G. Nouvelle synthèse de l'acide αα-diméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (65-67).

### ββ-Dimethyladipic acid

 $CO_1H.CH_2.CMe_2.CH_2.CH_2.CO_2H$ 

Blanc, G. Synthèse de l'acide ββ-diméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (800-802).

Noyes, W. A. und Doughty, H. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (947-950).

## Methyl-propyl-succinic acid CO<sub>2</sub>H.CHMe.CH/C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>).CO<sub>2</sub>H

čugajev, L. A. et Šlezinger, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1258-1268).

#### Isoamylmalonic acid.

Amide of the seminitrile. CHMe<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CN).CO.NH<sub>2</sub>

Guareschi, I. Condensazione delle aldeidi coll'etere cianacetico. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300).

#### ACIDS C. H1. O.

Azelaic acid (CH<sub>2</sub> \(\text{CO}\_2\text{H}\))<sub>2</sub>
Diphenyl ester (CO<sub>2</sub>\text{Ph.[CH<sub>2</sub>]<sub>7</sub>,CO<sub>2</sub>\text{Ph.}}
and dithioazetaic acid
HS.CO.[CH.]<sub>7</sub>,CO.SH.

Bouchonnet, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1599-1601).

#### Trimethyladipic acid.

Noyes, W. A. und Doughty, H. W. Berichtigung betreffs Dimethyl- und Trimethyl-Adipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (947-950).

#### ACIDS C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> Heptylmalonic acid. Amide of the seminitrile

Amide of the seminitrile CH<sub>2</sub>[CH]<sub>5</sub>.CHCy.CONH<sub>2</sub>

Guareschi, I. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300).

#### ACIDS C.H 0

Tetraethylsuccinic acid.

Walker, J. and Walker, A. P. Tetraethylsuccinic acid [its anhydride and esters: also its affinity constant.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (961-967); [abstract.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210).

XITROMALEIC ACID CO<sub>2</sub>H.C(NO<sub>2</sub>): CH.CO<sub>2</sub>H

Salt :  $CO_2Et.C(XO_2):CH.CO_2K$ 

NITROMALEAMIC ACID  $\mathrm{NH}_2.\mathrm{CO}.\mathrm{C}(\mathrm{NO}_2)$  ;  $\mathrm{CH}.\mathrm{CO}[\mathrm{H}]$ 

**Hill**, H. B. and **Black**, O. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (228–242).

#### Diketobutyric acid CH<sub>2</sub>.CO.CO.CO.H

Monophenylhydrazone of the ethylester

 $\mathrm{CH_{3}.C(N_{2}HPh).CO.CO_{2}Et}$ 

**Bouveault**, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (134-136).

Dioxime of the chyl ester CH<sub>3</sub>.C(NOH).C(NOH).CO<sub>2</sub>Et

Bouveault, L. et Wahl, A. Sur la non-existence de deux dioximidobutyrates d'éthyle stéréoisomères. Le., 140, 1905, (438-440).

# ACIDS C<sub>7</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> αβ-Diacetylpropionic acid CH<sub>3</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.CH(CO.CH<sub>3</sub>).CO<sub>2</sub>H

Koršun, G. V. Action de l'hydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1321-1325)

Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. Russ.) l.e., (proc.-verb. 1326-1327).

Action de l'éther diacétopropionique sur l'hydrazine et sur le phénylhydrazine. (Russ.) Lc., **37**, 1905, (16-35).

Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) l.c., 37, 1905, (36-43).

## ACIDS $C_1H_{12}O_4$ $\alpha\beta$ -Diacetylbutyric acid.

Koršun, G. V. Synthèse de l'éther αβdiacétobutyrique et de l'éther 2,3,5,4riméthylpyrrol-1-monocarbonique. (Russ.) Le., (221-230).

PARAFFIN ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n}\textbf{0}_{5} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{4}\textbf{H}_{o}\textbf{0}_{5} \end{array}$ 

Erythric acid
HO.CH..CHOH..CO.H

 $\gamma$ -Ethyl ether EtO,CII<sub>2</sub>,CH(OH),CII(OH),CO<sub>2</sub>II

**Lespieau**. Sur Facide oxéthylerotonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (723-724).

#### Lactone.

**Lespieau**. Synthèse de la lactone de l'acide érythrique. *Le.*, **141**, 1905, (42-43).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2^{11}-2}\mathbf{0}_{5} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{4}\mathbf{H}_{6}\mathbf{0}_{1} \end{array}$ 

 $\textbf{Malic acid} \quad \textbf{CO}_2\textbf{H.CH}_2\textbf{.CH}(\textbf{O1}\textbf{D.CO}_2\textbf{H}$ 

Cantoni e Veratietti. Proprietà chimico-fisiche dei malati alcalinoterrosi. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2°, 1903, (139-145).

**Ladenburg**, A. und **Herz**, W. Benzylimide der Aepfelsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (152).

**Lutz**, O. Benzylmalimide von Giustiniani. *l.e.*, (34-38).

McKenzie, A. and Thompson, H. B. [Racemisation of malic acid by alkali London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1001-1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (184).

 $\begin{array}{c} \text{Thiomalic acid} \\ \text{$C_4$H_6O_4$S} \\ \textit{$i.e.} \quad \text{$CH_{\odot}$CO_2$H}.\text{$CH_{\odot}$SH}.\text{$CO_{\odot}$H} \end{array}$ 

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 339, 1905, (351-372).

Esters and salts.

Rosenheim, A. und Stadler, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2687 –2690).

 $X_{
m ANTHOGENSUCCINIC}$  acideto.CS.S.CH( ${
m CO}_2{
m H}$ ).CH $_2$ .CO $_2{
m H}$ 

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372).

#### Aminomalic acid.

Neuberg, C. und Silbermann, M. Synthese der Oxyaminobernsteinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 147-156).

#### ACIDS C $H_{15}O_5$ $\beta$ -Ethylmalic acid

CO\_H.CH\_OH\.CHEt.CO2H and its salts.

Doebner, O. und Segelitz, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2733-2737.

#### Dioxyacetylbutyric acid-

Diagetyl derivative of the methyl ester  $\Delta cO. CH_2. CO. CH. CO. Met. CH_2. CA. O. Ac$ 

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 99-101.

## $\begin{array}{c} \text{acid } C_1H_{14}O_5 \\ \text{Butodiglycollic acid} \end{array}$

and its salts.

Lossen, W. und Smelkus, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 139-155.

## $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_{n}H_{1^{n}-4}O_{5} \\ & ACID & C_{1}H_{1}O_{5} \end{array}$

Mesoxalic acid COCO2H 2

Fenton, H. J. H. Preparation of mesovalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 805-818.

Ganghofer, A. Mesoxalsäurephenylhydrazon und Derivate desselben hergestellt aus Diazobenzolchlorid und Malonsäureester. Diss. Tübingen, 1903, 62%.

Schmitt, Ch. Nouveaux dérivés des éthers mésoxaliques Paris, C.-R. Acad. sei.. 141, 1905, 48-49.

Preparation of the ethyl ester.

Schmitt, Ch. 1.c., 140, 11100-1101.

### ACID $C_1H_1O_5$ Oxaloacetic acid $CO_2\Pi_1CO_2CH_1CO_2\Pi_2CO_3CH_1CO_3CH_1CO_3CH_2CO_3CH_2CO_3CH_3CO_3$

Endres, Anton. I. Nitrierung mittelst Aethylnitrat.—II. Kupferverbindung des Oxalessigesters. Diss. Würzburg, 1902, (69).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur l'aldéhyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 211-212.

Simon L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la β-naphtylamine. Le., 297-290).

#### ACID $C_5H_5O_5$

#### Formylsuccinic acid.

**Böklen,** Emil. Formylbernsteinsäuremethyl- und aethylester. Diss. Tübingen. 1903, (V+30).

SULPHONIC ACID WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

#### ACID C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>O<sub>5</sub>S Sulphopropionic acid

AMINOSULPHOPROPIONIC ACID U<sub>3</sub>H<sub>7</sub>O<sub>5</sub>NS i.e. NH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>H).CO<sub>5</sub>H Isocysteinic acid).

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646).

#### ACID C<sub>2</sub>H<sub>1</sub>O<sub>2</sub>S Sulphoisobutyric acid SO<sub>3</sub>H<sub>1</sub>CMe<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>H

Moll van Charante, J. Sur l'acide sulfo-isobutyrique et quelques-uns de ses dérivés. (Hollandais) Leiden (A.H. Adriani), 1904, (112), 24 cm.; [extrait] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (69-101), Français.

#### PARAFFIN ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{20}\mathbf{0}_{6} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{2}\mathbf{H}_{14}\mathbf{0}_{6} \end{array}$ 

#### Digitalonic acid

**Kiliani**, II. Digitalonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3621-3623).

# $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-2}O_{\delta} \\ & ACID & C_sH_{\delta}O_{\delta} \\ & Tartaric & acid. \end{array}$

Ganassini, D. Una reazione caratteristica dell'acido tartarico fibero, Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (513–516).

Ley, H. Eine neue Weinsäure-Bestimmungsmethode. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, 1119.

Obermaier, G. Strukturverhältnisse der isomeren Weinsäuren, Südd. Apoth-Ztg, Stuttgart, **43**, 1903, (491–492). Rasch, H. Die Weinsäureindustrie. [Chemische-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (862-873).

Root, Jay E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, 41-121.

#### Ethyl ester.

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VIII. Ethyl tartrate in chloroform. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (313-320); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 178].

Diphenylenetartramide C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C(OH).CO.NH<sub>1</sub> C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C(OH).CO.NH<sub>1</sub>

**Japp**, F. R. and **Knox**, J. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (681-701).

#### Racemic acid.

d-Amylphenyllindrazide and its resolution.

Neuberg, C. und Federer, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

## $\begin{array}{ccc} \text{ACIDS} & C_5 H_3 O_6 \\ \text{$\alpha\beta$-Dioxyglutaric} & acid. \end{array}$

Salts and Quinine salts.

Kiliani, H. und Loeffler, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3624) 3626).

#### αγ-Dioxyglutaric acid.

Calcium, zine and copper salts and the lactone  $(C_5H_6O_5)_2.H_2O$ 

Kiliani, H. und Herold, F. l.c., 12671-2676).

#### ACID C.H.O.

#### γδ-Dioxypropylmalonic acid.

Traube, W. γ, δ-Dioxypropylmalonsäure. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (38-41).

#### ACID $C_7H_{12}O_6$

Kraus, P. Dimethyldioxyglutarsänre und einige Derivate derselben. Diss. Strassburg i. E., 1902, (37).

# $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_u H_{2n-4} O_s \\ & ACID & C_s H_2 O_s \end{array}$ Tricarballylic acid.

Schroeter, Georg., β-Amino-tricarballylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3181–3189).

#### ACID $C_9H_{14}O_6$

#### Hexane tricarboxylic acid.

Ethyl ether CO, Et. CHMe. C+C, H<sub>2</sub>\(CO, Et+)

**Čugajev**, L. A. et **Šlezinger**, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1258–1268).

#### ACID C10H1.O6

#### Heptane tricarboxylic acid.

Sokolovskij, S. Action du zine sur un mélange des éthers orthoformique et brompropionique; synthèse de l'acide triméthylisobutantricarbonique symétrique. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč. 37, 1905, (889-896.)

## $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{20-6}\mathbf{0} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{4}\mathbf{H} & \mathbf{0}_{6} \end{array}$

### Diformyl dicarboxylic acid

CO.II.CO.CO.CO.II

HYDRATE CO<sub>2</sub>H.C OH <sub>2</sub>.C OH <sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H Dioxytartarie acid).

Fenton, II. J. H. Soluble forms of metallic dihydroxytartrates. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (73-75).

## $\begin{array}{ccc} \textbf{ACID} & \textbf{C}_{\epsilon}\textbf{H}_{10}\textbf{O}_{\epsilon} \\ \textbf{Diacetyl succinic} & \textbf{acid.} \end{array}$

Bülow, C. Condensationsproduct aus Semicarbazid und Diacetbernsteinsaureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2366-2375).

#### ACID C14H ... C.

#### Ethylenebismethylacetoacetic acid C.H. CHMe.CHAc.CO H

Diethyl ester.

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (917-988; 1209-1211).

SULPHONIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

## $\begin{array}{ll} \textbf{ACID} & \textbf{CH}_{+}\textbf{0}, \textbf{S}_{2} \\ \textbf{Methionic acid} \end{array}$

 $\mathrm{CH}_2(\mathrm{SO}_3\Pi)_2$ 

Methyl and ethyl esters, chloride, anilide, etc.

Schroeter, G. and Herzberg, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3389-3393).

PARAFFIN ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-2}\mathbf{0}_{7}$ 

#### ACIDS C.H<sub>10</sub>O<sub>7</sub>

#### Glycuronic acid CHO.[CH.OH], CO2H

Giemsa, G. Schmelzpunkt des Glukuronsäure-semikarbazons. (Erwiderung an E. Fromm.) Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, **41**, 1901. (548).

**Lépine**, R. et **Boulud**. Sur Facide glycuronique du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (453–456).

Neuberg, C. Die Physiologie der Pentosen und der Glukoronsäure. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. 1, 1904, 6373–452).

Neuberg, C. and Neimann, W. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 97-113; 114-126; 127-133); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905. Techn. Tl, (414-143).

Compound with p-nitrophenylhydrazine  $C_{18}\Pi_{22}O_5N_6$ 

Medwedew, An. K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1646-1650).

#### Trioxyadipic acid.

CO IL[CII,OH]<sub>3</sub>,CII<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>II and its zinc and copper salts.

Kiliani,  $\Pi$ . l.e., (3621-3623).

ACIDS  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-4}\mathbf{0}_{7}$ ACID  $\mathbf{C}_{r}\mathbf{H}_{r}\mathbf{0}_{7}$ Citric acid.

Laible. Ausscheidung eines schwerlöslichen Magnesiumzitrats aus Liquor Magnesii eitrici. Südd ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (177–178).

Mazé, P. et Perrier, A. Production de Pacide citrique par les citronyces. Ann. Inst. Pasteur, Paris. 18, 1901, (553-575).

Rasch, H. Die Zitronensäurefabrikation. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge, 3.] Berlin, 1905, (871-877).

Schroeter, G. Symmetrische Dialkylester der Citronensäure Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3190-3201).

Methyl esters

CO<sub>2</sub>H.CH<sub>2</sub>.CO<sub>1</sub>H:CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>Me
and CO<sub>2</sub>Me.CH<sub>2</sub>\capacaC(OH).CO<sub>2</sub>H

The nitrile and amide of the dimethyl ester. The acetyl derivative of the dimethyl ester

CO<sub>2</sub>Me.CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>.C(OAc).CO<sub>2</sub>H The *dichyl ester* and its amide.

Schroeter, G. l.c., (3190-3200).

CITRIC DIAMILIDIC ACID  $C_{15}H_{18}O_5N_2$  i.e.  $CO_2H_1COH_2CO.NHPh)_2$ 

Bertram, W. I.e., (1615-1625).

PARAFFIN ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

ACID  $\mathbf{C}_0\mathbf{H}_{2^{n}-2}\mathbf{0}_8$ ACID  $\mathbf{C}_0\mathbf{H}_{10}\mathbf{0}_8$ Saccharic acid.

Kiliani, H. und Loeffler, P. Constitution der Metasaccharinsäure. *l.e.*, (2667– 2670).

Loeffler, P. Einwirkung von Kalkhydrat auf Milchzucker. Konstitution von Parasaccharin. Diss. Freiburg. i. B., 1904, (II + 35).

## $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}O_3 \\ & ACID & C_nH_5O_3 \end{array}$

αγ-Dioxypropane ααγ-tricarboxylic acid C(OH)(CO<sub>2</sub>II)<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH(OH).CO<sub>2</sub>II Salts and lactone.

Kiliani, H. und Herold, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2671-2676).

 $ACIDS = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-6}\mathbf{0}_{3}$   $= \mathbf{ACID} = \mathbf{C}_{1}\mathbf{H}_{6}\mathbf{0}_{3}$ 

#### Ethane tetracarboxylic acid

DINITRILE [.CHCy.CO<sub>2</sub>H]<sub>2</sub>

(Dicyanosuccinic acid).

Engler, P. and Meyer, J. Dicyanbernsteinsäureäthylester. *l.e.*, 2186– 2488).

#### ACID C7H6O8

## Propane tetracarboxylic acid (CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>CH,CH<sub>2</sub>,CH(CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>

Ethyl ester.

Perkin, W. H. jun. The action of ethyl dibromopropanetetracarboxylate on the disodium derivative of ethyl propanetetracarboxylate. A correction. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (358–361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90).

SULPHONIC ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

#### ACID C.H O.S

Propane trisulphonic acid.

Schober, W. B. Propanetrisulphonic acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([165]-167).

PARAFFIN ACIDS WITH TEN OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACID & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-1} \textbf{0}_{1n} \\ & \textbf{ACID} & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{n}\textbf{0}_{1n} \end{array}$ 

Methylene-bis-oxalacetic acid CH<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H<sub>1</sub>,CO<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H<sub>1</sub>)

Tetraethyl ester.

Blaise, E. E. et Gault, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, 137-139.

PARAFFIN ACIDS WITH TWELVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACID & \mathbf{C_nH_{2^{n-1}}} \mathbf{0}_{12} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C_0H_0O_{12}} \end{array}$ 

Propane hexacarboxylic acid.

Dimethyl diethyl ester of the dinitrile (CO<sub>2</sub>Et)<sub>2</sub>C(CHCy.CO<sub>2</sub>Me)<sub>2</sub>

Schmitt, Ch. l.e., 140, (1100-1401).

#### SULPHONES.

## SULPHONE $C_{12}H_{22}O_2S$ Di-R-hexylsulphone $C_6H_{11}.SO_2.C_6H_{11}$

Borsche, W. und Lange, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2766-2769).

## 1320 UNSATURATED OPEN CHAIN ACIDS.

Blaise, E. E. et Luttringer, A. Migration de la Iiaison éthylénique dans les acides non saturés acycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (148-150).

Celtner, I. et Reformatskij, S. Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange de ces éthers avec les aldéhydes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 37, 1905, (proc.-verb. 1297-1298).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (LAbh.) II. Isomerie der Oel- und Elaidinsäure; von Carl Thieme. Liebigs Ann. Chem.. Leipzig, **343**, 1905, (311–375). Lossen, W. Beiträge zur Kenntnis halogenirter aliphatischer Säuren. 2. Feber gebronte Propionsäuren; von Eugen Kowski.—3. Veber α-Brombuttersäure und Butodiglycolsäure von Huge Smelkus.—1. α- und β-Bromisobuttersäure; Methacrylsäure; von Osear Gerlach.—5. Brommethacrylsäure und Isobrommethacrylsäure; von Fritz Morschöck und Carl Dorno.—Anhang zur Kenntnis des Allens (Dorno), l.c., 342, 1905, (112–155, 157–190).

Moureu, Ch. Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904. (722-732).

Olig, A. and Tillmans, J. Das mittlere Molekulargewicht dernichtflüchtigen Fettsäuren holländischer Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, 728-730).

Reformatskij, S. N. Substitution des groupes méthoxyle et éthoxyle par les radicaux. Synthèse des acides polybasiques. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé. **37**, 1905, 881-889).

Staudinger, Hermann. Einwirkung von Natriummalonester auf Aethoxybernsteinsäureester.—I. Anlagerung des Malonsäureäthylesters an Funarsäureathylester. Umsetzung des Acthoxybernsteinsäureäthylesters mit Malonsäureäthylester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (99–117).

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-2}O_2 \\ & ACID & C_0H_4O_2 \\ & Acrylic & acid. \end{array}$ 

α-Chloro-β-iodoacrylic acid.
Iodosochloroacrylic acid.

Chloroacrylic acid iodosochloride.

Thiele, J. and Peter, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2842-2846).

α-Phthalimdo-β-ethyl- $\psi$ -thiouramidoacrylic acid NH<sub>2</sub>,  $C(SE_1; N, CH; C(N, C_0H_4O), CO_2H)$ 

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1994, (130–145).

#### ACIDS C4H6O2

Autenrieth, W. Die fünf isomeren Säuren  $C_4H_6O_2$ . Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534-2551).

#### Isocrotonic acid.

Anilide CHMe: CH.CO.NHPh

Autenrieth, W. loc. cit.

#### Vinylacetic acid.

Anilide CH<sub>2</sub>: CH.CH<sub>2</sub>.CO.NHPh Autenrieth, W. loc. cit.

#### Methacrylic acid.

Zinc, eadmium, strontium, lead and copper salts.

**Lossen**, W. und **Gerlach**, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (157–162).

Guanidyl-methaerylie acid (NII<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C:N.CH:CMe.CO<sub>2</sub>H

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, **32**, 1904, (130-115).

### $\text{ACIDS} \quad \textbf{C}_5 \textbf{H}_{\circ} \textbf{0}_2$

#### Pentenoic acid.

Feuchter, Heinrich. Propionylphenylessigester und seine Reaktionsprodukte mit Phosphorpentabromid und Phosphorpentachlorid. Pentensäurederivate. Diss. Tübingen, 1903, (75).

#### ACIDS $C_6H_{10}O_2$

Pyroterebic acid CMe<sub>2</sub>:CH.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H (Dimethylvinylacetic acid).

Blaise, E. E. et Courtot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (292-291).

#### α-Methyl- $\gamma$ δ-pentenoic acid.

Fueg, Gustav. α-Methyl-γδ-Pentensaure. Diss. Basel, 1901, (59).

#### ACID $C_7H_{12}O_2$ Heptenoic acid

C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>.CHEt.CO<sub>2</sub>H Ethyl ester.

Perkin, W. H. jun, and Pickles, S. S. Ethyl ethylallylacetate and action of magnesium methyliodide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (655-660).

#### $\textbf{ACID} \quad \textbf{C}_{18} \textbf{H}_{34} \textbf{O}_2$

## Oleic acid $C_{15}\Pi_{31}.CH.CO_{2}H$

Charitschkoff, K. W. Verwendung von Benzin und Alkohol zur Abscheidung der Oelsäure aus einer Mischung mit festen Fettsäuren. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (106–109).

**Guth,** Ferdinand. Synthetisch dargestelle einfache und gemischte Glycerinester fetter Säuren [Oelsäure]. Diss. Rostock, 1902, (36).

Marcusson, J. Das Verhalten der Oelsäure unter verschiedenartigen Oxydationsbedingungen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (221–223, 247–248).

**Petersen**, J. Reduction of oleic acid to stearic acid by electrolysis. (Danish) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 2, (137-149); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (549-553).

Oleic acid is a product of distillation of lac resin.

Etard, A. et Wallée, E. Sur la pyrolyse de la gomme laque. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1603–1606).

#### Elaidic acid.

Ozonide  $MeCH(CH_2)_7 < \stackrel{CH.(CH_2)_7CO_2\Pi}{\circ}_3$ 

Harries, C. and Thieme, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (354–360).

#### Ricinoleic acid.

Chonovskij, B. F. Sur quelques réactions de l'acide ricinoléinique. (Russ.) Kazanĭ, 1905, (76). 24 cm.

# $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}O_2\\ & ACID & C_5H_6O_2\\ \beta & Vinylacrylic acid. \end{array}$

Fischer, E. und Raske, K. Verwandlung der β-Vinyl-aerylsäure in Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3607–3612).

#### 

Dodecinoic acid (CMe<sub>2</sub>:CH.CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CH.CO<sub>2</sub>H

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988; 1209–1244).

#### ACID $C_{17}H_{30}O_2$ Elaeomargaric acid.

Kitt, M. Elacomargarinsäure. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1901, (190–191).

ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-2}O_3\\ & \text{ACID} & C_4H_6O_3\\ \gamma\text{-Oxycrotonic} & acid \end{array}$ 

HO.CH<sub>2</sub>.CH<sub>3</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub>4</sub>.CH<sub></sub>

EtO.CH<sub>2</sub>.CH : CH.CN

Lespieau. L'acide oxéthylcrotonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 4723-724).

> ACID C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>O<sub>3</sub> Oxypentenoic acid CH<sub>3</sub>,CH(OH),CH: CH,CO<sub>2</sub>H

Kiliani, H. und Loeffler, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2667-2670).

ACIDS C<sub>n</sub>H<sub>2n-4</sub>0<sub>3</sub>
ACIDS C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>0<sub>3</sub>
Mucobromic acid
CHO.CBr : CBr.CO.41

Hill, H. B. and Black, O. F. Action of potassic nitrite on nucobromic ester. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242).

Langhammer, O. Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen. Diss. Berlin, [1905], (63).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & \textbf{C}_{10}\textbf{H}_{16}\textbf{O}_{\text{J}} \\ \textbf{Acetyloctenoic} & \textbf{acid} \\ \textbf{CMe}_2: \textbf{CH.CHMe.CHAc.CO}_2\textbf{H} \\ Ethyl & ester. \end{array}$ 

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (917–988, 1209–1244).

γ-**0xy**-γγ-diallylbutyric acid C(C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>(OH).CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H Barium salt and *ethyl ester*.

Kasansky, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (249-257).

 $\begin{array}{ccc} ACLDS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-6}\textbf{0}_{3} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{22}\textbf{0}_{3} \end{array}$ 

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988, 1209–1244).

(p-7195)

ACIDS WITH FOUR ONYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}O_4 \\ & ACID & C_4H_4O_4 \end{array}$ 

Fumaric acid CO<sub>2</sub>H.CH: CH.CO<sub>.</sub>H

Dorp, W. A. van and Dorp, G. C. A. van. On the chlorides of maleic acid and of fumaric acid; [their preparation] and some of their derivatives. (Dutch) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (258-261).

Chlorofodofemaric acid.

CHLOROFUMARIC ACID iodosochloride.

Thiele, J. and Peter, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2842-2846).

#### Maleic acid.

Fecht, H. Ueber den Halbaldehyd der Maleinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 4905, (1272–1274).

> Dibromo-maleic acid. BiC(CO,H): BiC(CO,H)

and its salts, acid and neutral esters, etc.

DICHLORO-MALEIC ACID
and its salts and esters.
Also their compounds with aniline and
anilido-derivatives.

**Salmony**, A. und **Simonis**, H. *l.e.*, (2580-2601).

# $\begin{array}{ccc} \textbf{ACID} & \textbf{C}_5\textbf{H}_6\textbf{0}_4 \\ & \textbf{Glutaconic acid} \\ \textbf{CO.H.CH.: CH.cH._CO.11} \end{array}$

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. Glutaconic acid . . . [its anhydride and decomposition products, also its anilic acid]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (361-367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90-91).

Thorpe, J. F. The constitution of glutaconic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1669-1685); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239).

#### Itaconic acid.

**Bock**, Karl. Kondensation von Benzaldehyd mit Itakonsäure. Diss. Strassburg i. E., 1902, (56).

Miskij, L. Addition de l'acide bromhydrique à l'amhydride itaconique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1563–1564); **37**, 1905, (116–118).

Kraencker, Jakob. Die Isobutylitacon-äure und deren Verhalten gegen Brom. Diss. Strassburg i. E., 1902, (34).

Scheen, O. Die Methylitaconsaure und ihr Verhalten gegen Natronlauge und Brom. Diss. Strassburg i. E., 1902, (53)

Schwärtzlin, A. Oxydation der Dimethylitaconsäure und der Dimethylaticonsäure mit Kaliumpermanganat. Diss. Strassburg, 1903, (43).

Szameitat, A. Einwirkung von Am--moniak auf Itacon- und Teraconsäure. Diss. Strassburg i. E., 1904, (45).

Methyl ester—crystallography, etc.

Anschütz, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (690-693).

Itaconamide CO<sub>2</sub>H.C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>.CONH<sub>2</sub> and the diamide CH<sub>2</sub>: CCONH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CONH

Foà, Jone. Azione dell'ammoniaca sulla anidride itaconica. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3°), 9, 1903, (112-117).

#### Citraconic acid.

Mono-methylamide C, H<sub>0</sub>O<sub>3</sub>N and its dibromide. Also wethylamine citraeonate.

**Gulli**, Salvatore. Azione della metilanimina sull'anidride citraconica. *l.c.*, (164-167).

# ACIDS CHO. Dihydromuconic acid.

Ohl, A. Condensation der Hydronniconsäure mit Benzaldehyd unter Mitwirkung von Essigsäureauhydrid. Diss. Strassburg i. E., 1903, 51.

## Methylglutaconic acid

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. Formation of β-methylglutaconic acid. . . London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1744-1721); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 24, 1905, 239.

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [β-Methylglutaconic acid, and its silver salt, anhydride and anilic acid. Ethyl α-cyano-β-methylglutaconate and its hydrolysis] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, [685-1711].

Schwab, Julius. Stereoisomere β-Methylglutaconsauren. Basel. Diss. 1901, 17).

# ACIDS C<sub>7</sub>H<sub>+</sub>O<sub>4</sub> αβ-Dimethylglutaconic acid CO<sub>2</sub>H<sub>+</sub>CHMe<sub>+</sub>CMe<sub>2</sub>: CII, CO<sub>2</sub>H

1320

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [αβ-Dimethylglutaconic acid, and its silver salt, anhydride and anilic acid. Ethyl α-cyano- αβ-dimethylglutaconate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685-1714; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239).

#### βγ-Dimethylglutaconic acid CO.H.CH<sub>2</sub>.C'Me: C'Me.CO.H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F.  $\beta\gamma$ -Dimethylglutaconic acid. Ethyl acyano- $\beta\gamma$ -dimethylglutaconate and its hydrolysis. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 14685–1714.

#### ACIDS C H<sub>12</sub>O<sub>4</sub>

αβγ-Trimethylglutaconic acid CO H.CHMe.CMe: CMe.CO<sub>2</sub>H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F.  $[\alpha\beta\gamma$ -Trinnethylghutaconic acid, and its ethyl ester, silver salt and anhydride. Ethyl  $\gamma$ -evano- $\alpha\beta\gamma$ -trinnethylghutaconate and its hydrolysis.] loc. cit.

#### β-Methyl-α-ethyl-glutaconic acid CO<sub>2</sub>H.CHEt.CMe: CH.CO<sub>2</sub>H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. β-Methyl-α-ethylglutaconic acid, and its silver salt, anhydride and anilic acid. Ethyl α-cyano-β-methyl-α-ethylglutaconate and its hydrolysis.] loc. cit.

# ${\color{blue} \beta\text{-}} \mathbf{Methyl\text{-}} \gamma\text{-}\mathbf{ethyl\text{-}}\mathbf{glutaconic} \ \ \mathbf{acid} \\ {\color{blue} CO(H.CH_2.CMe: CEL.CO_2H} \\$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. β-Methyl-γ-ethylglutaconic acid. Ethyl α-cyano-β-methyl-γ-ethylglutaconate and its hydrolysis.] *loc. cit.* 

# ACIDS C.H. O. ACIDS C.H.O. Muconic acid

COJECH : CECH : CECOAE

Dinter, A. Anlagerung von Ammoniak an Muconsäure und Oxydation der Δ-β-γ-Hydromuconsäure. Diss. Strassburg i. F., 1902, 460.

#### Butadiene dicarboxylic acid CH<sub>2</sub>: C(CO)H , C CO<sub>2</sub>H : CH<sub>2</sub> (Fulgenic acid).

Stobbe, H. Farbe der "Fulgensäuren" und "Fulgide". Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3673–3682).

(3893-3897).

Chemische Lichtwirkung und Chromatropie. [Butadiendikarbonsäureanhydride.] Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. 1, 1905, 63-65.

und Küllenberg, A. Gelbe Nitrotriphenylfulgensäuren und ihre rothen Fulgide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4081–1087).

säuren. l.e., (4087–4090).

——— und **Leuner**, K. Farblose Alkylfulgide. *I.e.*, (3682–3685).

Zwei Dimethyl-cumyl-fulgensäuren und eine dritte Isomere. l.e., 3897-3903).

- und **Eckert**, R. Eine Parallele farbiger Furyl- und Phenyl-Fulgide. *Lc.*, (4075–4081).

#### Butadiene dicarboxylic acids.

Nettel, R. Kondensationsprodukte des Bernsteinsäureesters und Diphenylitaeonsäureesters mit dem Salicylaldehydäthyläther und Anisaldehyd. [Butadiendicarbonsäuren.] Diss. Leipzig, 1903, (55).

 $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{1^{\mathrm{f}}}\mathbf{H}_{14}\mathbf{O}_{4}$ 

α, α, δ, δ-Tetramethylfulgenic acid  $CMe_2: C(CO_2H), C(CO_2H): CMe_2$ 

**Stobbe,** H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3673–3682).

 $\begin{array}{ccc} & \text{ACID} & C_{11} H_{11} O_4 \\ \text{$\alpha$-iso-Propyl-$\delta$}, & \text{$\delta$-dimethylfulgenic} \\ & \text{$a cid} \end{array}$ 

CMe<sub>2</sub>: C(CO<sub>2</sub>H).C(CO<sub>1</sub>H+: CH.CHMe<sub>2</sub> Stobbe, H. and Leuner, K. Le. (3682-3685).

ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n-c}\textbf{0}_5 \\ \textbf{ACIDS} & \textbf{C}_6\textbf{H} & \textbf{0}_5 \end{array}$ 

Oxalocrotonic acid

Prager, B. Azoderivate des Oxalerotonsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, 360-392.

(p-7195)

#### Formylglutaconic acid.

Hesse, Paul. Formylglutaconsaureester. Diss. Würzburg, 1902, (19).

ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{\downarrow n-a}O_6 \\ ACID & C_4H_4O_9 \end{array}$ 

#### Dioxymaleic acid

 $CO_2\Pi.CO_2\Pi$ :  $COID.CO_2\Pi$ 

Fenton, H. J. H. Dihydroxymaleic acid. [Condensation of the acid with ammonia and the behaviour of the acid and its esters towards hydrazines.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 168).

## $\begin{array}{ccc} ACID & \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{10+} \mathbf{0}_{3} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{7}\mathbf{H}_{5}\mathbf{0}_{3} \end{array}$

## Carboxymethylglutaconic acid CO H.CH CO.H. CMe: CH.CO.H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. Ethyl α-carbethoxy-β-methylglutaconamide

NH<sub>2</sub>.CO.CII·CO<sub>2</sub>Et<sub>3</sub>.CMe : CH.CO<sub>2</sub>Et<sub>4</sub>. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905 1685–1711.

> ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

 $ACID = \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{211-2}\mathbf{O}_{3}$   $ACID = \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{4}\mathbf{O}_{3}$ 

## Ethylene tetracarboxylic acid

 $(CO_2H)_*C:C(CO_2H)_2$ 

Diels, O. und Heintzel, H. Condensation einiger Ester mit Urethan und Glykocollester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (297-355).

Tricthyl ester of the mononitrile (CO Et), C: CCy, CO, Et

Schmitt, Ch. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1400-1401.

#### 1330 BENZENOID ACIDS.

Alway, F. J. The preparation of aromatic nitroso compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, 385-392).

Anselmino, O. Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren.
2. Mitt.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (422–426).

3 12

Borsche, W. Darstellung der Hydrazide aromatisch substituierter Carbaminsauren aus Semicarbazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 831–837.

Bougault, J. Action de l'iode et l'oxyde jaune de mercure sur les acides à fonction éthylénique. Séparation des isomeres. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 864-867.

Bülow, C. Cumarinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, +174+.

Eykman, J. F. Synthese der aromatisch substituierten Bernsteinsauren CHXY.CH.CO.H. CH. LO.H. mit Hille der Parakonsäuren. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 229–231).

Frébault, A. Hydrogénation du benzonitrile et du paratolunitrile, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1036–1038).

Funk, C. und Kostanecki, St. von. [2- Methoxy-stilbencarbonsäuren.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1939.

Graebe, C. Bildung aromatischer Methoxysäuren und von Anisol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 1204–212.

athersäuren von Hydrochinonearbonsäure, Protocatechusäure und Gallussäure, Le., 213–221.

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. (Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288-2290).

Houben, J. Synthesen von Carbon-sauren. II. l.c., (3796-3801).

Kipper, H. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'sehen Reaction. Le., (2490-2493).

Kostanecki, St. von und Sulser, J. Stilbenderivate. *I.e.*, 911-912.

Locatelli, Ugo. Einige neue Purpursäuren. Diss. Göttingen, 1903, 60.

Mettler, C. Elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [1715-1753].

Mohr, E. Die Hofmannsche Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (X. F., 72, 1905, 297–306).

Mohr, O. Die Lossensche Umlagerung. l.e., 71, 1905, 133-149 Obarski, E. Umwandlung aromatischer Säureazide in Phenyleyanate. Diss. Rostock, 1903, (37).

Reinicke, G. Einwirkung von Natriummalouester auf Natrium-alze ungesättigter Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (80-98).

Rosenheim, A. und Schnabel, R. Einwirkung von Zinntetrachlorid und Titantetrachlorid auf organische, hydroxylhaltige Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2777-2782).

Ruhig, F. Einwirkung von Aether und Aluminiumchlorid auf α-Naphtylamin. [Säurederivate.] Diss. Giessen, 1905, (39).

Schulz, I. A. B. Beziehung einiger aromatischer Verbindungen zur Benzoesäure- bezw. Hippursäurebildung und eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (515-543).

**Schulz**, M. Einige neue α-Cyanbenzylund -methyl-Aniline und aus solchen dargestellte α-Carbonamide und μ-Cyanazomethine. Diss. Berlin, 1905, (64).

Stollé, R. und Münch, E[d.]. Ueber die Metallverbindungen der Aldehydnud Keton-Kondensationsprodukte der Säurechydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, [N.F., 70, 1901, (393–411).

Sudborough, J. J. and Davies, T. H. Diortho-substituted benzoic acid. Part VI. Conversion of methyl into ethyl ceters. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1995, (87).

Tröger, J. and Vasterling, P. Einwirkung von Halogenalkylen auf die Natriumverbindungen von arylsulfonierten Acetonitrilen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (323-310).

— und Volkmer, F. Einwirkung von Phenylhydrazin auf arylthiosulfonierte Acetessigester. *l.c.*, **70**, 1901, 375-392.

Zincke, Th. I. Einwirkung von concentrirter Salpetersäure auf p-Nylidin-5-sulfosäure; von E. Ellenberger, H. Einwirkung von Salpetersäure auf m-Xylidinsulfosaure; von A. Mané, HI. Einwirkung von Salpetersäure auf o-Toluidin-5-sulfosäure; von Ph. Malkomesius, IV. Einwirkung

von Salpetersäure auf verschiedene Amidosulfosäuren des Benzols und Tolnols; von A. Kuchenbecker. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

#### AMINO-ACIDS.

Langguth, St. Reduktion aromatischer Aminosäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2062-2064).

List, G. Relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. [Amidosäuren.] Diss. Tübingen. Leipzig, [1905], (59).

Posner, T. β-Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, #2316-2325).

#### THIO-ACIDS.

**Ulpiani**, C. e **Ciancarelli**, U. Preparazione dei tioacidi aromatici e delle loro amidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>). **12**, 2<sup>g</sup> semestre, 1903, (219–228).

## SULPHONIC AND SULPHINIC ACIDS.

Billeter, O. C. Anhydriden der Sulfonsäuren durch Einwirkung von Sulfochloriden auf cyansaures Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2015–2020).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. 2. Mitt; 3. Mitt. Mitbearb. von A. Stohmann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (345–364); 71, 1905, (433– 451).

Chattaway, F. D. Nitrogen halogen derivatives of the sulphonamides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7).

Engels, O. Einwirkung von Amidosulfonsäure auf p-Xylidin und as-m-Xylidin. Diss. Erlaugen, 1903, (31).

Goldberg, J. Nouveau mode de formation des acides sulfiniques. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (119).

Herrmann, M. Sulfurierung des m-Nitrotoluols. Diss. k. techn. Hochschule, München. 1901, (12).

Hill, A. E. Die aromatischen Sulfinsäaren und Aldehyde. Diss. 1901, (33). Hille, Waldemar. Arylsulfonierte Saureamide, Nitrile und Thioamide. Diss. Strassburg, 1901, (67).

1330

Peters, W. Verhalten aromatischer Sulfinsäuren gegen Mercurisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2567–2570).

BENZENOID ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

## $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2^{n-i_1}}O_2 \\ & ACID & C_7H_6O_2 \end{array}$

#### Benzoic acid Calla COM

Lumsden, J. S. [Benzoic acid and its methyl, ethyl and propyl esters, acid chloride, anhydride, annide and anilide; their melting points, boiling points, specific gravities, molecular volumes and refractive indices; also the solubility and affinity constant of the acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 111.

Benzaminocthyl ester C<sub>16</sub>H<sub>15</sub>O<sub>2</sub>X i.e. C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>,CO,O,CH<sub>5</sub>,CH<sub>2</sub>,XH,COPh

**Gabriel**, S. Berlin, Ber. D. chem Ges., **38**, 1905, (2105-2413).

Obthobenzoic Acid. Ethyl ester  $C_{13}\Pi_{20}\Theta_{..}$  i.e.  $C_8\Pi_5,C(OEt)_3$ 

Tschitschibabin, A. E. l.e., (561-566).

Benzanide BzNH<sub>2</sub>

Braun, J. von und Steindorff, Λ. ε-Halogenderivate des Amylamius und einiger ihrer Umwandlungen. L.c., 169-179).

The oxalate, tartrate and succinate.

Henle, Fr. Le., (1373-1375).

Thiodibenzamide BzNH.CS.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Tochtermann, Leon. Über die Einwirkung von Thionylchlorid auf Thiobenzamid. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (1-2).

Chloro- and Bromo-benzoic acids.

Mattisson, Max. Einwirkung von Chlor- und Bromkoenigswasser auf α- und β-Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Lausaune, Thèse, 1904, (78).

#### Nitrobenzoic acids,

Cohen, J. B. and Armes, H. P. The relation of position isomerism to optical

activity. IV. The rotation of the menthal esters of the isomeric nitrobenzole acids. [With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218).

and McCandlish, D. [Reduction of the three menthyl mitrobenzoates and of menthyl 3:5-dinitrobenzoate and 2:4-dinitrobenzoate with hydrogen sulphide.] London, J. Chem. Sec., 87, 1905, (1257-1272).

#### CHLORONITROBENZOIC ACIDS.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Methyl 2-chloro-6-nitrol enzoate, 3-chloro-5-nitrobenzoate, 2-chloro-4-nitrobenzoate and 4-chloro-2-nitrobenzoate and their reduction with hydrogen sulphide.] Let, 1257-1272.

#### Chlorodinitroblyzoic acids.

Engi, Gadient. L'acide binitro-ochlorobenzoïque. Genève, Thèse, 1994, (61).

Kaiser, Robert, Dérivés de l'acide 3, 5-dinitre-4-chlorobenzorque et une nouvelle dinitrodiphénylamine. Genève, Thèse, 1904, 70.

Purgotti, A. e Lunini, B. Alcuni derivati dell'acido ortoclorodinetadinitrobenzoico: Nota III. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>s</sup>, 1903, (324-335).

#### m- and p-Nitrosobenzole acid NO.C<sub>e</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>e</sub>H

Alway, F. J. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1901, (385–392).

n -Nitrosoblinzoic acid.  $Ethyl\ ester.$ 

Alway, F. J. and Gortner, R. A. Molecular weights of the yellow nitroso compounds. Let 100-103.

j- Niirosoblizote acid. Ethyl ester.

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. Le., (398-100).

#### AMINOBELIZOIC ACIDS.

Cronamoyl-m- and -p-aminobenzoic acids C<sub>16</sub>H<sub>15</sub>O<sub>2</sub>N

 $i.c. \ \mathrm{PLCH}: \mathrm{CH.CO.NH.C_{c}H_{\perp}.CO_{2}H}$ 

Reinieke, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **341**, 1905, 81-99. Dinitro - o-, -m - and -p-tolylaminobenzoic

 $C_6H_2MeNH.CH_1NO_{2,2}.CO_2H[2:3:5:1]$ 

Dinitro-a-naphthylaminobenzoic acid, Phenylethylaminodinitrobenzoic acid

PhNEt.C, H; NO.)-CO<sub>c</sub>H and Dinitro - o - carboxy - phenylaminobenzoic

CO.H.C Hz.NH.C.Hz NO. 2.CO.H

Purgotti, A. e Lunini, B. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, 324-335).

#### o-AMINOBENZOIC ACID

(Anthranilie acid).

Bader, Walther. Les acides alphylanthraniliques. Genève, Thèse, 1901, 58°.

Fiesselmann, G. Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Diss. Erlangen, 1903, 32).

Niementowski, S. Sur la condensation de l'acide anthranilique avec l'éther benzoylacétique, (Polish Kraków, Rozpr. Akad., 45 A, 1905, 133-144.

Pawlewski, B. Nouveaux dérivés de l'acide anthranylique. Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, 119-111.

Une réaction caractéristique de l'acide anthranylique. Polish) L.c., [397-398].

> N-Phenyl-ulphone CO II.C. II<sub>4</sub>.XH.SO<sub>2</sub>Ph

N-Chloracetyl and N-nitrobenzylidene derivatives.

Pawlewski, Br. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1683-1685.

p-METHYLAMINOBENZOIC ACH.

Jaffé, M. Le., 1208-1212).

Johnston, John. Methylation of paminobenzoic acid by means of methylsulphate. Preliminary note. [p-Methylaminobenzoic acid and its methyl e-ster. p-Dimethylaminobenzoic acid.] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 456.

#### Phenylamnobenzoic acto C[H<sub>z</sub>,NH,C<sub>b</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>2</sub>H

Diphenylamine carboxylic acid.

4-Methoxy-phenylaminobenzoic acid, MeO,C<sub>t</sub>H<sub>4</sub>,XH,C<sub>t</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>2</sub>H and the 1, 2'-dimethoxy-derivative.

Ullmann, F. und Kipper, H. Berlin-Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2120-2126.

NITROAMINOBENZOIC ACIDS.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. Methyl 5-nitro-3-hydroxylaminobenzoate, 3-nitro-5-aminobenzoate, 2-nitro-4-hydroxylaminobenzoate, and 2-nitrol-aminobenzoate.] London, J. Chem. Sec., 87, 1905, (1257-1272).

#### Diphenylene-bis-anthranilic acid $[.C_6H_4.NH.C_6H_4.CO_2H]_2$

Kadiera, V. Einwirkung von Schwefelsäure auf Diphenylamin. [Diphenylbenzidin-dicarbonsäure etc.] Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3575) 3578 ..

Hydroxylaminobenzoic acid.

Pyman, Frank Lee. o-Hydroxylaminobenzoësäure und ihre Ester und Oxy-y-Anthranil. Basel. Diss. 1904, (92).

Hydrazinobenzoic acid.

Blochmann, R. H. o-Hydrazinbenzoesäure. Diss. Rostock, 1903, (44).

#### ACIDS C.H.O.

Toluic acids CH<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H NITRILES.

Kattwinkel, Ρ. Einwirkung von Ammoniumpersulfat und anderer Oxydationsmittel and die Tolunitrile. Diss. Berlin, 1905, (63).

#### o-Toluic acid.

5-Bromo-o-toluic acid C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>MeBr.CO<sub>9</sub>H

Konovalov, M. 1. St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (537-539).

#### m-Toluic acid.

Nitro-m-toluic acids.

Findeklee, W. Nitro-m-toluylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3553-3558).

4.6 - Dinitro - m - Toluic Acid and methyl ester of 4-MUNO - 6 - NETRO - m- TOLUIC ACID

Errera, G. e Maltese, R. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (277–290).

## Phenylacetic acid

Calla CH, COaH

Ethyl ester of the dichlorotrinitroderivative

C<sub>6</sub>CL(XO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>.CO .Et

Ethyl ester of the trinitro-diphenyldiamino-derivative

+ NPhH)2Cn(NO2)2.CH2.CO2Et

Jackson, C. L. and Smith, P. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (168-181).

#### Chlorophenylacetic acid.

#### NITRILE.

Kondensation von Hirschberg, I. p-Chlorbenzylcyanid und Säureestern mittels Natriumäthylat. Diss. Rostock. Dresden, 1902, (37).

#### ACID CaH100

## β-Phenylpropionic acid

 $C_6H_6.CH_9.CH_9.CO_9H$ 

β-ΛMINO-β-PHENYLPROPIONIC ACID  $C_6H_6.CH(NH_9).CH_9.CO_9H$ 

(Phenyl-\beta-alanine)

salts, acetyl and benzoyl and its derivatives.

Posner, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2316-2325; 2719).

#### ACID $C_{12}H_{16}O_2$

#### Tert-Butyltoluic acid $C_4H_9.C_6H_3Me.CO_2H[5:3:1]$

Konovalov, M. I. et Orlov. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (232-237).

#### ACIDS CnH<sub>2n-10</sub>O<sub>2</sub> ACID C9H3U2 Cinnamic acid.

Erlenmeyer, E. jun. Veberführung der Allozimmtsäure in Erlenmeyer's Isozimmtsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (837–838).

Ueber die Bildung von Liebermann's Isozimmtsäure bei der Trennung der Allozimmtsaure mit Hülfe von Brucin. l.c., (2562-2565).

Die zweite räumlich isomere Componente der Allozimmtsäure. l.e., (3496-3499).

 Trennung der Zimmtsäure in räumlich isomere Componenten. l.c., (3499-3503).

Die Zimmtsäure aus Storax. l.e., (3891-3892).

Michael, A. Claisen'sche Zimmtsäureestersynthese. l.c., (2523-2524).

Herren Störmer und Kippe zur Erwiderung. [Betr. Zimmtsäureestersynthese. 7 l.c., (4137).

Rabbethge, Oscar. Stereochemische Studien in der Zimmtsäurereihe, Basel, Diss. 1994, 61.

Reinhardt, H. Hetol zimmtsaure-Natrou. Berlin, Ber. D. pharm. Ges.. 14, 1904, 89-86.

Stoermer, R. und Kippe, O. Die Claisen'schen Zimmtsäure-ynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1953– 1958; 3032–3036).

Nitroso and Nitro-cixxame acid.

Alway, F. J. and Bonner, W. D. Nitrosociumamic acids and esters. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 302–398.

Marie, C. Réduction électrolytique des acides nitrocimamiques. Paris, C-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1248-1250.

a-CHLOROCINNAMIC ACID.

Sudborough, J. J. and James, T. C. a-Chloroeinnamic acids. London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 86-87.

a-Amno-dinname acid.

o-Benzoylaminocinnamic acid.

Reissert, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3415-3435).

## ACID C; H; O

## Phenylisocrotonic acid.

Reichert, F. Einwirkung von Stickstofftetroxyd auf Phenylisocrotonsaure. Diss. Strassburg, 1903, 25.

#### ACIDS $C_{11}H_{10}O_2$ 2.5-Dimethylatropic acid

Me C.H.C.; CH. .CO H and the dibromide.

Bistrzycki, A. und Reintke, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, \$39-\$48.

1,4- and 1.2 - Hydrocinnamylideneacetic acid.

Riiber, C. N. I.c., 2712 2748.

ACIII. C. H m. 120.

ACID C H.O.

Phenylpropiolic acid

C,H,C;C,CO,H

CHLORIDE C. H. C. C.COCl

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. The action of phenylpropiolyl chloride on Sodioacetylacetone, ethyl sodioacetoacetate and ethyl sodiomalonate]. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, [1383-1395]; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, [224-225].

# $\begin{array}{ccc} ACID & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-14}\mathbf{0}_{2} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{1}\mathbf{0}_{2} \end{array}$

#### Naphthoic acid C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>.CŌ<sub>2</sub>H Diamino-β-naphthoic acid.

Atkinson, E. F. J. and Thorpe, J. F. [1:3-Diaminonaphthalene 2-carboxylic acid and itsethyl ester.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (305-306).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_n H_{2n-16} O_2 \\ & \text{ACID} & C_{16} H_{16} O_2 \\ \\ \text{Dibenzylacetic acid.} \end{array}$ 

NITRILE C7H7 2CH.CN

Benzenesulphonedibenzylacetonitrile Ph.SO<sub>2</sub>.C(C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>)<sub>2</sub>.CN and the p-chloro- and p-bromo-, p-ethoxy-,

and  $\rho$ - and  $\rho$ -methoxy-derivatives. Also  $\alpha$ - and  $\beta$ -naphthalenesulphonedi-

benzylacetonitrile  $C_1$ ,  $H_7$ ,  $SO_2$ ,  $C(C_7H_7)_2CX$ 

**Tröger**, S. und **Vasterling**, P. J. prakt. Chem., Leipzig, [N.F.), **72**, 1905, 323-340.

ACIDS  $C_{19}H_{22}O_2$ 

Di-o-xylylpropionic acid Me<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2,2</sub>CMe,CO<sub>2</sub>H and the *m*-isomeride.

**Bistrzycki**, A. und **Reintke**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 4839-848.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-1}; \mathbf{0}_{2} \\ & \text{ACID} & \mathbf{C}_{10}\mathbf{H}_{14}\mathbf{0}_{2} \end{array}$ 

#### Diphenylvinylacetic acid.

**Latzko,** Wilhelm. βγ-Diphenylvinylessigsäure und ihre Verwandten. Basel. Diss. 1994. 39.

ACID C<sub>0</sub>H<sub>20</sub>=0

Phenanthrene carboxylic acid.

Aminophenanthrene carpoxylic acid  $C_{*}\Pi_{4}.C_{*}CO_{2}\Pi_{2}$  $C_{5}\Pi_{4}.C_{*}N\Pi_{2}$ 

 $C_6\Pi_4.C.N\Pi_2$ (Phenanthranilic acid).

Ethyl ester.

Japp, F. R. and Knox, J. [Ethyl phenanthranilate 10 - aminophenanthrene-9-carboxylate)] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 4681-701).

# $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2n-24}O_2\\ & ACID & C_nH_{10}O \end{array}$

## Triphenylmethane o-carboxylic acid.

Methyl ester Ph\_CH.C<sub>b</sub>H<sub>4</sub>.CO Me

**Haller**, A. et **Guyot**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (9-13).

## SULPHONIC ACTOS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

## $SULPHONIC\ ACIDS\ C_nH_{2n-1}O\ S$

#### $\textbf{ACID} \ C_6H_6\textbf{0}_3S$

Benzene sulphonic acid C.H.SOJH

**Heyne**, W. o-Biderivate der Benzolsulfosäure. Diss. Marburg, 1902, 468.

Kessler, J. Trenning von Aminbasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge und über einige substituierte Benzolsulfoamide. Diss. Freiburg i. B., 1903, (52).

Räuber, E. Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfosänre. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, 158).

Wegscheider, R. Verseifung des Benzolsulfosaureesters, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 11904), H, 1, 1905, (93-94).

Aniiydride  $C_{12}H_{10}O_5S_2$ 

**Billeter,** O. C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2015-2020).

BENZENE SULPHONAMIDE DERIVATIVES.

Backer, H[ilmar] J[ohannes]. [La métanitrobenzènesulfométhylnitramide, formée par] l'action de l'acide azotique réel sur la benzènesulfométhylamide. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (184–491).

Chattaway, F. D. [Benzenesulphon-dichloroamide; potassium and sodium benzenesulphonchloroamides. Benzenesulphonnethylchloroamide, ethylchloroamide and -benzylchloroamide. Benzenesulphondibromoamide, methylbromoamide and -benzylbromoamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-17).

[Nitrobenzene-m-sulphon-dichloroamide; potassium and sedium nitrobenzene - m - sulphonchloroamides. Nitrobenzene - m - sulphon - methylamide, - methylchloroamide, - ethylchloroamide, - benzylamide and-benzylchloroamide. Nitrobenzene-m-sulphon-dibromoamide, - methylbromoamide and - benzylbromoamide.] l.e.

Hinsberg, O. Methylirung des Dibenzolsulfonbenzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 554).

und Kessler, J. Einwirkung von Alkylenhaloiden auf m- und p-Dibenzolsulfonphenylendiamin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110-121).

5-NITRO-0-TOLUDIDE C<sub>6</sub>H<sub>5-</sub>SO<sub>2-</sub>NH.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me.NO<sub>2</sub> 5-NITRO-1-XYLIDIDE C<sub>1</sub>H<sub>5-</sub>SO<sub>2-</sub>NH.C<sub>3</sub>H<sub>2</sub>Me<sub>2-</sub>NO<sub>2</sub> 1-NITRO-0-XMPHITHALIDE C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-SO<sub>2-</sub>NH.C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>:NO<sub>2</sub>

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. Loudon, J. Chem. Soc., 87, 1905, 921-935.

## sulphonic acid C7H 0.S Toluene o-sulphonic acid.

AMIDE Collaboratives.

Chattaway, F. D. [Toluene-o-sulphondichloroamide; potassium and sodium toluene - o-sulphonchloroamide; Toluene-o-sulphondibromoamide; potassium and sodium toluene-o-sulphonbromoamides.] *l.c.*, (145-171).

#### Toluene p-sulphonic acid. Anne $C_6H_4Me.SO_2.NH_2$ Derivatives.

Chattaway, F. D. [Toluene-p-sulphon-dichloroamide; potassium and sodium toluene-p-sulphon-hloroamides. Toluene-p-sulphon - methylchloroamide, - ethyl-chloroamide,-propylchloroamide, -benzylamide and -benzylchloroamide. Toluene-p-sulphon-dibromoamide; potassium and sodium toluene-p-sulphon-romoamide, -ethylbromoamide and -benzylbromo-amide.] l.c.

#### p-Nitroanilide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Toluene-p-sulphonyl-p-nitroaniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

2-Xitrotoluene-p-sulphonambe XO<sub>2</sub>,C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>Me.SO<sub>2</sub>,XH<sub>2</sub> Derivatives.

Chattaway, F. D. [2-Nitrotoluene-p-sulphondichloroamide; potassium and sodium 2-nitrotoluene-p-sulphonchloroamides. 2 - Nitrotoluene - p - sulphonmethylchloroamide, - ethylamide, - ethylchloroamide, benzylamide and benzylchloroamide, 2-Nitrotoluene-p-sulphondibromoamide, - methylbromoamide, - ethylbromoamide and -benzylbromo-

Acids. 720 1330

amide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

AMINOTOLUENE SULPHONIC ACID.

Malkomesius, P. Einwirkung von conc. Salpetersänre auf 2,5-Toluidinsulfosaure. Diss. Marburg, 1902. 56.

#### ACID C.H. 0.S

Xylene sulphonic acid C.H.Me..SO.H. p-NITROANHADE.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [m-Xylene-1-sulphonyl-p-nitro-aniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302–1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

 $SULPHONIC ACIDS C_{n}\mathbf{H}_{n-1}\mathbf{0}\mathbf{S}$ 

 $\text{ACIDS} \quad C_{11}\,H_{\circ}\,0_{\circ}S$ 

## Naphthalene sulphonic acids $C_{10}H_7.SO_3H$

Naphthalene 1-sulphonamide  $C_{16}\Pi_7.SO_2.NH_2$ 

Chattaway, F. D. [Naphthalene-I-sulphondichloroamide; potassium and softium naphthalene-I-sulphonchloroamides. Naphthalene-I-sulphonmethylamide, -methylchloroamide, -ethylchloroamide, -benzylamide and -hen-zylchloroamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

## Naphthalene 2-sulphonamide $C_{10}H_5$ , $SO_2$ , $NH_2$

Chattaway, F. D. [Naphthalene-2-sulphondichleroamide; potassium and sodium naphthalene-2-sulphonedloroamides. Naphthalene-2-sulphon-methylamide,-methylchloroamide,-propylamide,-propylchloroamide,-benzylamide,-benzylchloroamide und -dibromoamide.] Le.

#### p-Nitroanhides.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [p-Nitroanilides of naphthalenea- and -β-sulphonic acids.] i.e., (921–935).

BENZENOID ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

 $ACIDS C_n \mathbf{H}_{\parallel n+8} \mathbf{O}_3$ 

#### ACIDS CHO3

Oxybenzoic acids C<sub>b</sub>H<sub>4</sub>(OH).CO<sub>2</sub>H

Brunner, H. L'acide isosalicylique.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 42, 1901, [XI XII]; [remarques par L. Pelet. [XII XIII]. Dutoit, Paul. L'acide isosalicylique. Le., VI-XI, XIV-XV.

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. [Oxidation of m- and p-hydroxybenzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185-187).

Suter, J. F. Maurice. Les dérivés méthyles des acides oxybenzoiques et synthèse de l'antiarol. Genève, Thèse, 1901, 58).

Mellet, Rodolphe. Action de l'eau régale et de l'eau régale bromhydrique sur les acides para- et meta-oxybenzoïques. Lausanne, Thèse, 1904, (93, av. 1 tab.).

Veillard, Ad. Action de l'eau régale sur les acides oxybenzoïques. Lausanne, Thèse, 1904, (104).

#### Salicylic acid.

Anschütz, R. und Bertram, W. Anilide und Phenetidide der Acetylsglykolsäure und der Acetylsalicylsäure. Berin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3975–3977). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (719).

Borsche, W. und Gahrtz, G. Aromatische Purpursäuren. VII. 3.5-Dinitrosalicylsäureathylester und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3538-3512.

Haas, Gustav. Einwirkung von Phosgen auf die Salicylsäure und auf einige ihrer Abkömmlinge. Diss. München, 1905, (48).

Lassar-Cohn und Schultze, F. Einwirkung der Kaliumhypohalogenite auf Dikaliumsalicylatlösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3294–3302).

Mastbaum, H[ngo]. Vorkommen von Salicylsäure in Weinen, sowie in Transben und anderen Früchten. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, 4624–6351.

Tardy. Action de l'acide salicylique sur la térébenthine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (57-58).

Tijmstra Bz., S. Carboxylirung der Phenole mittels Kohlensäure. 1. Mitt. Salicylsiure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1375-1385).

Ullmann, F. und Zlokasoff, M. Arylsalicylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. 41. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) l.c., (2111-2119).

o-, m- and p-Tolyl ethers  $C_{14}H_{12}O_3$  i.e.  $C_7H_7O.C_6H_4.CO_2H$  also the Xylyl ether and  $\beta$ -Naphthyl ether.

Ullmann, Fr. und Zlokasoff, M. l.c, (2111-2119).

Oxyphenylaminosalicylic acid.

Dimethyl other

MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OMe).CO<sub>2</sub>H Ullmann, F. und Kipper, H. l.c., [2120-2126).

#### SALICYLAMIDE.

Auwers, K. Benzoylderivate des Salicylamids. *l.e.*, (3256-3259).

Schupp, G. N-Methylolsalicylamid und Benzoylierungs-Produkte des Salicylamids. Diss. München. 1905, (72).

Titherley, A. W. and Hicks, W. L. Labile isomerism among benzoyl derivatives of salicylamide. [o-Benzoylsalicylamide, o-benzoylsalicylamide, o-benzoylsalicylamide, o-benzoyl-X-acetylsalicylamide and tribenzoylsalicylamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1207-1229); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219-220, 288-289).

## $\begin{array}{c} \text{N-Benzoylsalicylamide} \\ \text{HO.C}_6\text{H}_4.\text{CO.XH.CO.C}_6\text{II}_5 \end{array}$

DI- and TRI-BENZOYLSALICYLAMIDE.

**Einhorn**, A. und **Schupp**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2792-2798).

 $\begin{array}{c} \text{N-Piperidylmethyl-salicylamde} \\ \text{C}_5\text{H}_{10}\text{N.CH}_2.\text{NH.CO.C}_6\text{H}_4.\text{OH} \end{array}$ 

**Einhorn**, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (259–260).

 $\begin{array}{c} Salicylonitrile.\\ Carbonate~CO(O.C_6H_4.CN)_2~and\\ ethyl~carbonate~~C_6H_4(CN)O.CO_2Et \end{array}$ 

**Einhorn**, Λ. und **Haas**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3627–3632).

#### m-Oxybenzoic acid.

NITRILE.

**Böcker**, E. Einwirkung von Cyankalium auf Nitrophenole. [Purpurate.] Diss. Göttingen. 1904, (79).

Borsche, W. und Heyde, A. Constitution der aromatischen Purpursäuren. VIII. Pikranninsäure und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3938-3942).

#### p-Oxybenzoic acid.

Comanducci, Ezio e Marcello, F. Sopra i bromoderivati dell'acido para-ossibenzoico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 18, 1903, (68-72); Napoli, Atti Acc. sc., (serie 38), 9, 1903, (60-61); Boll. chim. Iarmac., Milano, 42, 1903, (385-389).

## METHYL ETHER MeO.C<sub>0</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>2</sub>H (Anisic acid).

Lumsden, John Scott. The reduction products of anisic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (87-90); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Vanino, L. und Uhlfelder, E. Darstellung von Anisoylperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3624).

#### ACIDS C.H.O.

#### a-Oxyphenylacetic acid

C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH(OH).CO<sub>2</sub>H (Mandelic acid).

Japp, F. R. and Knox, J. A condensation product of mandelonitrile. [The action of acetic anhydride on a mixture of benzaldehyde and mandelonitrile.] London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (701707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153).

#### Sclphydrophenylacetic acid HS.C11Ph.CO<sub>2</sub>H

Ulpiani, C. e Ciancarelli, U. Roma. Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (219-228).

Trisulphidobisphenylacetic acid S<sub>3</sub>(CHPh.CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub> and its diamide.

Disulphidobisphenylacetic acid S<sub>2</sub>(CHPh.('O<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>

Ulpiani, C. e Ciancarelli, U. l.c.

## ω-Oxytoluic acid

 $\mathrm{HO.CH_2.C_6H_4.CO_2H}$ 

(m-Methylolbenzoie acid).

**Langguth**, St. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2062–2064).

#### ACIDS $C_{\mu}H_{10}O_3$

#### $\alpha$ -0xy- $\beta$ -phenylpropionic acid.

Murray, Thomas σ β-Phenyl-α-Chlormilchsäure und Phenylacetaldehyd. Diss. Leipzig, 1903, (40)

### o-Oxy-β-phenylpropionic acid.

Methyl ether MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H Methylmelilatic acid) and the hydrazide.

Pschorr, R. und Einbeck, H. Berlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, (2067-2077).

# p-Oxy-β-phenylpropionic acid, p-Oxy-α-amino-β-phenylpropionic acib

HO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.CH  $\Sigma$ H<sub>2</sub>+.CO<sub>2</sub>H Tyrosine.

Schulze, E. und Winterstein, E. Spezifische Drehungsvermögen einiger aus Pflanzen dargestellten Tyrosin-präparate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, 79–83).

α-Naphthylisocyanate of l-tyrosine.

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2359-2366).

#### $\omega$ -Oxy-m-tolylacetic acid.

NITHILE HO.CH., C,H4,CH2,CN (Methylolbenzyl cyanide).

Langguth, St. Let. (2062-2064).

p. Oxy-2.6-dimethylbenzoic acid Call OH Me .CO H [1:6:2:1]

**Rabe**, P. und **Spence**, D. Liebigs Am. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 328-355.

#### ACID $C_{11}H_{14}O$

 $\beta$ -Oxy- $\beta$ -phenyl-valeric acid

EtPhCOH.CH<sub>2</sub>.CO.H and its salts.

Michnowitsch. P. J. prakt. Chem.

Michnowitsch, P. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **71**, 1905, (127–130).

#### β·Oxy-α-benzylbutyric acid. γ-Trichloro-derivative CCL\_CHOH.CHC\_H\_..CO.H

Doebner, O. und Kersten, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2737 2742.

### $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{14}\mathbf{H} = \mathbf{0}_3$

β-Oxy-β-cumyl valeric acid

Kališev, A. L'acide α-éthyl-βcuményléthylénelactique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (905–910).  $ACIDS = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-10}\mathbf{0}_{3}$   $\mathbf{ACIDS} = \mathbf{C}_{9}\mathbf{H}_{8}\mathbf{0}_{3}$   $\mathbf{Benzoylacetic} = \mathbf{acid}$  $\mathbf{C}_{6}\mathbf{H}_{5}.\mathbf{CO.CH}_{2}.\mathbf{CO.H}$ 

Baly, E. C. C. and Desch, C. H. [The ultra-violet absorption spectrum of ethyl benzoylacetate and its afuminium derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (766-784).

Bertini, C. I prodotti di condensazione dell'etere benzoilacetico con aldeide benzoica. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (145-152).

Formstecher, F. Reduktionsprodukte des Allylbenzoylessigesters. Diss. Leipzig, 1902, (48).

Niementowski, S. Kondensation der Anthranilsäure mit Benzoylessigester, Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (285– 286).

Einwirkung des Benzoylessigesters auf Anthranilsäure. (3. Mitt.) über Synthesen der Chinolinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2041–2051).

## Coumaric acid

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen. 1901, (72).

#### α Oxycinnamic acid.

Stoermer, R. und Biesenbach, Th. Kohlensäure und Kohlenoxyd-Spaltung der α-Phenoxy-zimmtsäuren. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (1958-1969).

 $\rho$ -Tolyl einer  $C_bH_5$ .CH :  $C_0C_bH_4$ Me).CO.H

Stoermer, R. and Biesenbach, Th. l.c.

### ACIDS $C_{\scriptscriptstyle 10}H_{\scriptscriptstyle 10}O_{\scriptscriptstyle 1}$

p-Acetylphenylacetic acid.

Ethyl ester of the chloro-compound CICH, CO, C $_6$ H $_4$ , CH $_2$ , CO $_2$ Et

Kunckell, Fr. l.e., (2609-2611).

## Propionylbenzoic acid

 $C_2H_5.CO.C_6H_4.CO_2H$ 

Daube, A. l.c., (206).

# $\begin{array}{ccc} \text{ACID} & C_{11}H_{12}O \\ \text{Propionylphenylacetic acid.} \end{array}$

Feuchter, H. Propionylphenylessigester und seine Reaktionsprodukte mit Phosphorpentabromid und Phosphorpentachlorid. Diss. Tübingen, 1903, (75).

#### Oxyphenylangelic acid.

LACTONE.

Wedemann, W. Dibromdieyanhydrochinon, Phenylangelicalacton und Isoctenlacton. Diss. Strassburg, 1903, 656).

 $ACIDS = \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2^{0}-12}\mathbf{0}_{3}$  $\mathbf{ACID} = \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{19}\mathbf{0}_{3}$ 

trans-5-Phenyl-4-keto-6, 7-octene-1-acid

PhCH<sub>2</sub>.CH : CH.CH<sub>2</sub>.CO.[CH<sub>2</sub>]<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H and its esters, hydrobromide and oxime.

Also the *cis*-isomeride, its salts and oxime.

Rupe, H. und Speise, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 33, 1905, 1113-1125.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{-n-14}\mathbf{0}_{3} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{14}\mathbf{0}_{3} \end{array}$ 

Cinnamylidene-laevulic acid PhcH: CILCH: CILCO.[CH.], CO. H and its salts, esters and tetrabromide.

Rupe, H. und Speise, F. l.c.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-16}\mathbf{0}_{3} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{12}\mathbf{0}_{3} \\ & & \mathbf{H}_{2n-16}\mathbf{0}_{3} \end{array}$ 

Benzilic acid HO.CPh<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H

Tarczyński, Stanisław. Condensation de l'acide benzilique avec les phénols diatomiques. (Polish) Kosmos, Lwów. 30, 1905, (169–200); Freiberg i. Schw. Diss. 1904, (56).

ACIDS  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-1^{8}}\mathbf{0}_{3}$   $\mathbf{ACIDS}$   $\mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{10}\mathbf{0}_{3}$ o-Benzoylbenzoic acid.

p-Amino- o-benzoyl-benzoic acid and

p-Oxy- o-BENZOYL-BENZOIC ACID.

**Kliegl,** A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (284–297).

 $\begin{array}{ccc} \text{ACIDS} & C_{15}H_{12}O \end{array}$ 

m-**O**xy-α-phenyl-cinnamic acid.

Methyl ether
C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(OMe).CH: CPh.CO<sub>2</sub>H

Funk, C. und Kostanecki, St. von. l.e., (939-910).

p-Oxy-α-phenyl-cinnamic acid.

Lucke, Π. Nitril der α-Phenyl-povyzinmtsäure. Diss. Marburg, 1901, 412.

## Deoxybenzoiu carboxylic acid C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H

Wölbling, H. Einwirkung von Hydrazin auf β-Desoxybenzon-o-carbonsaure resp. deren Lacton (3-Phenylisocumarin), Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3845–3853).

#### ACIDS C16H14O

Phenylbenzoylpropionic acid.

Dibroma derivative of the ethyl ester CHPhBr.CBzBr.CO.Et

Bertini, C. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, 1115-152.

#### ACIDS C17H16O3

α-Benzyl-β-benzoylpropionic acid C<sub>b</sub>H<sub>5</sub>,CO,CH<sub>2</sub>,CH CH<sub>6</sub>Ph),CO.W

Kohler, E. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4203-1208.

 $\begin{array}{ccc} \mathrm{A}\mathit{CTDS} & C_{n}H_{2n-24}\mathbf{0} \\ \mathrm{ACIDS} & C_{1n}H_{12}\mathbf{0} \end{array}$ 

#### Naphthoylbenzoic acid.

Peter, Walter. Les acides naphtoylbenzoiques. Genève, Thèse, 1904, (69).

1-Naphthoyl-2'-benzoic acid  $C_{10}H_7$ ,CO, $C_6H_4$ ,CO<sub>2</sub>H and the esters and amide.

Graebe, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905. (249-259).

Leipzig, **340**, 1905. (249-259). α-Νλημπονι-τεμκλυμλουθενχοίο ACID

 $C_{16}H_{-1}CO_{*}C_{6}CI_{4},CO_{2}H$   $\alpha\text{-Naphthoyl-3-6-dighlorobenzoic}$  acid.

**Graebe**, C. und **Peter**, W. Le., (259-266).

SULPHONIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACID  $C_nH_{n-1},0_4S$ SULPHONIC ACID  $C_nH_nO_4S$ Naphthol sulphonic acid  $HO.C_{10}H_0.SO_1[[1:4]]$ 

Paul, Ludwig. Zur Geschichte der Naphtolsulfosäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1605–1608).

Aminonaphtholsulphonic acids.

Hollenweger, W. Condensations-fähigkeit der  $\beta_1$ -Amido- $\alpha_3$ -naphtol- $\beta_4$ -

sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, 49°.

Noelting, E. Amidonaphtolsulfosauren. In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, 687-688.

 $\begin{array}{c} \mathrm{Aminonaphthol.~Sulphonic~Acid} \\ \mathrm{C_{10}H_5(NH_2-OH..SO_3H[1:2:6]Na~salt} \\ \mathrm{(Iconogen'.} \end{array}$ 

Piñerúa-Alvarez, E. Sur un nouveau réactif de pota-sium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905. (1186-1187).

SULPHONE-ACID C1: H1004S

## 1-Diphenylsulphone 2-carboxylic acid

 ${\rm CO_2H,C_6H_4SO_2,C_6H_5}$  and the 5-acctamino-, 4'-chloro- and 4'-methyl derivatives.

Ullmann, F. und Lehner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (729-742).

BENZENOID ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{\leq n-\epsilon}O_4\\ & \text{ACIDS} & C_1H_{\epsilon}O_4\\ & Protocate chuic acid \\ C_6H_3(OH)_2,CO_2H[4:3.1] \end{array}$ 

Perkin, A. G. and Perkin, F. M. Electrolytic oxidation of . . . [protocatechnic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (212).

Chloride of the methylene other

$$CH_2 \stackrel{\cdot}{<} \stackrel{\cdot}{0} > C_bH_3.COCI$$

Perkin, W. H. jun, and Robinson, R. [Piperonyl chloride and the action of ethyl sodioacetoacetate on it. Formation of ethyl piperorylacetoacetate.] [J.c., 287].

Oxysalicylic acid
C<sub>1</sub>H<sub>3</sub>OH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H[1:1:6]
Phonyl methyl ether
MeO.C<sub>1</sub>H<sub>2</sub>CO H OPh[1:2:1]
Methyl β-naphthyl ether
C<sub>1</sub>H<sub>2</sub>OMe OC<sub>1</sub>H<sub>2</sub>CO H 5:2:1]

Ullmann, F. und Kipper, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2120-2126).

#### Hydroquinone carboxylic acid.

The methyl ester, 5-methyl ether and its ester and the dimethyl ether.

**Graebe**, C. und **Martz**, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 213 222).

# $\begin{array}{ll} \text{ACID} & C_{\text{B}}H_{\text{B}}O_{\text{4}} \\ \text{Orsellic acid.} \end{array}$

1330

**Dorschky,** Karl. Orsellinsäure. Lakmusfarbstoffe. Diss. Erlangen, 1904, 41.

#### P-Oxymandelic acid HO.C.H. CHOHUCO.H

Zambonini, F. Krystallographische Untersuchung der racemischen und activen p-Methoxy-mandelsäure. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (270-276).

#### ACID C H<sub>1</sub> O<sub>4</sub>

### Dioxyphenylpropionic acid.

Phenyl other
C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>,CH OH ,CH(OPh),CO<sub>2</sub>H
a-Phenoxy-β-phenylhydracrylic acid
and the aniline salt.

**Stoermer**, R. und **Kippe**, O. Berlin-Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, (1953-1958).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2^{m-1}\epsilon}\mathbf{0}_4 \\ & \text{ACIDS} & C_1H_{\epsilon}\mathbf{0}_4 \end{array}$ 

#### Phthalic acid C6H4CO2HD2

**Ditz,** 11. Phthalsäure. ChemZtg, Cothen. **29**, 1905, (581).

Ритиаліс ахнуркіре.

Bauer, Hugo. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Phtalsäureanhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (240–241).

Bauer, Max. Kondensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylmethylpyrazolon. Diss. k. techn. Hochschule, München. 1905, 60, mit 1 Taf.:

Weinschenk, A. Kondensation von Epichlorhydrin mit Phtalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (1311).

#### Phthalyl chloride.

**Deseniss,** Max. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton, Diss. Tübingen, 1905, 65).

Wand, F. P. Kondensationsprodukt von Phtalylchlorid und Natriumphenylmalonester und einige Spaltungsreaktionen derselben. D.ss. Leipzig, 1902, 36).

Aminoethylphthalic is  $\mathbf{T}$ er achd  $C_{10}\Pi_{11}O_4 X$ 

i.e. CO<sub>2</sub>H.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.CO.O.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.XII-

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2389-2401).

Amnopropylphthalic ester acto  $\mathrm{CO}_2\mathrm{H.C}_6\mathrm{H}_4.\mathrm{CO}_2\mathrm{O.C}/\mathrm{H}_6.\mathrm{XH}_2$ 

Gabriel, S. Le.

#### Isophthalic acid.

Goodwin, W. and Perkin, W. H. jan. The reduction of isophthalic acid. Part H. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (841-855); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 187).

Perkin, W. H. jun, and Pickles, S. S. The reduction of isophthalic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293-313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75-76).

NITRO-0-, m-, and p-PHTHALIC ACIDS.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Methyl 3-nitro-I:2-phthalate, 4-nitro-I:2-phthalate, 5-nitro-I:3-/soplathalate and 2-nitro-I:1-terephthalate, and their reduction with hydrogen sulphide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272).

4-Amixo-6-xitro-isophthalic acid and its acetyl derivative.

Also the dimethyl ether NH, C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)(CO<sub>2</sub>Me),

Errera, G. e Maltese, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (277-290).

#### $\textbf{ACID} \quad C_9 H_5 O_4$

#### Methylphthalic acid.

Findeklee, W. Isochinolinderivate aus 1.3.4-Methyl-phtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3542-3553); Diss. Berlin, 1905, (52).

#### Phenyl-malonic acid CoH5.CHCO2H2

SEMINITRILE C,  $H_5$ , CH(CX),  $CO_2H$ 

NITRILE C6H5.CH(CN)2

Hessler, John C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 419-130).

Ethyl ester of the iododinifroderivative  $(NO_2)_2C_6\Pi_2LCH(CO_2Et)_2$ 

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. l.c., (297-308).

## acids $C_{10}H_{10}O_{\pm}$

## Oxybenzoylpropionic acid.

Phonyl other C<sub>1</sub>, H<sub>14</sub>O<sub>4</sub> i.e. C<sub>1</sub>H<sub>5</sub>,O<sub>4</sub>C<sub>1</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>2</sub>H p-Phonoxy-β-benzoyl propionic acid.

1330

**Kipper**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, /2490-2493.

#### ACIDS $C_{11}H_{12}O_4$

#### Phenylethylmalonic acid

Ph.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH (\*O<sub>1</sub>H)<sub>2</sub> Ethyl ester of the β-imino-derivative of the seminitrile

CH.Ph.CC: NID.CH CNACO2Et

Atkinson, E. F. J. and Thorpe, J. F. Ethyl α-cyano-β-imino-γ-phenyl-n-buty-rate and its conversion into ethyl 1:3-diaminonaphthalene - 2 - carboxylate.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 305–306.

#### Oxyphenylacetylpropionic acid

PhCH-OH).CHAc.CO.H

Ethyl ester of the phonyl ether of the thio-acid

CHPh/SPh/CHAc.CO.Et

Ruhemann, S. [Ethyl phenylthicl-benzylacetoacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17–25).

 $\begin{array}{ccc} \mathcal{ACIDS} & C_n H_{2n-1} \downarrow 0_4 \\ & \text{ACID} & C_{10} H_n 0_4 \end{array}$ 

#### Benzylidenemalonic acid.

Ethyl ester acid Ph.CH : C(CO<sub>2</sub>H .CO<sub>2</sub>Et

Reinicke, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (81-99).

#### ACID $C_{12}H_{12}O_4$

#### Dihydrocinnamylidenemalonic acid.

Erlenmeyer, E. jun. und Kreutz, Ad. 1.2-Hydrocinnamyliden-malonsäure und 1.2-Hydrocinnamyliden-essigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3503-3505).

## Oxybenzylideneacetylpropionic acid.

Methyl ether.

**Ludwig**, Λ. δ- und β-Anisallävulinsäure. Diss. Strassburg, 1905, 41 .

#### $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{15}\mathbf{H}_{1o}\mathbf{O}_{4}$

Diacetylethylphenylpropionic acid. CH, Ac, CH<sub>2</sub>, C, H<sub>4</sub>, CH, .CHAc, CO<sub>2</sub>H[1:4]

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1901, (917-988; 1209-1211).

# $\begin{array}{c} {\it ACIDS} \ C_n H_{2n-14} \mathbf{0}_4 \\ {\it ACIDS} \ C_{12} H_{16} \mathbf{0}_4 \\ \\ Cinnamylidene-malonic \ acid. \end{array}$

Schmidt, Gerhard. Cinnamylidenmalonsäure und Allocinnamylidenmalonsäure. Diss. Halle a. S., 1904, (46).

#### ACID $C_{14}H_{14}O_4$ Cinnamoyllevulic acid.

Speiser, F. Cinnamoyllaevulinsäure und ihre Reduktionsprodukte. Basel Diss. 1904, (53).

- δ-Phenyl- α,α-dimethyl-fulgenic acid CHPh: CCO<sub>2</sub>H<sub>2</sub>,CCCO<sub>2</sub>H<sub>3</sub>: CMe<sub>2</sub>

**Stobbe,** H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3893-3897).

#### ACIDS $C_{15}H_{16}O_4$

δ-Phenyl- α,α, δ-trimethyl-fulgenic

 $CMe_2 : C(CO_2H), C(CO_2H) : CMePh$ Stobbe, H. *l.e.*, (3673-3682).

δ-p-Tolyl- $\alpha$ , $\alpha$ -dimethyl-fulgenic acid Stobbe, 11. l.c., (3893-3897).

#### ACID C17 H20 O4

Two stereoisomerides.

Stobbe, H. and Leuner, K. l.c., (3897-3903).

ACIDS C.H. 20-180

#### ACIDS $C_{14}H_{10}O_4$ Oxybenzoylbenzoic acid

Phenyl ether C<sub>20</sub>H<sub>14</sub>O<sub>4</sub>
i.e. CO<sub>2</sub>H.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OPh
(p-Phenoxylbenzoylbenzoic acid).

Kipper, H. 7.c., (2190-2493).

#### ACIDS $C_{15}H_{12}O_4$

2.4-Dioxystilbene β-carboxylic acid
HO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CH : CPh.CO<sub>2</sub>H
Dimethyl other.

Kostanecki, St. von und Sulser, J. l.c., (911-942).

#### Diphenylmethane dicarboxylic acid.

DINITRO-DERIVATIVE

 $\begin{array}{l} \operatorname{CH}_2(C_6\Pi_3(\operatorname{NO}_2),\operatorname{CO}_2\Pi)_2\\ \text{ and its } \operatorname{ethyl} \operatorname{ester}.\\ \text{Also the diamno-actio}\\ \operatorname{CH}_2(C_6\Pi_3(\operatorname{NH}_2),\operatorname{CO}_2\Pi)_2\\ \text{ and its } \operatorname{ethyl} \operatorname{ester}. \end{array}$ 

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (198-201).

#### ACIDS C16H14O4

## $\begin{array}{c} Phenylbenzylmalonic \\ PhCH_2.CPh(CO_2H)_2 \end{array} acid \\$

NITRILE PhCH<sub>2</sub>.CPh(CN)<sub>2</sub> and SEMINITRILE PhCH<sub>2</sub>.CPh CN)CO<sub>2</sub>H Ethyl ester.

Hessler, J. C. Phenylmalonic nitrile. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (119–130).

# $\beta$ -Oxy- $\alpha$ -benzoyl - $\beta$ -phenylpropionic acid

 $C_6H_5.CH(OH).CHBz.CO_2H$ 

Ethyl ester of the phenyl ether of the thioderivative

C<sub>24</sub>H<sub>22</sub>O<sub>3</sub>S *i.e.* CHPh(SPh).CHBz.CO<sub>2</sub>Et

Ruhemann, Siegfried. [Ethyl phenylthiolbenzylbenzoylacetate, formed by the union of ethyl benzoylacetate with phenyl mercaptan.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461–468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123–124).

#### ACID $C_{17}H_{16}O_4$ Dibenzylmalonic acid $(C_7\Pi_7)_2C(CO_2\Pi)_2$

Hauser, G. Elektrolyse des Estersalzes der Monobenzylmalonsäure sowie des dibenzylessigsauren Kaliums mit fettsauren Salzen. Diss. k. techn. Hochschule, München. 1901, (51).

# DIBENZYI MALONAMIDE $(C_7\Pi_7)_2.C(CO.N\Pi_2)_2$

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335-350).

#### $A(7/2) C_0 H_{20-20} O_4$ ACID $C_{16} H_{12} O_4$

## Diphenylethylene dicarboxylic acid.

Diameoshebere dicarboxylic acids,

Amberger, K. Diamidostilbendicarbonsäuren. Diss. Erlangen, 1904, 134.

## $\mathit{ACIDS}\ C_n\mathbf{H}_{2n-22}\mathbf{0}_4$

#### ACID $\mathbf{C}_{20}\mathbf{H}_{18}\mathbf{O}_4$

## δδ-Diphenyl-αα-dimethyl-fulgenic acid

 $\mathrm{CMe}_2:\mathrm{C}(\mathrm{CO}_2\mathrm{H}).\mathrm{C}(\mathrm{CO}_2\mathrm{H}):\mathrm{CPh}_2$ 

**Stobbe**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3673–3682).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \pmb{C}_n \pmb{H}_{\epsilon^{n-24}} \pmb{0}_4 \\ & \pmb{\text{ACID}} & \pmb{C}_{26} \pmb{H}_{16} \pmb{0}_4 \end{array}$ 

# 3.5-Dioxytriphenylacetic acid CO<sub>2</sub>H.CPh<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)<sub>2</sub>

And the dimethoxy- and diethoxy- derivatives and salts.

**Liebig**, H. von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (105–172).

Di-p-oxy-triphenylmethane o-carboxylic acid ( $HO.C_6H_4$ )<sub>2</sub>C $H.C_6H_4$ . $CO_2H$  (Phenolphthalin).

Weehuizen, F. Phenolphthalin als Reagens anf Blausäure. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256).

 $ACIDS \ C_{0}H_{10-30}O_{4}$ ACID  $C_{24}H_{18}O_{4}$ 

## αδδ-Triphenylfulgenic acid.

o-, m- and p-nitro- derivatives  $\mathrm{NO}_2.\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4.\mathrm{CH}: \mathrm{C(CO}_2\mathrm{H),C(CO}_2\mathrm{H)}:\mathrm{CPh}_2$  and the corresponding amino-derivatives.

**Stobbe,** H. und **Küllenberg**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4081–4090).

SULPHONIC ACID WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} SULPHONIC & ACID & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-6}\textbf{0}_{5}\textbf{S} \\ & \textbf{SULPHONIC ACID} & \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{6}\textbf{0}_{5}\textbf{S} \end{array}$ 

## Pyrocatechol sulphonic acid.

Monomethyl ether C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OMe)(OH).SO<sub>3</sub>ll (Guaiacol sulphonic acid).

Kühling, O. Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Guajacolsulfosäure. *l.e.*, (3007–3008).

# $\begin{array}{ccc} SULPHONIC & ACIDS & C_nH_{2^{11}-\epsilon}O_5S \\ & \text{SULPHONIC ACIDS} & C_7H_{\epsilon}O_5S \\ & \text{Sulphobenzoic acids.} \end{array}$

Holleman, A. F. [Les acides o. et p. sulfobenzoïques et acides aminosulfobenzoïques, obtenus par] l'action du cyanure de potassium sur le sel de l'acide métanitrobenzènesulfonique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (194-208).

Taverne, Hermanus Johannes. [Darstellung und Eigenschaften der Monosulfonbenzoesäuren und ihre Nitroderivate.] (Holländisch) Leiden (P.W.M. Trap), 1904, (102). 24 cm.

(D-7195)

IMDE (Saecharin).

Chattaway, F. D. [Action of chlorine on σ-benzoic sulphinide; formation of the chloro-derivative, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>
CO SO<sub>2</sub>
NCL]
London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1882–1887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (284–285).

Fahlberg, C. 25 Jahre im Dienste der Saccharin-Industrie unter Berücksichtigung der heutigen Saccharin-Gesetzgebung. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (625–659).

Koehler. Zersetzung des Saccharins im Saccharintabletten. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (227-228).

> o-Sulphaminobenzoio acid NH<sub>2</sub>,SO<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>2</sub>H

Bradshaw, H. 2. Orthosulphaminebeuzeic acid and related compounds. 3. Some derivatives of phenylglycocollorthosulphonic acid. Diss. . . Johns Hopkins University, 1905. Easton, Pa., [1905] Fi. (25).

> Chloro-derivative NHCl.SO<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H and dichloro-derivative NCl<sub>2</sub>.SO<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H

Chattaway, F. D. [o-Sulphonehloro-amidobenzoic acid and o-sulphondi-chloroamidobenzoic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1882–1887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (284–285).

DINITROSULPHOBENZOIC ACID SO<sub>3</sub>H.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>,CO<sub>2</sub>H

**Purgotti**, A. e **Lunini**, B. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (324-335).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{SULPHONIC} & \mathit{ACIDS} & C_nH_{2^{n-14}}O_5S \\ & \text{sulphonic acids} & C_{10}H_5O_5S \end{array}$ 

Naphthoquinone sulphonic acid.

Sachs, F. und Craveri, M. Condensationen mit 1.2-Naphrochinonsulfonsäure(4) (Ehrlich-Herter'sche Reaction). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3685–3696).

SULPHONIC ACIDS  $C_nH_{2n-20}O_5S$ SULPHONIC ACID  $C_{14}H_8O_5S$ 

Anthraquinone sulphonic acid.

Chattaway, F. D. [Anthraquinone-2-sulphondichloroamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

BENZENOID ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

#### ACIDS $C_nH_{2n-1}O_5$ ACIDS $C_7H_6O_5$

Gallic acid  $C_6H_2 \cap OH_3$ . $CO_2H[5:1:3:1]$ 

Perkin, A. G. and Perkin, F. M. The electrolytic oxidation of . . . [gallic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 2125.

Trimethyl ether C<sub>6</sub>H<sub>2</sub> OMe)<sub>3</sub>.CO<sub>2</sub>H

Graebe, C. und Suter, M. Umwandlung der Trimethylgallussäure und der Trimethylpvrogallolearbonsäure in Derivate des Pyrogalloltrimethyläthers, in Antiarol und in Hexamethoxybiphenyle. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (222–231).

#### Gallotannic acid

 $C\Theta_2H.C_6\Pi_2(\Theta\Pi_2,\Theta,C\Theta,C_6H_{2'}\Theta\Pi)_3$ 

(Tannin).

Herzig, J. and Tscherne, R. Methylicrtes Tannin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (989-991).

**Krug,** W. H. Tannin. [*In*: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 1.] Berlin, 1904, 518–519.

Manea, André. Sur les acides gallotannique et digallique. Méthode permettant le dosage de l'acide digallique en présence de l'acide gallotannique. Critique des dosages de l'acide gallotannique. La fermentation gallique. Genève, Thèse, 1901, (47).

Nierenstein, M. Zur Constitutionslrage des Tannins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3641-3642.

Rosenheim, Otto. The methylation of gallotannic acid. [Formation and hydrolysis of pentamethylgallotannic acid.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 157-158.

Thoms, H. Zur Gerbstoffforschung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, 303-317).

Utz, [F.]. Aufspaltung der Gallusgerbsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 31–32.

Virchow, C. Ausfallbarkeit von Gerbstoffen durch Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, #318-#52 Winckel, Max. Der Gerbstoff im Fruchtfleisch des Obstes. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (827–828).

#### Trioxybenzoic acid

 $C_6H_2(OII_{23},CO_2H[5:4:2:1]$ 

Trimethyl ether.

Rácz, Dezső. Herstellung des Asarylaldehyds und der Trimethoxybenzoesäure und einige neue Derivate des Asarylaldehyds. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1995, (731-733, 776-778).

#### ACID CHO

#### Dioxymandelic acid.

Dimethyl ether

[4:3:1] C<sub>1</sub>H  $_{1}$  OMe $_{12}$ .CH(OH).CO $_{2}$ H

Vanzetti, L. Roma, Rend. Acc. Lincei, 1ser. 51, 12, ii, 1903, 1629-635).

# $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2^n-10}O_5 \\ & ACIDS & C_sH_nO_s \end{array}$

Noropianic acid. Dimethyl ether C.H.: OMers(CHO), CO.II

Opianie acid.

Bruns, D. Kondensationsprodukte der Opiansäure. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (49-57).

## Oxyterephthalic acid

SEMINITRILE HO.C. H3(CN).CO2H

Dinitro derivative of the cthyl ester HO.C<sub>6</sub>H·NO<sub>2/2</sub>(CN).CO<sub>2</sub>Et

I-Cyano-3, 5-dinitroethylsalicylates.

Borsche, W. and Gahrtz, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 43538-3542.

Nitrohydroxylamino-derivative of the monoamide (14 arbamino-3-hydroxyl-amino-5-nitro-2-oxy-benzoic acid).

Borsche und Gahrtz, l.c.

#### Dioxybenzoylformic acid.

Dimethyl ether.

Vanzetti, L. L'acido veratroilformico ed il suo prodotto di riduzione. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a)</sup>, **12**, 2<sup>a</sup> semestre 1903, (629-635).

#### ACID CHO

## Dioxybenzoylacetic acid

 $-(OH)_2C_6H_3.CO.CH_2.CO_2H$ 

 $\begin{array}{cccc} Ethyl & ester & of & the & methylene & ether \\ & CH_2: O_2: C_6H_3, CO, CH_2, CO_2Et \end{array}$ 

Perkin, W. H. jun. and Robinson, R. Ethyl piperonylacetate and its copper derivative. J. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287).

#### ACIDS $C_{11}H_{12}O$ . $\beta$ -Benzylmalic acid

 $CO_2\Pi.CH(OH).CH(C_7\Pi_7).CO_4\Pi$  and its salts.

Doebner, O. and Kersten, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2737-2742).

 $ACIDS = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-12}\mathbf{0}$ 

ACID C10 H O

Methylphthalonic acid  $C_6H_3Me(CO_2H_3CO,CO)$  H

Findeklee, W. l.c., (3512-3553).

## ACIDS $C_{11}H_{10}O_5$

Benzyloxalacetic acid.

E-Naphthylaminosenzyloxalacche ach.

Diethyl ether

 $CO_{\ell}Et.CO.CH(CO_{2}Et).CHPh.XHC_{1}.H,\\$ 

Simon, L. J. et Conduché, A. Paris. C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 297-299.

### ACID $C_{17}H_{12}O_5$

#### Cuminylidene-dimethyl-oxypyrotartaric acid

 $C_9H_{11}.C\Pi:C(CO_2H).C\Pi(CO_2H).CMe_2OH$ 

Lactone  $C_{17}H_{20}O_4$ **a-**Cunylidene- $\delta$ ,  $\delta$ -dimethylparaconic

 $\begin{array}{c} \text{CMe}_2.\text{CH}(\text{CO}_2\text{H}) \\ \text{O} & \xrightarrow{\text{CO}} & \text{CO} \end{array} > \text{C}: \text{CH}.\text{C}_6\text{H}_4.\text{C}_3\text{H}_7$ 

**Stobbe,** H. und **Leuner,** K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3897-3903).

 $ACID = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-1}, \mathbf{0}_{s}$ 

ACID C12H O5

#### Phthalylacetoacetic acid

 $C_6H_4: C_2O_2: CAc.CO_2H$ 

Bülow, C. Phthalylacetessigester, l.c., (1906-1917).

(0-7195)

 $\begin{array}{ccc} ACID & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-1} \textbf{ 0}_{5} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{1} \textbf{ 0}_{5} \end{array}$ 

p-Oxydiphenic acid

 $C_6\Pi_4(CO_2\Pi),C_6\Pi_3(O\Pi),CO_2\Pi$ 

Schmidt, J. und Schall, R. 1...

#### $\mathbf{ACID} = \mathbf{C}_{15}\mathbf{H}_{11}\mathbf{O}_{5}$

2.3'1', 3.3'1' and 4.3'1'-Trioxystilbene  $\beta$ -carboxylic acids

Methyl-methylene ether

 $\mathrm{MeO}.C_6\Pi_4.\mathrm{CH}:\mathrm{C}^*\mathrm{CO}_2\mathrm{H}_3.\mathrm{C}_6\Pi_3:\mathrm{O}_7:\mathrm{CH}_2$ 

Kostanecki, St. von und Sulser, J. l.c.. (941-942).

DISULPHONIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n+\epsilon}\mathbf{0}_{6}\mathbf{S}_{2} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{6}\mathbf{0} & \mathbf{S}_{3} \end{array}$ 

## Benzene m-disulphonic acid $C_6H_4(SO_3H)_2$ p-NITROANILIDE.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzene-1:3-disulphonylbis-p-nitroaniline.] London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

Benzene m-disulphonamde C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(SO<sub>2</sub>,NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> Derivatives

Chattaway, F. D. [Benzene-m-disulphon-tetrachloroamide,-s-dimethyl-amide,-s-dimethyl-dichloroamide,-tetra-bronoamide and s-dimethyl-dibrono-amide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (115-171).

 $\begin{array}{ccc} ACID & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-1}, \textbf{0}, \textbf{S} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{10}\textbf{H}, \textbf{0}_{6}\textbf{S} \end{array}$ 

#### Naphthalene disulphonic acid.

Naphthalene 2: 7-disclinoxambe  $C_{10}\Pi_6(SO_2,NH_2)_2$  Derivatives.

**Chattaway**, F. D. [Naphthalene-2: 7-disulphontetrachloroamide; potassium and sodium naphthalene-2: 7-disulphondichloroamides.] *I.c.* 

BENZENOID ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_0H_{2n-1}, \mathbf{0}_6\\ & ACID & C_0H_0\mathbf{0}_0 \end{array}$ 

Dioxyterephthalic acid.

Nitroamno derivative of the seminitrile

CN.C, OH. (NH2 · NO2).CO,H

3 B 2

4-Cyano-3-amino-5-nitro-2, 6-dioxybenzoic acid).

Borsche, W. und Gahrtz, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3538-3542).

# $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2^n-12}\textbf{0}_b \\ \textbf{ACIDS} & \textbf{C}_{11}\textbf{H}_{16}\textbf{0}_6 \end{array}$

## Dioxybenzoylacetoacetic acid

OH <sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CHAc.CO<sub>2</sub>H Ethyl ester of the methylene ether CH<sub>2</sub>: O<sub>2</sub>: C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CO.CHAc.CO<sub>2</sub>Et

Perkin, W. H. jun. and Robinson, R. {Ethyl piperonylacetoacetate and its sodium and copper derivatives.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 287).

## Phenyleneacetic malonic acid. Ethyl ester of the chlorotrinitro deri-

rative

CO\_Et.CH\_.C<sub>1</sub>Cl(NO<sub>1</sub>)<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>Et <sub>2</sub> **Jackson**, C. L. and **Smith**, P. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32** 1904, 168-181.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-14}\textbf{0}_{6} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{16}\textbf{H}_{1^{n}}\textbf{0}_{6} \end{array}$ 

## Phenylenebismethylacetoacetic acid

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(CH<sub>2</sub>,CHAc,CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>
Dictiyl ester.

The o-, m- and p- compounds.

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. **36**, 1904, 4947–988; 1209–1244;

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2n+20}O_6\\ & ACID & C_1,H_{12}O_6 \end{array}$ 

Diphenylenetartaric acid AMDE Japp, F. R. and Knox, J. r. p. 707.

 $\begin{array}{ccc} \mathit{ACIDS} & C_n H_{2^n-2^2} O_6 \\ & \mathsf{ACID} & C_{1^6} H_{1^6} O_6 \\ & \mathsf{Biphthalic} & acid \end{array}$ 

CO.H.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO.CO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H Di- and tetra-chloro derivatives.

Graebe, C. und Peter, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (259-266).

#### ACID C1 H14O6

Reissert, A. und Engel, W. Dibenzoyläthan - o - o - dicarbonsaure und ihre Anhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3281-3291).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_{n}H_{2^{n}-2^{4}}O_{6} \\ & ACID & C_{16}H & O_{6} \end{array}$ 

Anthraquinone dicarboxylic acid.

Maffezzoli, F. Anthrachinon-orthodicarbonsäureanhydrid. Diss. Freiburg i. Br., 1904, 48.  $\begin{array}{ccc} ACID & \pmb{C}_{n}\pmb{H}_{2n-30}\pmb{0}_{6} \\ & \pmb{ACID} & \pmb{C}_{25}\pmb{H}_{20}\pmb{0}_{6} \end{array}$ 

1330

## Benzylidene-bis-benzoylacetic acid

 $-\mathrm{PhCH}_{1}\mathrm{CBzH}_{2}\mathrm{CO}_{2}\mathrm{H}_{12}$ 

Ethyl ester. Tautomeric forms and dehydrobenzylidenehisbenzoylacetic acid.

Bertini, C. I prodotti di condensazione dell'etere benzoilacetico con aldeide benzoica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (145-152).

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2^n-44}\mathbf{0}_\delta \\ & ACID & C_3\zeta H_{2^n}\mathbf{0}_\delta \end{array}$ 

#### Diphenylenedibenzoylbutadiene dicarboxylic acid

 $\begin{array}{ll} C_b\Pi_4,C^*; \ CBz,CO_2\Pi \\ C_6\Pi_4,C^*; \ CBz,CO_2\Pi \end{array} \ \ Ethyl\ ester.$ 

Japp, F. R. and Wood, James. Ethyl diphenylenedibenzoylmuconate (ethyl βγ-diphenylene-αδ-dibenzoylbutadiene-αδ-dicarboxylate) and its isomeride (provisionally termed ethyl iso-diphenylenedibenzoylmuconate J London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712-715).

SULPHONIC ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

### ACID $C_6H_4O_7S$

#### Dioxyquinone sulphonic acid.

Potassium salt of the nitro-derivative  ${\rm C_6O_9NSK_3}$ 

$$i.e. \leftarrow <_{C(XO_{2})}^{C(OK)} : C(SO_{3}K) > CO$$

Nietzki, R. und Humann, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (453-454).

BENZENOID ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

 $A(TI) = \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2^{n}-12}\mathbf{0}_{0}$ 

ACID  $C_{10}H_8O_3$ 

## Dioxyphenylacetic-dicarboxylic acid.

 $\begin{array}{c} Trimethyl \ \ ester \\ \mathbf{C}_{6}\Pi_{1}\mathrm{OH})_{2}^{+}\mathbf{C}\mathrm{O}_{2}\mathrm{Me})_{2}, \mathbf{CH}_{2}, \mathbf{C}\mathrm{O}_{2}\mathrm{Me} \\ [5:3:x:y:1] \end{array}$ 

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, 199-101).

#### BENZENOID SULPHONES.

Hinsberg, O. und Kessler, J. Aminbasen. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

73I

## SULPHONE C H O S Benzophenone-sulphone

$$C_6H_4 < \stackrel{CO}{<_{SO_3}} > C_6H_4$$

Ullmann, F. und Lehner, A. Benzophenonsulfone. l.c., (729); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1901, (552-553).

REDUCED BENZENOID 1340 ACIDS AND CYCLIC ACIDS OTHER THAN BENZENOID ACIDS.

Brühl, J. W. und Schröder, Il. Die desmotrope Form der Körper vom Typus des Acetessigesters in homogenem Zustande und gelöst in neutralen Medien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1868-1873).

Buchner, E. und Heide, R. von der. Spiegelbildisomerie bei Carbonsäuren des Cyclopropans. *l.e.*, (3112–3119).

**Haller**, A. Les acides camphoacétique et β-camphopropionique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (13–16).

 et Couréménos, A. Les acides cyanocamphacétique, cyanocampho-α-propionique, cyanocampho-α-isobutyrique et leurs principaux dérivés. *l.c.*,**140**, 1905, (1430–1435).

Moycho, S. und Zienkowski, F. 1. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. 4. Verbindung  $C_{10}\Pi_{16}O_2$ . 5. Säure von der Zusammensetzung  $C_{10}\Pi_{14}O_3$ . 6. Camphenkamphersäure. 7. Camphenilsäure. 8. Camphenilon. 9. Methyleamphenilol. (Alkohol C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O aus Camphenilon.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

Rabe, P. 1. Ueber 3-Methylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbonsäureester-(1), 11. Ueber 5-Dimethylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbonsäureester-(4), 111. Ueber 5-Phenyl-3-methylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbon-aureester-(4). l.c., **342**, 1905, (328–355).

— und Rahm, F. Constitution sogenannten Hagemann'schen Esters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (969-973).

CYCLIC ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS. CYCLIC ACIDS  $\mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}=2}\mathbf{0}_{2}$ ACID C4H O

#### Trimethylene carboxylic acid.

ANILIDE  $\frac{\text{CH}_2}{\text{CH}_2}$ >CH.CO.NIPh

and p-BROMOANILIDE.

Autenrieth, W. I.e., (2534-2551).

#### ACID CH10

#### Cyclohexane carboxylic acid

$$\mathrm{CH} <^{\mathrm{CH}_2,\mathrm{CH}_2}_{\mathrm{CH}_2,\mathrm{CH}_2} > \mathrm{CH}.\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$$

Lumsden, J. S. [Hexahydrobenzoic acid, and its methyl, ethyl and propyl esters, acid chłoride, anhydride, amide and anilide; their melting points, boiling points, specific gravities, molecular volumes and refractive indices: also the solubility and affinity constant of the London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Ethyl ester of the  $\alpha$ -bromo-derivative.

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. [Ethyl α-bromohexahydrobenzoate and its conversion into ethyl \(\Delta\)1-tetrahydrobenzoate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131).

Netrile 
$$CH_2 < \frac{CH_2, CH_2}{CH_2, CH_2} > CH, CX$$

Demanjov, N. Sur le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique, sur l'amine C₀II<sub>11</sub>CH\_XII, et sur sa transformation en alcool subérique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1901, (166–176).

#### ACIDS C.H140 Cyclohexylacetic acid $C_{s}H_{11}.CH_{s}.CO_{s}H$

and its ethyl ester.

Freundler, P. et Damond, E. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (593–594).

# Hexahydro-o-toluic acid

Ethyl ester and its a-bromo-derivative (HMe<(H, — -(H<sub>2</sub>>(H<sub>2</sub>)

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. [Ethyl hexaliydro-o-toluate and ethyl  $\alpha$ -bromohexaliydro-o-toluate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083).

# 

$$\text{CHMe} < \frac{\text{CH}_2 \text{ CH CO, H}}{\text{CH}_2 \text{ CH}} > \text{CH}$$

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. Hexalvdro-m-toluic acid and its ethyl

732

ester; also its eis- and trans-α-bromoderivatives.] Le., (1083-1106).

# Hexahydro-p-toluic acid

Perkin, W. H. jan. and Pickles, S. S. [Hexahydra-p-toluic acid, its ethyl ester and its bromination. 2-Bromohexahydra-p-toluic acid and its ethyl ester. 1:2-Discromohexahydro-p-toluic acid.] Let, (639) 6551.

# $\begin{array}{c} CYCLIC ACIDS & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2^{n-4}}\textbf{0}_2\\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_1\textbf{H}_t\textbf{0}_1\\ \textbf{Dicyclobutane carboxylic acid}\\ CH_2 < \stackrel{CH}{CII} > CH.CO_2\Pi \end{array}$

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. Some derivatives of dicyclobutane. Acid, C<sub>5</sub>Π<sub>5</sub>O<sub>5</sub>, and its dihydrobromide and dihydrobridde.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (256–257).

# $\begin{array}{ccc} \textbf{ACID} & \textbf{C-H}_{10}\textbf{0}_2 \\ \textbf{Tetrahydrobenzoic acid} \end{array}$

 $\label{eq:condition} $$ $$ $$ CH_2$-$$ $$ $$ CH_2$-$$ $$ CH_2$-$$ $$ Ethyl cster.$ 

Perkin. W. H. jun. and Matsubara, K. Ethyl △1-tetrahydrobenzoate and the action of magnesium methyl iodide on it. London, J. Chem. Soc., 87, 1905. 661-672.

#### 

# Tetrahydro-o-toluic acid

**Kay**, F. W. and **Perkin**, W. H. Jan. [ $\Delta^{n}$ -Tetrahydro-o-toluic acid and its exidation; also its ethyl ester and the action of magnesium methyl iodide on it.  $L_{\infty}$ , (1066–1083).

# $\Delta^{\text{T-Tetrahydro-}m\text{-toluic}}$ acid $\text{CHMe} < \frac{\text{CH}_2, \text{CCO, H}}{\text{CH}_2} + \frac{\text{CH}}{\text{CH}_2}$

Perkin, W. H. pin, and Tattersall, G.  $\Delta$ !-Tetrahydro-m-tolnic acid and its exidation; also its ethyl ester.] l.c., 1083–1106.

# $\Delta$ -Tetrahydro m-toluic acid CHMe < $\frac{\text{CH}_{12} \text{CH}_{2}}{\text{CH}_{2}}$ $\frac{\text{CH}_{2}}{\text{CH}_{2}}$

Perkin, W. H. jun, and Tattersall, G. [\(\Delta\) -Tetrahydro-m-toluic acid and its exidation; also its salts and ethyl ester.] Lendon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1083-1106); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 217).

# Tetrahydro-p-toluic acid CHMe<CH $_2$ .CH $_2$ CH $_2$ PC.CO $_2$ H

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. Δ<sup>1</sup>-Tetrahydro-p-toluic acid and its ethyl ester.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (639-655).

#### Cyclohexene-acetic acid

$$\begin{split} & \text{CH}_2 < & \text{CH}_2.\text{CH}_2 \\ & \text{CH}_2.\text{CH} > \text{C:CH.CO}_2 \text{H or} \\ & \text{CH}_2 < & \text{CH}_2.\text{CH}_2 > \text{C.CH}_2.\text{CO}_2 \text{H} \end{split}$$

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (40–53).

#### $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_1 \; \mathbf{O}_2$

Hydropinene carboxylic acid.

Houben, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3796-3801.

## $\begin{array}{ccc} CYCLIC & ACIDS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{1^{n}-12}\textbf{0}_{2} \\ & \textbf{ACID} & \textbf{C}_{11}\textbf{H}_{1^{n}}\textbf{0}_{2} \end{array}$

Dihydronaphthoic acid

$$\begin{array}{c} \text{Cr}_{c}\text{II}_{4} < \frac{\text{CH}(\text{CO}_{2}\text{H}),\text{CH}}{\text{CH}_{2}---\text{CH}}\\ \text{or C} \text{II}_{4} < \frac{\text{CH}(\text{CO}_{2}\text{H}),\text{CH}}{\text{CH}----\text{CH}} \end{array}$$

Pickard, R. H. and Neville, A.

Dextro-\( \Delta^{\circ} \) of 3 -dillydro-1-naphthoic acid and its l-menthylamine salt, methyl ester, methyl ester, methyl contrainsformation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1763-1768; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 257;

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACID  $\mathbf{C}_{\mathrm{t}}\mathbf{H}_{12}\mathbf{0}_{3}\mathbf{S}$ 

Hexahydrobenzene sulphonic acid  $({}^{\circ}_{\epsilon}\Pi_{11}SO_{\epsilon}\Pi)$ 

and the sulphochloride.

Borsche, W. und Lange, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2766-2769.

CYCLIC ACIDS WITH THREE ONYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS CaHza = 0

ACIDS  $C_1H_{14}O_3$ Oxyhexaliydro-m-toluic acid

CHMe 
$$<$$
 CH<sub>2</sub> COH CO<sub>2</sub>H  $>$  CH<sub>2</sub>

Perkin, W. H. jun, and Tattersall, G. [α-Hydroxyhexahydro-m-toluic acid and its salts.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1083–1106.

$$\begin{array}{ccc} CYCLIC & ACIDS & C_{n}H_{2n-4}O \\ & ACID & C_{n}H_{10}O_{3} \end{array}$$

## Ketohexahydrobenzoic acid

Lumsden, J. S. [δ-Ketohexahydrobenzoic acid, and its calcium and barium salts and semicarbazone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (87–90); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

#### ACID C. H. O.

# 1-Methyl-3-hexanone 4-carboxylic acid.

Ethyl ester

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2,\text{CO}}{\text{CH}_2,\text{CH}_2} > \text{CH.CO}_2\text{Et}$$

Kötz, A. und Hesse, L. Liebigs Ann. them., Leipzig, **342**, 1905, (306-328).

#### ACIDS C.H.403

#### 1.4-Dimethyl-3-hexanone 4-carboxylic acid

CHMe 
$$<$$
 CH<sub>2</sub>. CH<sub>2</sub>. CMe. CO H

Ethol ester.

Kötz, A. und Hesse, L. loc. eit.

#### $\text{ACID} \quad C_{16}H_{16}O_3$

# Acetyldimethylcyclopentane carboxylic acid

Ethyl ester.

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, 1947 - 988; 1209-1244).

### ACID $C_{11}H_1$ , $O_3$

## I-Methyl-4-isopropyl-3-hexanone

$$CHMe < \stackrel{CH_2,CO}{CH_2,CH_3} > CC_5H_7).CO_3H_7$$

Ethyl ester and its semicarbazone.

Kötz, A. und Hesse, L. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 306-328).

 $\begin{array}{ccc} CYCLIC & ACIDS & C_nH_{n-1}O_3 \\ & ACID & C_1H & O_3 \end{array}$ 

Cyclohexenone carboxylic acid

$$(C) < \frac{CH_2.CH_2}{CH_3.CH_2} > CH.CO_2H$$

Merling, G. Constitution der Cyclohexenonmonocarbonsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (979-985).

ACID C.H.O.

#### ::-Methyl-2'-cyclohexene-1-one 4-carboxylic acid

 $\text{CH-} \begin{array}{c} \text{CO,CH}_2 \\ \text{CMe,CH-} \text{CO}_2 \\ \text{H} \end{array} > \text{CH}_2$ 

Rabe, P. und Rahm, F. *l.e.*, (969–973; Rabe, P. und Spence, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (328–

ACID C.H., O.

# 3,5-Dimethylcyclohexenone carboxylic acid

355 .

 $^{\rm CO}<_{\rm CH;CMe}^{\rm CH_2,CHMe}>_{\rm CH;CMe}$  and its esters.

Rabe, P. und Spence, D. loc. cit.

ACID  $C_{11}H_{14}O_3$ 

Oxidation product of campheneglycol.

Moycho, S. and Zienkowski, Fr. l.e., 340, 1905, 47-63.

#### $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{16}\mathbf{O}_3$

#### Camphocarboxylic acid.

Brühl, J. W. und Schröder, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern Pseudosäuren, Pseudobasen.) I. Kamphocarbonsäure u. Derivate.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (1–42: Heidelberg, Verh. nathist. Ver., **8**, 1904, (N.F., 119–164).

Camphoacetic acid  $C_5H_{14} < \frac{CH_5CH_5CO_2H}{CO}$ 

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 13-16°.

 $\mathbf{ACID} = \mathbf{C}_1, \mathbf{H}_1, \mathbf{0}_3$ 

Camphopropionic acid  $CH_{12} < \frac{CH_1CH_2CH_2CH_2}{CO}$ 

Haller, A. loc. cit.

CYCLIC ACIDS CnH<sub>2n-12</sub>O<sub>3</sub> **ACID**  $C_{12}H_{12}O_3$ 

## Acetyldihydroindene carboxylic

 $[1:2]C_6\Pi_4 < \stackrel{CH_2}{\subset H_2} > CAe.CO_2\Pi$ 

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947-988, 1209-1211).

> CYCLIC ACID C<sub>0</sub>H<sub>20=14</sub>O<sub>3</sub> ACID  $C_{14}H_{14}O_{3}$

5-Phenyl-3 methylcyclohexenone carboxylic acid

 $CO < \begin{array}{c} CH_2.CHPh \\ CH_3.CHPh \end{array} > CH.CO_2H$ 

Rabe, P. und Spence, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (328) 355),

> CYCLIC ACID CnH2n-1603 ACID C14H1 O3 PhC:C.CO<sub>2</sub>H MeC:CCO.Me

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [3 - Acetyl - 1 - phenyl-4-methyl-1:3-cyclobutadiene-2-carboxylic acid and its silver salt.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224-225).

> CYCLIC ACIDS CnH<sub>2n-1</sub>, 0  $\mathbf{ACID} = \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{19}\mathbf{O}_{3}$ Diphenylene-glycollic acid  $\stackrel{C_6H_4}{\stackrel{C_6\Pi_4}{}}$   $\stackrel{C(OII).CO_2\Pi}{}$

Schmidt, J. und Bauer, K. Uebergänge von der Phenanthren- in die Fluoren-Reihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3737-3757).

SULPHONIC ACID WITH FOUR OXYGEN ATOMS. ACID C ... H ... O .S Camphorsulphonic acid  $C_{10}H_{15}O.SO_3H$ 

Kipping, F. S. Asomeric salts of the type  $NR_1R_2H_3$ . A correction. Isomeric forms of d- brono- and d- chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (124-125).

d-Camphor-β-sulphonyl-p-nitroanilide  $C_{10}H_{15}O.SO_2.NH.C_6H_4.NO_2$  and the p-PHENYLENEDIAMIDE  $C_{10}H_{15}O.SO_2.XH.C_6H_4.XH_2$ 

1340

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [d-Camphor-β-sulphonyl-p-nitrod - Camphor -  $\beta$  - sulphonyl - p phenylenediamine and its diazotisation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87).

CYCLIC ACIDS WITH OXYGEN ATOMS.

> CYCLIC ACIDS CnH2n-404 ACID C5H6O4

Cyclopropane 1,2-dicarboxylic acid  $C_3H_4(CO_0H)_2$ 

α- and β-dibromo-derivatives.

Buchner, E. und Wedemann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (H599-H602).

#### ACID C. H.O.

Methylcyclopropane dicarboxylic

 $\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH,CO}_2\text{H}}{\text{CH,CO}_2\text{H}}$ Esters of the dibrono-derivative  $\text{CBr.CO}_2\Pi$   $\text{CBr.CO}_2\Pi$ 

Jones, D. T. [Methyl and ethyl dibroniomethyltrimethylenedicarboxylates and their reduction. The condensation of the ethyl ester with ethyl sodiomalonate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1062-1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (216).

#### ACID CH1: O.

#### Hexahydroisophthalic acid $C_6\Pi_{10}(CO_2\Pi)_2$

Goodwin, W. and Perkin, W. H. jun. eis- and trans-Hexahydroisophthalic acids, their conversion into one another, and the action of bromine on them. The anhydride of the cis-acid. 1-Bromotrans-hexahydroisophthalic acid and its conversion into 1-hydroxy-trans-hexahydroisophthalic acid. 1:3-Dibromotrans-hexalivdroisophthalic acid and the action of potash on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (811-855); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187).

Bromo-derivatives.

Perkin, W. H. jan. and Pickles, S. S. [2-Bromo-, 4-bromo-, 2:3-dibromo-, and 3:4-dibromo-hexalydroisophthalic acid; also 4:5-dibromo-cis-hexalydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293-313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75-76).

# ACIDS C<sub>3</sub>H<sub>14</sub>O<sub>4</sub> Camphopyric acid.

Bromo-derivatives.

Gardner, J. A. [eis-Bromocamphopyric acid and its ammonium salt. trans-Bromocamphopyric acid and its barium, silver and ammonium salts and methylester. Bromocamphopyric amhydride and the action of water on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1516–1530); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (230).

## Cyclohexylmalonic acid

 $\mathrm{C_6H_{11}.CH(CO_2H)_3}$ 

Ethyl ester, and ethyl ester of the SEMINITRILE C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>.CH(CN).CO<sub>2</sub>Et

Freundler, P. et Damond, E. Paris C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (593-594).

#### ACIDS C10H16O4

Camphoric acid C<sub>2</sub>H<sub>14</sub>(CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>

**Ekstein,** K. Elektrolytische Reduction von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid. Diss. Würzburg, 1903, (36).

#### Camphenecamphoric acid.

The diamide, urethane, diamilide and dinitrile.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

#### 

## Methylcyclopropene dicarboxylic acid

CHMe
$$<$$
C.CO<sub>2</sub>H $\ddot{\text{Ci.CO_2}}$ H

Ethyl and methyl esters.

**Jones**, D. T. [Ethyl and methyl 1-methyl  $-\Delta^2$ -cyclopropene-2: 3-dicarboxylates and their bromination.] London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (1062-1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (216).

## Dicyclobutane dicarboxylic acid

(H<sub>2</sub><(H)>(((O<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. Some derivatives of diegelohutane. [Acid, C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub>, and its ethyl ester.] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (256-257).

#### ACIDS C. H1004

#### 22-Tetrahydroisophthalic acid

$$CO_2H,CH < \frac{CH:C(CO_2H)}{CH:CH_2} > CH_2$$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [Δ'-Tetrahydroisophthalic acid and its salts, anhydride, amilic acid, and the action of hydrobromic acid and of bromine on it; also its oxidation and conversioninto Δ's-tetrahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293–313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75–76).

#### 23-Tetrahydroisophthalic acid

$$\text{CO}_2\text{H.CH} < \begin{array}{c} \text{CH}_2.\text{C(CO}_2\text{H)} \\ \text{CH}_2 - \text{C(H)}_2 \end{array} > \text{CH}$$

Perkin, W. H. jun, and Pickles, S. S. [Δ<sup>3</sup>-Tetrahydro/sophthalic acid, its salts and the action of hydrobromic acid and of bromine on it; also its oxidation and its conversion into Δ'-tetrahydro/sophthalic acid.] Lendon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293–313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75–76).

#### 4-Tetrahydroisophthalic acid

$$CO_2H.CH < CH_2.CH(CO_2H) > CH$$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [cis-and trans-Δ]-Tetrahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293-313); 「abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 475-76.

#### ACID C,H1:04

I - Methylcyclohexane - 3 - one - 1 - oxalic acid

$$\begin{array}{c} \text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2, \text{ CO}}{\text{CH}_5, \text{CH}_2} > \text{CH, CO, CO}_i \text{H} \\ \text{and the ethyl ester.} \end{array}$$

Kötz, A. und Hesse, L. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (306–328

#### ACID C10 H1404

#### Methylacetylhexanone carboxylic acid

$$\label{eq:chieff} $$^{\rm CH_2}$ < $^{\rm CH_2$$

Ethyl ester.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Zurn. russ, fiz.-chim, Obšč., 36, 1904, (947) 988; 1209 1241).

## CYCLIC ACIDS CoH 20-10

#### ACID C H O. Dihydrophthalic acid.

Guareschi, I. Acidi I, 2.diidroftaliei esasostituiti: Nota preliminare, Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, 750 .

#### Dihydroisophthalic acid

$$\text{CO}_2\text{H.C} < \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{.CCO H} \\ \text{CH} & \text{--} \text{CH}_2 \end{array} > \text{CH}$$

Goodwin, W. and Perkin, W. H. jun. [Dihydrosophthalic acid. obtained by the action of potash on 1:3-dibromotrans-hexalivdroisophthalic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 6841-855; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187).

#### Dihydroisophthalic acid ('O.H.Calla,COaH

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. Dihydro*iso*phthalic acid  $(?, \Delta^{2^{-1}}, \text{ ob-}$ tained by the action of potash on 3:1dibromohexahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 293-313; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 75-76),

#### Dihydroterephthalic acid.

 Condensationsproducte des A1 4 Dihydroterephtalsäuredimethylesters. Diss. Strassburg i. E., 1903. (51 t.

#### ACID C1 H1..O4

Camphoroxalic acid

$$C_1\Pi_{14} < \begin{array}{c} C_1 & COH_1 & CO_1\Pi_2 \\ CO_1 & COH_2 & COH_3 \\ CO_4 & COH_1 & COH_3 \\ COH_4 & COH_4 & COH_4 \\ COH_4 & COH_5 & COH_5 \\ COH_4 & COH_5 & COH_5 \\ COH_5 COH_5 & COH_5$$

 $\begin{array}{l} \mathrm{CuC_{12}H_{14}O_4} \;;\; \Lambda g\mathrm{C_{12}H_{15}O_4} \;; \\ \mathrm{Ba}\; \mathrm{C_{11}H_{15}O_4}) \; \;;\; \mathrm{Ca}\; \mathrm{C_{12}H_{15}O_4} \;; \\ \mathrm{Fe}\; \mathrm{C_{11}H_{15}O_4}) \;; \\ \mathrm{Abs}\; \mathrm{C_{12}H_{15}O_4} \;; \\ \end{array}$ 

Also $C_1, \Pi_{13}\Theta : C(X\Pi C_1, \Pi_7), C\Theta_2X\Pi_3C_{10}\Pi_7$ and corresponding derivatives from mand p-toluidine, benzylamine, diethylamine, mono- and di-methylamine.

Also the corresponding acids such as  $C_{10}H_{14}O: \hat{C}(XHC_7H_7).CO_7H$ and amines such as  $C_{10}H_{12}O:CH.XHC_7H_7$ 

Hoffman, W. E. jun. Camphoroxalie acid derivatives. Diss. . . Johns Hopkins University . . . 1905. (43).

### CYCLIC ACIDS C.H<sub>2n-10</sub>O<sub>4</sub> ACID C15H 04

#### Santonic acid.

SEMICARBAZONE

C<sub>15</sub>H<sub>20</sub>O<sub>3</sub>: N.NH.CO.NH<sub>2</sub> and other derivatives.

Francesconi, L. e Ferrulli, F. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, 188-206).

#### Parasantonic acid

and its di-bromo-derivative.

Francesconi, L. Sulla parasantonide e sull'acido parasantonico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (204-208, 267-273, 304-311).

CYCLIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS C.H2n-O5

#### ACID CaH4O5

Comenic acid.

Ethyl ester amyl ether  $C_5H_{11}O.C_5H_1O_2.CO_2Et$ 

Ethyl ester isopropyl ether, and ethyl ether of the amide EtO.C<sub>5</sub>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.CONH<sub>2</sub>

Tamburello, .\. - Alcuni derivati dell'acido comenico. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, parte 2\*, 1903, (264-266).

### $\text{ACID} \quad C_{13}H_1 \ 0_5$

#### Carboxycamphoacetic acid

$$\stackrel{\text{C}}{\cup}_{14} < \stackrel{\text{C}}{\stackrel{\text{C}}{\cup}_{2}} \stackrel{\text{H}}{\cup}_{1}, \stackrel{\text{C}}{\cup}_{2}} \stackrel{\text{H}}{\cup}_{2}, \stackrel{\text{C}}{\cup}_{2}} \stackrel{\text{H}}{\cup}_{14}$$

Dimethyl ester.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (13-16).

$$\begin{array}{c} \text{SEMINITRILE} \\ \text{C}_{\sigma} \text{H}_{14} < & \text{C}_{\sigma} \text{C} \text{O}_{\tau} \text{H}_{2}, \text{CO}_{\tau} \text{H} \end{array}$$

(Cyanocamphoacetic acid) and its methyl and ethyl esters, and amide.

Haller, A. et Couréménos, A. l.c., 140, 1905, 1130-1135).

#### ACID C14H 05

#### Carboxy-a-camphopropionic acid.

$$\begin{array}{c} \textit{d-} \text{ and } \textit{l-} \text{SEMINITERILES} \\ \textbf{C}_{\diamond} \textbf{H}_{14} \begin{matrix} \textbf{C}_{\diamond} \textbf{CN} \\ \textbf{C}_{\diamond} \textbf{CHMe}, \textbf{CO}_{\diamond} \textbf{H} \\ \end{array}$$

(Cyano-a-camphopropionic acid) and its methyl and ethyl esters and amides d and U.

Haller, A. et Couréménos, A. l.e., +1430-1435).

#### Carboxy-\beta - camphopropionic acid

$$C_2H_{14} < \frac{C_1CO_2\Pi).CH_2.CH_2.CO_2\Pi}{CO}$$

Dimethyl ester.

Haller, A. l.c., 141, 1905, (13-16).

 $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{15}\mathbf{H}_{22}\mathbf{O}_{5}$ 

#### Carboxycamphoisobutyric acid.

 $\begin{array}{c} \text{SEMINITRILE} \\ \text{C}_{\varepsilon} \text{H}_{14} < & \begin{array}{c} \text{C.CN} \\ \text{C.O.CMe}_{2}, \text{CO}_{2} \text{H} \end{array} \\ & Ethyl \ \ ester. \end{array}$ 

Haller, A. et Couréménos, A. l.c., 140, 1905, (1430-1435).

#### Santolic acid

CMe<sub>2</sub>.CH.CH<sub>2</sub>.CO CO<sub>2</sub>H.CMe.CH.CH<sub>2</sub>.CH.CHMe.CO<sub>2</sub>H

Francesconi, L. e Ferrulli, F. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1º, 1903, (188-206).

CYCLIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACID CnH2n-2O6

 $\textbf{ACID} \quad \textbf{C}_7 \textbf{H}_{12} \textbf{O}_6$ 

Quinic acid.

Rémi, H. Chinasäure, Diss. Berlin, 1905, 59).

 $\textit{CYCLIC-ACID} \quad \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n-\epsilon}}\textbf{0}_{\epsilon}$ 

 $\textbf{ACID} \quad C_{\epsilon} H_{10} O_{6}$ 

#### Succinylosuccinic acid.

Roemwolt, G. Zur Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg, 1902, (75). CYCLIC ACID C"H2"-1"O

 $ACID \quad C_{15}H_{20}O_6$ 

Dioxyparasantonic acid  $C_{15}\Pi_{20}O_{6}$ 

and dehydrodioxyparasantonic acid  $C_{15}^{\dagger}H_{18}O_{5}$ 

Francesconi, L. Roina, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, 2° sem., 1905, (204-208, 267-273, 304-311).

 $(\text{YCLIC ACID} - C_n H_{2^{n-16}} O_8$ 

 $\text{ACID} \quad C_{15}H_{14}O_6$ 

## Phenylhydroresorcylic acetic acid.

Ethyl ester acid

$$\text{CHPh} \textcolor{red}{<} \text{CH}(\text{CH}_2, \text{CO}_2 \text{HF}, \text{CO}) \textcolor{blue}{>} \text{CH}$$

Isomeride

**Reinicke,** G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (81-99).

CYCLIC ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{c} \text{(')'} \in LL \in \mathcal{A}(\text{'}H) = C_n H_{2n-\delta} \mathbf{0}_3 \\ \text{AGID} = C_7 H_{\delta} \mathbf{0}_3 \end{array}$ 

Cyclopropane tetracarboxylic acid

 $\label{eq:continuity} \text{CH}_2 \begin{array}{l} \overset{\text{C}^+\text{CO}_2\text{II}^+}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}{\overset{\text{C}^-\text{CO}_2\text{II}^-}}}}}}}}}}}}}}}}}}$ 

Perkin, W. H. pin. [Ethyl trimethylenetetracarboxylate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (358–361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90).

CYCLIC ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACID  $\mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2n-}.\mathbf{O}_{9}$ 

 $\text{ACID} = C_{\text{T}} H_{\text{10}} O_{\text{9}}$ 

LACTONE

$$C_{\theta}\Pi_{\theta}\Theta_{\theta}$$
 i.e. CHMe.C.CO H.  $\stackrel{\text{CH.CO}}{\leftarrow}$ H  $\stackrel{\text{C.CO}}{\leftarrow}$ H  $\stackrel{\text{CH.CO}}{\leftarrow}$ 

Jones, D. T. [Lactonic acid, C<sub>9</sub>II], O<sub>2</sub>, formed by the condensation of ethyl dibronomethyltrinethylenecarboxylate with ethyl sodiomalonate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1062–1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (216).

#### CYCLIC ACID $C_nH_{\lfloor n-1\rfloor}O_3$ ACID $C_3$ ; $H_4$ , $O_3$ Photosantoninic acid.

Acids.

Francesconi, L. e Maggi, G. Azione della luce e degli alcali sulla santonina e suoi derivati. Acido fotosantoninico. Gazz. chim. ital, Roma, 33, parte 2\*, 1903. 65-80.

## CYCLIC ACID WITH SIXTEEN OXYGEN ATOMS.

#### ACID $C_{14}H_{12}O_{16}$

### Cyclohexane tetracarboxylic acid

CO\_H\_C\_CH\_C\_CO<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
CO\_H\_2C\_CH\_C\_CO<sub>2</sub>H<sub>2</sub>

Ethyl\_ester.

Perkin, W. H. jun. [The "ethyl hexamethyleneoctocarboxylate" described by Gregory and Perkin is really ethyl tri-methylenetetracarboxylate.] London, J. Chem. Sec., 87, 1905, 358–361; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 90.

#### 1350 UNCLASSIFIED ACIDS.

Andreae, Edward P. Ueber Chitonsaure und Chitarsaure und über die Einwirkung von Diathylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, 35.

Bondzyński, St., Dombrowski, St. et Panek, K. Sur un groupe d'acides organiques renfermant de l'azote et du soufre, qui se trouvent dans l'urine normale de l'homme, Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 477-191).

Boyen, E. von. Montanwachs, [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] – Berlin, 1904, 689-690).

Demjanov, N. Ja. et Cyplënkov, N. S. Huile grasse obtenue de l'anis, (Russ.) St. Peterburg, Zum. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905. proc.-verb. 624-625).

Ehrmann, R. Peroxyprotsauren. Diss. Strassburg, 1903, 28.

**Fischer**, O. und **Buck**, Chr. Harmin saure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 329-335.

Junghahn, A. Zur Technologie des Quebracho-Extraktes, Chem, Ind., Eerlin, **27**, 1904, 617-621.

Otori, J. Die Pikrolonate einiger physiologisch wichtiger Verbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, 305–315. Schindelmeiser, J. Das Gynocardiaöl. [Gynocardiasaure.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, 164-168.

Schnell, J. Bitterstoffe des Hopfens. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, :51

Szigeti, W. Einwirkung von mit säurehaltigen Tinten geschriebenen Schriftzügen auf Papier. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (691).

Thiele, O. Ueber Uroferrinsäure, ein Beitrag zur Kenntnis des nicht oxydierten Stickstoffs und Schwefels des normalen menschlichen Harns. Diss. Leipzig. Cöthen, 1902, (63).

#### Arabinic acid.

Musial, W. Sur le dosage volumétrique de l'acide arabinique. Polonais) Gaz. cukr., Warszawa, 24, 1905, 1534).

#### Bile acids.

Donath, Gyula. Uber Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroskop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. Polarisationsmethode. [Acids C<sub>n</sub>H<sub>2n-5</sub>O<sub>5</sub>.Cholic acid. Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, 616-619, mit 9 Fig.).

Gullbring, Alf. Die Taurocholeinsäure der Rindergalle. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 45, 1905, 418–458.

**Hammarsten**, O. Darstellung kristallisierter Taurocholsaure. *L.c.*, **43**, 1904, 127–144.

Preg1, F. Ursache der Schwefelsäure-Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Lc., 45, 1905, (166-175).

#### Cholic acid $C_{24}\Pi_{40}\tilde{O}_5$

Beccari, L. Sull'acido colico. Torino, Atti Acc. Sc., 38, 1903, 4882-893.

#### Corticic acid.

Zelinskij, N. D. et Gutt, I. F. Synthese de l'acide corticique au moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz chim. Obšč., 37, 1305. (proc.-verb. 630-631).

#### Humic acids.

Mayer, A. Humussauren des Bleisandes und des Ortsteins, Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, 475– 180.

Malkomesius, Ph. and Albert, R. Humussauren, J. prakt, Chem., Leipzig, N.F., 70, 1904, 509-515.

#### Lichen acids.

Hesse, O. Flechten und ihre charakteristischen Bestandteile. (9. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (449-502). Berichtigung. Ebenda, 70, 1904, (561).

**zopř**, W. Flechtenstoffe. (13. und 14. Mitt.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (35–70); **340**, 1905, (276–309).

#### Lichesteric acid.

Böhme, R. Lichesterinsäure und eine neue daraus gewonnene Iso-Stearinsäure. Diss. Leipzig, 1902, (34).

#### Nucleic acids.

Levene, P. A. Nucleinsäuren. (7. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (199-201).

— — Die Milznucleinsäure. l.c., **45**, 1905, (370-380).

**Mandel**, J. A. und **Levene**, P. A. Die Nucleinsäure der Kuhmilchdrüse. *l.e.*, **46**, 1905, (155-158).

**Steudel,** H. Thymusnucleinsäuren. 3. Mitt. *I.c.*, 1905, (332-336).

#### Resin acids.

Labatut, J. Etude colorimétrique des colophaues. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (43-47).

Levy, P. Amerikanisches Kolopbonium. [Abiëtinsäure.] Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1739–1741).

Tschirch, A. Untersuchungen über die Sekrete. 65. Küylenstjerna, K. G. von. Ueber die Galbaaumsäure. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1901, (533–537).

Vesterberg, Alb. Coniferenharz-säuren, V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4125-4132).

## ACID WITH TWO OXYGEN ATOMS.

#### Hydnocarpic acid C<sub>16</sub>H<sub>28</sub>O<sub>2</sub> i.e. C<sub>15</sub>ll<sub>27</sub>.CO<sub>2</sub>H

Power, F. B. and Barrowcliff, M. [Hydnocarpic acid—a homologue of chaulmoogric acid—obtained from the fatty oils of the seeds of Hydnocarpus Wightiana, H. anthelmintica and Taraktogenos Kurzii; also its methyl and ethyl esters and amide.] London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (884–896); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (175–176).

#### ACID WITH THREE ONYGEN ATOMS,

#### Artemisic acid $C_{15}H_{16}O_3$

Bertolo, Pasquale. Azione dell'acido cloridrico sull'arremisina. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2 semestre, (273-278).

#### ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

## Larixinic acid $(C_{10}|I_{10}O_5)$ is the same as maltel.

Peratoner, A. e Tamburello, A. Identità dell'acido laricico di Stenhouse col maltolo. Gazz. chim. ital., Roma. 33, parte 2ª, 1903, (478-182).

#### ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

#### Stictaic acid $C_{18}H_{14}O_{9}$ i.e. $C_{15}H_{14}O_{8}OMe$

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 70, 1901, 149-502).

#### ACTO WITH TEN OXYGEN ATOMS,

 $\begin{array}{c} \mathbf{Perlatic} \ \mathbf{acid} \ C_{25} \Pi_{30} O_{1-0} \\ \text{\textit{i.e.}} \ C_{27} \Pi_{27} O_{9} (OMe) \end{array}$ 

Hesse, O. loc. cit.

ACIDS WITH ELEVEN OXYGEN ATOMS.

### Gynocardinic acid

 $\mathbf{C}_{13}\mathbf{H}_{20}\mathbf{O}_{11}$  i.e.  $\mathbf{C}_{12}\mathbf{H}_{19}\mathbf{O}_{9}.\mathbf{C}\mathbf{O}_{2}\mathbf{H}$ 

Power, F. B. and Lees, F. H. [Gynocardinic acid from gynocardin, and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (349–357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88-89).

## ACID WITH TWENTY-SEVEN OXYGEN ATOMS.

Protocetraric acid  $C_{54}H_{42}O_{27}$  and its dt- and trimethyl ethers and the triethyl ether (cetraric acid) and diethyl ether.

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 70, 1904, (449-502).

### Cetraric acid $C_{54}H_{29}(OEt)_5O_{24}$

(Triethylprotocetrarie acid).

Hesse, (). 1.c.

## ACHD WITH THIRTY-THREE OXYGEN ATOMS.

Acids.

Fumarprotocetraric acid  $C_{62}H_{4b}O_{33}$ Hesse, O. Le.

ACIDS CONTAINING NITROGEN.

Harminic acid C.H.O.N.

Fischer, O. und Buck, Chr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (329-335).

#### Histidine C<sub>6</sub>H<sub>9</sub>O<sub>2</sub>N<sub>3</sub>

Pauly, Herm. Ueber die Konstitution des Histidins. 1. Mitt. Diazoreaktion. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (508-518).

Schenck, M. Histidin-Cadmium-chlorid. *I.e.*, **43**, 1901, (72-73).

HISTIDINE ANHYDRIDE  $C_{12}\Pi_{14}O_2N_6$  and the picrate.

Fischer, E. and Suzuki, U. Berlin, Ber, D. ehem. Ges., 38, 1905, 4173 4196.

HISTHOTE-INSTIDINE  $-C_{12}\Pi_{19}O_3N_6$ Fischer, E. und Suzuki,  $V=L_2$ .

Yohimboaic acid.

ANIMADRIDE  $C_{20}\Pi_{24}O_3N_2$ Spiegel, L. I.e., (2825-2833).

Methylyohimboaic acid  $C_{27}H_{25}O_4N_2$ spiegel, L. -l.c.

#### ALDEHYDES.

1400 GENERAL.

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Verbindungen von Ketonen und Aldehyden nut Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2677-2685).

Čelincev, V. V. et Aleksandrova, V. Action des amines magnesiumsub-stituées sur les addéhydes. Synthèse des aniles (Ross.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1558-1560).

Geltner, I. et Reformatskij, S. Action du magnésium sur les éthers des brom acides et sur un melange de ces éthers avec les aldéhydes. (Russ.) Lc., 37, 1905, (proc.-verb. 1297-1298).

Conduché, A. Nouvelle réaction des aldehydes et l'isomère de leurs oxydes. Paris, C.-R. Acad sei., **140**, 1905, (131-136)

Čugajev, L. A. Réponse à nac remarque de M. J. Jocié publiée dans le procès-verbal de la séance de la section de Chimie du 5 Février 1904. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 340-341).

Franke, R. Kondensationen einiger Aldehyde mit 2,5 Dimethylpyrazin. Diss. Breslau, 1904, (17).

Henle, F. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1362–1369).

und **Schupp**, G. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Le., (1369-1371).

Houben, J. Synthese von Aldehyden mit Hilfe von Ameisensäure. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (667-668).

Kleinstück, M. Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinitrilen. Diss. Erlangen, 1905, (V+43).

Langer, G. Kondensationen von Aldehydcollidin und-α-γ-Lutidin mit Aldehyden. Diss. Breslau, 1904, (56).

Marie, C. Acides phosphorés dérivés des acétones et des aldéhydes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (335-432).

**Speroni**, C. Derivati aldeidici del soliito di anilina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (113-127).

Stachursky, R. C. Kondensation von Aldehyden mit Ketopinsäureestern. Diss. Freiburg, 1901, (54+1).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-imgesättigten Ketonen. Verbindungen der Aldehyde mit Halogenwasserstoff (mit C. Siebert). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

Wallach, O. Terpene und ätherische Oele. (75. Abh.) Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mit. Karl Hüttner und Johannes Altenburg) II, Umsetzung von Aldehyden mit ameisensauren Salzen von Basen. Le., 343, 1905, 651-74.

Wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1151–1157).

———— und Losanitsch, M. S. Freie Amido-aldehyde. I.c., (4170-4172).

Zelinskij, N. D. Préparation simple des aldéhydes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 191–197).

#### 1410 PARAFFIN-ALS.

Bouveault, L. Modes de formation et de préparation des aldéhydes de la série grasse. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (370-376).

**Čičibabin**, A. E. Synthèse des bases pyridiques en partant des aldélydes saturés et de l'ammoniaque. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšé., **37**, 1905, (1229–1253).

Darzens, G.—Synthèse des aldéhydes à l'aide des acides glycidiques substitués. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, +1214 1217.

**Gabutti**, E. Reazione differenziale fra il crotoneloralio ed il butileloralio. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (777-778).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (1. Abh.) IH. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk. 1. Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Succindialdehyds. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 343, 1905, (311–375, mit 1 Taf.).

Law, H. D. Electrolytic oxidation of aliphatic aldehydes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); fabstracticled, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

Lunjak, A. I. Produits de condensation des aldéhydes avec le phénol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (301–311).

Mazé, P. et Perrier, A. Mécanisme de la combustion respiratoire. Production d'acide citrique par les citromyces. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (311-313).

Perrier, G. et Prost, E. Isomère de l'acétone trichlorée. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (146-148).

Reinking, K., Dehnel, E. und Labhardt, H. Zur Constitution der aldehydschwefligsauren Salze und der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1069–1080).

#### PARAFFIN ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM. ALDEHYDES C.H..O ALDEHYDE CH O Formic Aldehyde.

Auerbach, F. Formaldehyd und Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2833–2836). Baumanu, L., Thesmar, G. et Frossard J. L'hydrosulfite de sonde formaldehyde. Müllausen, Bull. Soc. ind., **74**, 1904. (318–360).

Blank, O. Formaldehyd. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2,] Berin, 1904, (578–587).

Bone, W. A. and Smith, H. L. The thermal decomposition of formaldehyde... [between 400 and 1125°. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1910-916°; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 4171).

Chapman, D. L. and Holt, A. jun. The synthesis of formaldehyde. *l.c.*, (916-921); [abstract Proc. *l.c.*, (171).

Elfrodt, G. Desinfektionsfähigkeit des Formalins in verschiedenen Lösungen. Pharm. Ztg. Berlin. **49**, 1904. (155-156).

Euler, H. and Euler, A. Formaldehyd and Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2551-2560).

**Piesselmann**, G. Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsaure. Diss. Erlangen, 1903, (32).

Fresenius, W. und Grünhut, L. Handelsanalyse von Formaldehyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 413-21.

Goldschmidt, C. Reaktionen mit Formaldehyd, Kondensationen.j Chem-Ztg. Cothen, 29, 1905, (363).

Künstliche Bereitung von Siegellack und Kopalharz. [Formaldehydharz.] Le., (33).

———— Künstliche Bereitung von Kopalharz [aus Formaldehyd, Mono methylanilin und Salz-äure.] L...(144)

——— Formaldehydlösungen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (643).

Henriet, H. Formaldéhyde atmosphérique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 67-68.

Körber, Verhalten des Formaldeltyds gegenüber verschiedenen Lösungsmitteln, Pharm. Z(g, Berlin, **49**, 1904, 6608).

Law, H. D. Electrolytic oxidation of . . . [formaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

Nastiukov, A. M. Action du formaline sur la naplite et sur ses produits de di-tillation. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (881-898).

**Opfermann**, E. Einwirkung von Formaldehyde auf Thioharnstoffe. Chem-Ztg, Cothen, **29**, 1905, (1075-1076).

Osann, A. Krystallform des formaldehydsulfoxylsauren Natriums (Rongalit C. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (2290-2291).

Prud'homme, M. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (13–41).

Smith, B. H. A comparative study of methods of determining formaldehyde. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (570–574).

Thimme, K. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wässerige Formaldehydlösung und Trioxymethylen-Reaktionen der Chlormethylalkyläther. Diss. Marburg, 1904, (89).

**Trillat,** A. Formation de l'aldélyde formique dans la combustion du tabac, Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (742-744).

Propriétés antiseptiques des fumées; essais de désinfection avec les vapeurs dégagées du sucre par la chaleur. *l.e.*, **141**, 1905, (215–217).

#### Formaldoxime.

o-Chlorophenylazo- and hydrazo-derivatives, also α- and β- naphthylazo, phenylazo, o-anisylazo and xylylazo derivatives.

Busch, M. und Wolbring, W. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (366-381).

# ALDEHYDE $C_2H_4O$ Acetic Aldehyde.

Bone, W. A. and Smith, H. L. The thermal decomposition of acetaldehyde . . . [between 400° and 800°]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (910–916); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (471).

Bugarszky, S.—Einwirkung von Brom auf Acetaldehyd in wässeriger Losung. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (1–29). Favorskij, A. E. Procès de formation de l'aldéhyde acétique par l'action du chlorure de zinc ou de l'acide sulfurique sur l'éthylèneglycol. (Russ.) St. Peterburg, Zurn, russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 756-759).

**Freundler**, P. Bromuration de la paraldéhyde. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1693-1691).

Ipatjev, V. N. et Černiavskij, V. N. Formation de l'aldéhyde acétique par le procédé de Selhützenberger. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 763–764).

Law, H. D. Electrolytic exidation of . . . [acetaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

Seyewetz et Bardin. Action du sulfite de soude sur l'éthanal. Paris, C.-R. Acad. Sci., **141**, 1905, (259-260).

Additive compound with chlorine.

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (781-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61, 120).

Trichloromercuriacetic aldehyde.

Biltz, H. Einwirkung von Acetylen auf Mercurichloridlösungen. [Trichlormercuriacetaldehyd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133–136).

**Hofmann**, K. A. Trimercuraldehyd, Erwiderung an Hrn. Heinrich Biltz. *I.c.*, (663).

#### PHENYLHYDRAZONE.

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (2) acetaldehydephenylhydrazone, l.e., (1298-1302); [abstract] Proc. l.e., (181).

Benzoylhydrazone CH<sub>3</sub>,CH: N.NHBz

**Stollé**, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1901, (393-122).

#### Trichloroacetic aldehyde

#### (Chloral).

Berg, L. M. [Zersetzung des Chloralhydrats unter dem Einflusse von Licht und Luft.] (Holländisch) Alkmaar, 1905, (63-71). Dinesmann, A. Condensation de chloral avec les hydrocarbures aromatiques sous l'influence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (201-203).

Enklaar, J. E. Action des bases sur l'hydrate de chloral. Rev. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (419-143).

Schaer, E. Anwendung des Chloralhydrats in seinen hochprozentigen Lösungen bei forensischen Untersuchungen, Arzuei- und Nahrungsmittelprüfungen und technischen Expertisen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin, 1904, (37–51).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung einiger pharmazeutischer Präparate unter dem Einflusse von Licht und Luft. 5. Choralhydrat. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (387–421).

n-Propyl alcohola'e CCl<sub>3</sub>.CH(OH).OC<sub>3</sub>H<sub>7</sub>

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

DICHLOROACETIC ORTHALDEHYDE

Derivatives

 $\begin{array}{c} [CHCl_2,CH(OEt)]_2O \text{ and } \\ CHCl_2,CH(O,CH(OEt),CH(Cl_2)_2 \\ dichloroacetals: CHCl_2,CH(OEt)_2; \\ CHCl_2,CH(OMe)_2; \\ CHCl_2,CH(OMe)_1OEt); \end{array}$ 

 $CHCl_2.CH(OC'_3H_7)_2$ and  $CHCl_2.CH(OEt)[OC'_3H_7]_2$ .

Oddo, G. e Mameli, E. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (373-419).

Bromoacetic obthaldehyde. Ethyl ether  $\mathrm{CH}_2\mathrm{Br}.\mathrm{CH}(\mathrm{OEt})_2$ (Bromoacetal) and the methyl ether  $\mathrm{CH}_2\mathrm{Br}.\mathrm{CH}(\mathrm{OMe})_2$ 

Freundler, P. et Ledru. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (794-796).

## ALDEHYDE $C_3H_60$ Propionic aldehyde.

Law, H. D. Electrolytic oxidation of propaldehyde London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

# ALDEHYDES C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>0 Butyric aldehyde Tetrabromo derivative

CH<sub>2</sub>Br.CHBr.CBr<sub>2</sub>.CHO

**Freundler**, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1693-1694).

(D-7195)

Freundler, P. et Ledru. Acétal bromé. l.c., (794-796).

#### Amino derivative.

Wohl, A. Schäfer, K. und Thiele, A. Amido-butyraldehyd und das Pyrrolidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4157-4161).

#### Isobutyric aldehyde CHMe2.CHO

Law, H. D. Electrolytic oxidation of [isobutaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

#### ALDEHYDE $C_5H_{10}O$ Isovaleric aldehyde.

 $\begin{array}{c} Compounds \quad C_5\Pi_{10}O(NH_2Ph)_2H_2SO_3 \\ \quad \quad and \quad C_5\Pi_{10}O(NH_2Ph)_2SO_2 \end{array}$ 

**Speroni**, C. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (113-127).

#### ALDEHYDE C7H14O

Heptoic aldehyde C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CHEt.CHO

Compounds  $C_7H_{14}O(NH_2Ph)_2H_2SO_3$ and  $C_7H_{14}O(NH_2Ph)_2SO_2$ 

Speroni, C. loc. cit.

#### ALDEHYDE C<sub>9</sub>H<sub>18</sub>0 Ennoic aldehyde CH<sub>2</sub>,[CH<sub>2</sub>]<sub>8</sub>,CHMe,CHO

**Darzens**, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214–1217).

# Decoic aldehyde C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>. CMeH. CHO

Darzens, G. loc. cit.

#### ALDEHYDE C<sub>12</sub>H<sub>24</sub>O Dodecoic aldehyde C<sub>9</sub>H<sub>19</sub>.CMeH.CHO

Darzens, G. loc. cit.

## ALDEHYDE C<sub>13</sub>H<sub>26</sub>0 Tridecoic aldehyde.

Le Sueur, H. R. [Tridecylic aldehyde, and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

## ALDEHYDE C<sub>14</sub>H<sub>2</sub>.0 Myristic aldehyde.

Le Sueur, H. R. [Myristic aldehyde, and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] loc. cit.

2 0

# ALDEHYDE C<sub>15</sub>H<sub>30</sub>O Pentadecoic aldehyde.

Le Sueur, H. R. [Pentadecylic aldehyde, and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] loc. cit.

#### ALDEHYDE C<sub>16</sub>H<sub>32</sub>O Palmitic aldehyde

Le Sueur, H. R. [Palmitic aldehyde and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] *loc. cit.* 

PARAFFIN ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

 $ALDEHYDE = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n}\mathbf{0}_{2}$ 

ALDEHYDE C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>

Glycollic aldehyde CII<sub>2</sub>(OH).CHO

Fenton, H. J. H. [Formation of glycollic aldehyde from dihydroxymaleic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805-818).

#### ALDEHYDE C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>O<sub>2</sub> ALDEHYDE C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> Glyoxal

α-C'HLOROGLYOXAL

Phenylhydrazone and osazone.

Dieckmann, W. und Platz, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2986-2990).

GLYOXAL-OSAZONE Dibenzoyl derivative BzNILN:CH.CH:N.NHBz

**Stollé**, R. and **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393-422).

ALDEHYDE CaHaO.

Methylglyoxal CH<sub>3</sub>.CO.CH:O and the acetal CH<sub>3</sub>.CO.CH:OEt)<sub>2</sub>

Harries, C. und Türk, H. Berlin, Ber D. chem. Ges., 38, 1905, (1630-1636).

 $\alpha$ -("HLORG- $\beta$ -METHYLGLYOXAL

 $\alpha$ -phenylhydrazone and osazone.

Dieckmann, W. und Platz, L. I.c., (2986-2990).

#### ALDEHYDE $C_4H_6O_2$ Succinic dialdehyde

bis-Diphenyl, methylphenyl and benzylphenyl hydrazones.

Henle, Fr. Le., (1362-1369).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDES CnH2n-403

ALDEHYDE  $C_3H_2O_3$ 

Mesoxalic dialdehyde

and the hydrate.

Harries, C. und Türk, H. l.c., (1630-1636).

Bis-phenylhydrazone.

Henle, F. und Schupp, G. l.c., (1372-1373).

#### ALDEHYDE C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub> Maleic semi-aldehyde

and the PHENYLHYDRAZONE and OXIME.

Fecht, II. l.c., (1272-1274).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

 $ALDEHYDE = \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{20-4}\mathbf{O}_{4}$ 

ALDEHYDE C3H2O4

Mesoxalic semi-aldehyde

Fenton, H. J. H. [Formation of mesoxalic semialdehyde, and its condensation with urea; also its conversion into tartronic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818); London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (512).

## 1420 UNSATURATED OPEN CHAIN-ALS.

Lockemann, G. und Liesche, O. Akroleindarstellung nach dem Borsäureverfahren. J. prakt. chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (174–196).

Chloromalonic aldelayde.

Dieckmann, W. und Platz, L. Chlor-malonaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (339).

Platz, L. W. Chlormalonaldehyd. Diss., München, 1905, (13).

ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

 $\begin{array}{ccc} ALDEHYDE & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-1}\textbf{0} \\ \textbf{ALDEHYDE} & \textbf{C}_{4}\textbf{H}_{6}\textbf{0} \end{array}$ 

Crotonic aldehyde.

Seyewetz, et Bardin Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (259-260).

## ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

## ALDEHYDES $C_nH_{2n-4}O_2$ ALDEHYDE $C_5H_6O_2$ Glutaconic aldehyde

α-Chloroglutaconic aldehyde

2-Chloropentadien-(1,3)-ol-(1)-al-(5))

CHO.CCI:CH.CH:CII.OH

The dianilide.

**Dieckmann**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1650–1654).

### Aldehyde C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>Cl CHO.CH:CH.CCl:CH.OH and the compound CHO.CH: CH.CCl: CH.NHPh and its oxime.

METHYLANILINE COMPOUND C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>OCl.NMePh

and its anilide, p-chloroanilide and phenylhydrazone.

**Zincke**, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (193-201).

### 1430 BENZENOID-ALS.

Bade, F. Condensation von Methylsalicylaldehyd mit Glycocoll. Diss Strassburg i. E., 1903, (43).

Ciamician, G. e Silber, P. [Riduzioni di aldeidi aromatiche per] azioni chimiche della luce. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (235-242).

— Chemische Lichtwirkungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3813–3824).

Claussner, P. Thiele's Xylol-Oxydation und Terephtaladehydgrün. l.c., (2860–2862).

Falk, K. G. Kondensationen des Phtalaldehyds. Diss. Strassburg, 1905, (37).

**Heintschel**, E. Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem., Ges., **38**, 1905, (2878-2883).

Hill, A. E. Aromatische Sulfinsäuren und Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br. 1904, (33).

Kipke, F. Kondensationsprodukte von Piperonal und Piperonylacrolein. Diss. Breslau, 1904, (56).

Klages, H. Phenyl-methyl-athylenoxyd und seine Umwandlung in Hydratropa-(p-7195) aldeliyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1969-1971).

**Leopold,** R. Isophtalaldehyd und einige seiner Condensationsprodukte. Diss. Strassburg i. E., 1905, (53).

Leschik, G. Aromatische Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (32).

Lippmann, E. und Fritsch, R. Condensationen von Aldehyden mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1626–1630).

Murray, T. J. β-Phenyl-α-Chlor-milchsäure und Phenylacetaldehyd. Diss. Leipzig, 1903, (40).

Petrenko-Kritschenko, P. Keton- und Aldehydreactionen. Aromatische Aldehyde und Ketone. (Mit Th. Dolgopoloff.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (150-171).

et **Dolgopolov**, F. Caractéristique des aldéhydes et cétones aromatiques. (Russ./ St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1505-1509).

Praetorius, W. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldchydphenolen. Diss. Würzburg, 1902, (56).

Rácz, D. Herstellung des Asarilaldelyds und der Trimetoxybenseesäure und einige neue Derivate des Asarilaldelyds. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (731-732, 746-748).

Schneider, F. J. Kondensationsprodukte des ortho-Phtalaldehyds. Diss. Strassburg i. E., 1905, (59).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la β-naphtylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (297-299).

Ullmann, F. et Frey, B. Préparation d'aldéhydes alcoylaminobenzoïques, Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 41, 17, 1904, (549-550).

Vogdt, K. Kondensationsprodukte des Terephtalaldehyds und ihr Verhalten bei der Reduktion. Diss. Strassburg i. E., 1904, (43).

**Wehln**, R. Kondensation von Phenacetol mit aromatischen Aldehyden. Diss. Rosteck, 1903, (47).

Zoeppritz, R. Synthese aromatischer Oxyaldehyde und über die Conden-

3 c 2

sationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Aminen. Diss. Tübingen, 1902, (47).

BENZENOID ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

# ALDEHYDES $C_nH_{2n-s}O$ ALDEHYDE $C_7H_sO$ Benzoic aldehyde.

Bachner, L. Kondensation des Phenoxyacetaldehyds mit Benzaldehyd, Furfurol und Acetaldehyd. Diss. Rostock, 1903, (33).

Bock, K. Kondensation von Benzaldenyd mit Itakonsäure. Diss. Strassburg i. E., 1902, (56).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Oxydation von Benzaldehyd durch Sauerstoff bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (173–184). (Hollândisch). Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (19–39).

Kliegl, A. Condensation von Benzaldehyd mit Toluol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (84-87).

**Lücker,** Ed. Benzaldehyd. Apoth-Ztg, Berlin. **20**, 1905, (1044-1045).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur l'aldéhyde benzylique en présence des animes primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (211-212).

Compounds  $C_7H_6O(NH_2Ph)_2H_2SO_3$ ;  $C_7H_6O(NH_1Ph)_1I_2SO_3$ ; and  $C_7H_6O(NH_2Ph)_2SO_2$ 

**Speroni**, C. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (113-127).

Acetyl derivative of the hydrazone AcNH.N:CHPh

Benzoyl derivative of the hydrazone BzNH.N:CHPh

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, N. F., 70, 1904, 393-422.

### p-Chloro-derivative.

Davis, O. C. M. The action of nitrogen sulphide on . . . . [p-chlorobenzaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831–1836); 'abstract' London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

m-BROMO and m-CHLORO BENZOIC ALDEHYDE, also their o-nitro derivatives.

Mettler, C. m-Halogen-benzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2809-2812).

### IODOBENZOIC ALDEHYDE

Semicarbazones of o-, m- and p-iododerivatives

Benzaldehydephenyliodinium halides and their condensation products.

Willgerodt, C. und Rieke, R. Derivat der Jodbenzaldehyde mit ein- und mehrwerthigem Jod. l.c., (1478-1486).

## DI-p-BENZOIC ALDEHYDE IODINIUM HYDROXYDE

CHO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.I(OH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CHO and the chloride, bromide, iodide and periodide; also the diphenylhydrazone and disemicarbarzone.

Willgerodt, C. und Bogel, H. Di-p-benzaldehydjodiniumhydroxyd und seine Derivate. i.e., (3446-3451).

— p-Jod-benzaldehyd, p-Jod-benzophenon und Abkömmlinge des letzteren mit mehrwerthigem Jod. l.c., (3451–3458).

### NITRO-DERIVATIVES.

Davis, O. C. M. The action of nitrogen sulphide on . . [m- and p-nitrobenzaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831-1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

Siebert, K. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg, 1903, (40).

Zincke, Th. und Prenntzell, W. Einwirkung von e-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsäure. Berlin, Ber. L. chem. Ges., 38, 1905, [1116-4122].

Weitnauer, Η. β-Phenylhydroxylamin und o-Amidobenzaldehyd. Diss. Zürich, 1904, 88.

# ALDEHYDES CHO

Benzoye hydrazone C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>.CH: N.NHBz

**Stollé**, R. and **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **70**, 1901, (393-422).

## Phenylacetic aldehyde

DIPHENYL and BENZYLPHENYLHYDRAZONES and SEMICARBAZONE.

**Henle,** Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **38**, 1905, (1362-1369).

# ALDEHYDE $C_9H_{10}O$ a-Phenylpropanal

(Hydratropa-aldehyde) PhCHMe.CHO

and its oxime, phenylhydrazone and semicarbazone.

Claisen, L. und Feyerabend R. l.c., (693-709).

**Darzens**, G. Paris, C.-R. Acad, sci., **139**, 1904, (1214-1217).

## ALDEHYDE $C_{10}H_{12}O$ p-Tolylpropionic aldehyde $C_7H_7$ .CMeH.CHO

Darzens, G. l.e.

ALDEHYDES C<sub>11</sub>H<sub>14</sub>O p-Ethylphenylpropionic aldehyde Et.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CMeH.CHO

Phenylvaleric aldehyde C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CPhH.CHO

Phenylvaleric aldehyde Ph.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CMeH.CHO

Darzens, G. l.c.

### ALDEHYDE $C_nH_{2n-10}O$ ALDEHYDE $C_9H_sO$ Cinnamic aldehyde.

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur nn mélange de l'aldéhyde cinnamique et de l'éther a-brompropionique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (896-902).

o-Benzoylamino derivative of the OXIME, PHENYLHYDRAZONE and ANLINE.

Reissert, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3415-3435).

BENZENOID ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ALDEHYDES & C_nH_{2n-8}O_2\\ & \text{ALDEHYDES} & C_7H_8O_2\\ \text{o-Oxybenzoic} & aldehyde \end{array}$ 

(Salicylic aldehyde).

Bajdakovskii, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther α-brompropionique; synthèse de α-méthylcumarine. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (902-905).

Einhorn, A. und Haas, G. Carbonate des Salicylnitrils und Salicylaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3627–3632).

Longuinine, W. Etude thermique de l'aldéhyde-salicylique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (1-6).

Veillard, Ad. Action de l'oxyde d'argent ammoniacal sur les aldéhydes salicylique et 3.5 dibromosalicylique Thèse, Lausanne, 1904, (104).

CARBONATE CO O.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CHO)<sub>2</sub> and its dioxime and bisphenylhydrazone.

**Einhorn**, A. und **Haas**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3627–3632).

 $\begin{array}{c} Compounds & C_7H_8O_2 \ NH_2Ph)_2H_2SO_3 \\ & C_7H_6O_2 \ NH_2Ph)_2SO_2 \\ and & C_7H_6O_2 \ NH_2Ph, H_2SO_3 \end{array}$ 

**Speroni**, C. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (113-127).

### METHYL ETHER.

Davis, O. C. M. The action of nitro gen sulphide on . . . [o-methoxybenz-aldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831-1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

### p-Oxybenzoic aldehyde.

Zincke, Th. und Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an aromatische Carbonylverbindungen. [p-Oxybenzaldehyd.] Berlin, Ber. D. chein. Ges., 38, 1905, (753-760).

METHYL ETHER (Anisic Aldehyde).

Schick, A. Kondensation von Anisaldehyd mit einfachen und nitrierten Ketonen. Diphenyl-p-Tolylcarbinol. Diss. Freiburg, 1904, (63+1).

 $\begin{array}{c} \textit{Hydrochlorides} \quad C_{\delta}H_{\delta}O_{2}, HC1 \;\; \text{and} \\ \quad C_{\delta}H_{\delta}O_{2}, 2HC1. \\ \quad \textit{Hydrobromide} \quad C_{\delta}H_{\delta}O_{2}, HBr \end{array}$ 

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1935, (I-80).

BENZENOID ALDEHYDES WITH THREE OXYGEN ATOMS,

> ALDEHYDES  $C_nH_{2n-8}O_3$ ALDEHYDE  $C_7H_6O_3$

## Protocatechuic aldehyde

METHYLENE ETHER (piperonaldehyde).

Davis, O. C. M. The action of nitrogen sulphide on . . . [piperonaldehyde.]

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (258).

 $\begin{array}{c} Hydrochlorides \ C_8H_6O_3, HCI\\ and \ C_8H_6O_3, 2HCI \end{array}$ 

Hydrobromide C<sub>8</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub>,HBr

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1-80).

1440 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC-ALS OTHER THAN BENZENOID-ALS.

ALDEHYDES  $C_nH_{2n-2}O$ 

ALDEHYDE  $C_8H_{14}O$ 

Hexahydro-m-toluic aldehyde  $C_6H_{10}$ Me.CHO

Čičibabin, A. E. (Russ.) St. Peterburg, Žuru russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (418-421).

## ALDEHYDE $C_8H_{16}O$ Cyclohexylpropionic aldehyde $C_8H_{11}$ , CMeH.CHO

Darzens, G. Paris, C.-R. Aead. sci., 139, 1904, (1214-1217).

 $\begin{array}{ccc} {\it ALDEHYDES} & C_nH_{2n-4}0 \\ & {\it ALDEHYDE} & C_{10}H_{10}0 \\ \\ Tetrahydrocuminal dehyde \end{array}$ 

CHO.CH < CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub> > CH.CHMe<sub>2</sub> and the oxime and semicarbazone.

**Wallach**, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (1-16).

### Citral.

Mannich, C. Das ätherische Oel einer Andropogon-Art aus Kamerum. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (207– 210).

**0tto,** II. Kondensationsprodukte des Citrals und Citronellals mit Malonsäure. Diss. Halle a. S., 1904, (29).

OZONIDE C10H16O5

Harries, C. und Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (345–353).

ALDEHYDE  $C_nH_{2n-6}O$ ALDEHYDE  $C_{1n}H_{14}O$ Dihydrocuminic aldehyde

and the semicarbazone.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 340, 1905, (1-16).

Amino-derivatives.

Sachs, F. und Sachs, L. p-Dimethylaminobenzaldchyde. III. Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

Schmidt, O. N-Methyl-o-amidobenz-aldehyd. *l.c.*, (200-203).

Dimethylaminobenzaldehyde

The semicarbazide and thiobenzamide.

Diethylaminobenzaldehyde

The semicarbazide and aniline derivative.

Sachs, F. und Sachs, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (517-526).

### KETONES.

1500 GENERAL.

Apitzsch, A. Einwirkung von Schwefelkohleustoff und Aetzkali auf Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888-2899).

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Queeksilberoxyd. *l.c.* (2677–2685).

Bloch, S. Additionen mit den höheren Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte Ketone und 1–3 Diketone. Diss. München, 1905, (85).

Claisen, L. Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. Mit R. Feyerabend.) I. Anwendung des Natriumannids für die Condensation der Ketone mit Säurcestern. 2. Alkylirung von Ketonen unter Anwendung von Natriumamid. 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumamid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709).

Deighmayr, 1. Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3- Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1, 4-Benzo-Pyranols. Diss. Tübingen, 1903, (94).

Diels, O. und van der Leeden, R. Condensation von Isonitrosoketonen mit Aldoximen: Bildung von Oxdiazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357-3371).

Favorskij, A. E. Action de la potasse caustique sur les mélanges des cétones avec le phénylacétylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 37, 1905, 643-645). Gorbenko, V. M. Action des acides halogènehydriques sur les cétones. (Russ.) L.c., **36**, 1904, (proc.-verb. 30).

Hambrecht, W. Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. 1903, (39).

Henle, F. und Schupp, G. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1369-1371).

**Kühling**, O. Condensationsproducte des Alloxans mit gesättigten Ketonen. *L.c.*, (3003-3007).

**Kutscheroff**, M. Die sogenannte Vanillinreaktion der Ketone. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (622-625).

**Leeden**, R. van der. Umwandlung von Isonitrosoketonen in Ox-diazine. Diss, Berlin, 1905, (55).

Marie, C. Contribution à l'étude des acides phosphorés dérivés des acétones et des aldéhydes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (335-432).

Mayr, C. Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. kgl. techn. Hochschule, München. 1904, (51)

Merk, F. H. Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. 1903, (32).

Metzger, F. I. Reduktion der Ketone. II. Ein Einwirkungsprodukt von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Dibenzylketon. Diss. Erlangen, 1904, (42).

Petrenko-Kritschenko, P. Keton- und Aldehydreactionen. Cyklische gesättigte Ketone. (Mit E. Eltschaninoff. Reaction der Ketone mit saurem schwefligsaurem Kalnun. (Mit E. Kestner. Aromatische Aldehyde und Ketone. (Mit Th. Dolgopolov.) Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 341, 1905, (150–171).

Plaut, G. Isonitrosoketone. Diss. Berlin, 1905, (34).

**Schick**, A. Kondensation von Anisaldehyd mit einfachen und nitrierten Ketonen. Diss. Freiburg, 1904, (63+1).

**Staudinger,** H. Ketone, eine neue Körperklasse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1735–1739).

**Stewart**, A. W. The addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. [Rate of formation of the additive compounds and the hindering

effect produced by various groups.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (185–188); [abstract] Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (13).

Stewart, A. W. A further note on the addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. [Rate of formation of the additive compounds and the influence of various groups on it.] London, Proc. Chem. Soc.. 21, 1905, (78-79).

The velocity of oxime formation in certain ketones [acetone, methyl ethyl ketone, methyl propyl ketone, methyl isopropyl ketone, ethyl laevulate, acetonylacetone and pinacolin.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (410–413); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (84).

Thomae, C. Ketonanmoniak-Verbindungen. 1. Mitt. Allgemeines und Darstellungsmethoden. —2. Mitt. Methyläthylketonanmoniak. —3. Mitt. Diathylketonanmoniak. —4. Mitt. Benzophenonamnoniak (Iminobenzophenon). Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, (291-296, 393-398).

Vorlander, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. (Mitbearb. von C. Siebert, P. Weissheimer und O. Rolle.)—Aromatische Ketone und Halogenwasserstoff. (Mit C. Siebert.)—Pikrinsäure und α-ungesättigte Ketone. (Mit C. Siebert.)—Hydrohalonde des Anisalacetophenons. (Mit C. Rolle.)—Einwirkung von Brom auf αβ-ungesättigte Ketone. (Mit C. Siebert.)—Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. (Mit P. Weissheimer.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1-80).

Wallach, O. Terpene und ätherische Oele. (75. Abh.) Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mitbearb. von Karl Hüttner und Johannes Altenburg.)—I. Umsetzung von Ketonen mit ameisensäuren Salzen von Basen.—l.e., 343, 1905, (54-74).

Wassmus, T. V. L'action de l'ammoniaque cyanique sur les cétones saturées de la série grasse. (Russe) Farmacevt, Moskva, 1904, (1-6).

Wieland, H. und Bloch, S. Pseudonitrosite ungesättigter Ketone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (63-85).

## 1510 PARAFFIN-ONS.

### GENERAL.

Bork, I. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyléthylcétone, synthèse du méthyléthylphénylacétylènylcarbinol. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, (647-650).

— Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthylisopropyleétone, synthèse du méthylisopropylphénylacétylénylearbinol. (Russ.) *l.e.*, (650-652).

Bouveault, L. et Locquin, R. Dérivés de la butyroïne et de la copronome. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1699-1700).

Couturier, F. et Vignon, G. Nouvelles α-cetoaldehydes. *l.c.*, (1695–1697).

**Darzens,** G. Synthèse des cétones saturées par la méthode de réduction catalytique. *l.c.*, (152-153).

Diels, O. und Plaut, G. Verwendbarkeit der Oximäther für Condensationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1917–1921).

Fabinyi, R. und Széky, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. l.c., (2307-2312).

Harries, C. und Türk, H. Methylglyoxal und Mesoxaldialdehyd. *l.c.*, (1630–1636).

Kling, A. Méthylacétylearbinol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1150-1458).

Mannich, C. Uberführung des Nonylmethylketons in das isomere Octyläthylketon. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (81–86).

Nevèrovič, N. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le pinacoline, synthèse du méthylbutylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (652-651).

Richard, A. Dérivés halogénés des acétones de la série grasse. Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat., (série 6), 2, 1902, [1901], (203-300).

Skosarevskij, M. Action du KOH sur ie mélange du phénylacétylène avec Pacétone, synthèse du diméthylphénylacétylénylearbinol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **37**, 1905, (645-647).

Széky, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. (Ungarisch & Deutsch) Orv.-Termt. Ert., Kolozsvár, 11. Termt. sz., **27**, 1905, (72–89, 1–9).

Thoms, H. und Mannich, C. Kondensation hochmolekularer aliphatischer Ketone zu Verbindungen vom Typus des Mesityloxyds. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (89-91).

Ultee, A. J. Formation of cyanohydrines by] the action of hydrocyanic acid on ketones. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (141-144), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad., 14, [1905], (121-124), (Dutch).

### KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

## KETONES $C_nH_{2n}O$ KETONE $C_3H_6O$ Acetone.

Ciamician, G. und Silber, P. Chemische Lichtwirkungen. (9. Mitt.) Aceton und wässrige Blausäure.—Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1671–1675).

Couturier, F. et Meunier, L. Action de l'amalgame de magnésium sur la diméthylcétone. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (721-723).

Fabinyi, R. und Szeki, T. Condensation von Pyrogallol mit Aceton und Methyl-äthyl-keton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3527-3531).

Gabriel, S. Geschichte des Amino-acetons. l.c., (752-753).

Gunckell, A. Acetondampfe, Marburg, Sitz.-Ber, Ges. Natw., 1904, (125-137).

Kobozev, L. D. Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (247-255).

Landrieu, Ph. Equilibre entre Facétone et le chlorhydrate d'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1392– 1393).

Marsh, J. E. and Struthers, R. 'de J. F. Condensation of . . . [acctone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878-1882);

[abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

Orgler, A. Entstehung von Aceton aus krystallisirtem Ovalbumin. [Internationale Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, 4111–414).

# Trivercury diacetonehydrate 2C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O,3HgO

Trimercuryacetone dichloride, dibromide and diiodide and their salts.

**Auld**, S. M. und **Hantzsch**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2677-2685).

### Chloro-derivatives.

Smiles, S. [Action of methyl sulphide on chloroacetone.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (93-94).

Perrier, G. et Prost, E. Isomère de l'acétone trichlorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (146-148).

DICHLOROMETHOXYPROPYLENE
CCl<sub>2</sub>: C(OMe)CH<sub>3</sub> and the corresponding
DICHLOROETHOXYPROPYLENE
and CCl<sub>2</sub>: C(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>).CH<sub>3</sub>

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

# NITROACETONE $\mathrm{CH_3.CO.CH_2.XO_2}$

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (63-85).

ACETONE MERCABIDE 
$$CH_3$$
. $CO$ . $C < Hg_2O$  $Hg$ . $OH$ 

**Auld,** S. M. und **Hantzsch**, A. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2677–2685).

Additive compounds C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>OCl<sub>2</sub>; C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>OBr<sub>2</sub>

McIntosh, D. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64 120).

 $\begin{array}{c} \textit{Derivative} \; : \; C_{1d}H_{18}OS \\ \textit{i.e.} \; \; CHPh : CH.CH(SPh) \; CH_2.CO.CH_3 \end{array}$ 

**Ruhemann**, S. [Methyl  $\beta$ -phenylthioly-benzylidene propyl ketone, formed by the action of phenyl mercaptan on cinnamylidene acetone.] *l.e.*, +461-468); [abstract] Proc. *l.e.*, +123-124).

Derivative: C<sub>24</sub>H<sub>28</sub>OS i.e. CHPh: CH,CH(C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>),CH<sub>2</sub>,CO,CH:CHPh

Ruhemann, S. [Additive compound of cinnamylidenebenzylideneacetone with isoamyl mercaptau.] loc. cit.

 $\begin{array}{c} Derivative: C_{25}H_{22}OS\ i.e.\\ CHPh: CH.CH(SPh).CH_{2}.CO.CH: CHPh\\ or \end{array}$ 

 $\mathbf{CHPh}: \mathbf{CH.CH}: \mathbf{CH.CO.CH_{2}.CHPh.SPh}$ 

Ruhemann, S. [Additive compound of cinnamylidenebenzylideneacetone with phenyl mercaptan.] loc. cit.

### KETONE $C_4H_80$ Methyl ethyl ketone.

Richard, A. Préparation électrolytique des dérivés halogénés de la méthyléthylcétone. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1901–1902, 1902, (82–85).

Sielisch, J. Kondensation von Methyläthylketon mit Oxalester. Diss. Berlin, 1905, (39).

CHLORO DERIVATIVES CH<sub>3</sub>, CHCl.CO.CH<sub>3</sub> and CH<sub>3</sub>, CH<sub>2</sub>, CO.CH<sub>2</sub>Cl.

Kling, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (312-314).

## KETONE $C_6H_{12}O$

### Methyl tert-butyl ketone

Pinacolix oxime C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>ON CMe NOH).CMe<sub>3</sub>

**Scholl**, R., **Weil**, A. O. und **Holdermann**, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (16-35).

PINACOLIN NITRIMINE (2,2-Dimethylbutane nitrimine) CMe<sub>3</sub> · CMe : N.NO<sub>2</sub> and its alkyl derivatives.

Scholl, R., Weil, A. O. und Holder mann, K. loc. cit.

### KETONES C H<sub>16</sub>0 Ethyl amyl ketone

γ-BROMO DERIVATIVE C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.CO.CMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.Br

Blanc, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (65-67).

### Octanone

C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CH<sub>2</sub>.CO.C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c. 140, 1905, (1699-1700).

## Propyl butyl ketone 4-Aminobutyl propyl ketone

NH<sub>2</sub>.[CH<sub>2</sub>]<sub>4</sub>.CO.C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>
Benzoyl and anisoyl amino derivatives.

**Braun**, J. von und **Steindorff**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3094–3107).

### KETONE C9H18O

## Methyl heptyl ketone

CH<sub>3</sub>.CO.C<sub>7</sub>H<sub>15</sub> Bromo-derivative.

Jowett, H. A. D. Bromomethyl heptyl ketone. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117).

## KETONE $C_{12}H_{24}O$

**Dodecanone** C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>, CH<sub>2</sub>, CO, C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1699-1700).

KETONE WITH ONE OYYGEN ATOM AND SULPHUR.

### KETONE C3H6OS

## Sulphydroacetone

HS.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>3</sub> Xanthoges acetone C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O.CS.S.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>3</sub>

**Tröger,** J. und **Volkmar,** F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (442-448).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS

## KETONES $\mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}}\mathbf{O}_{2}$

## KETONE $C_3H_6O_2$

### Oxyacetone $CH_3.CO.CH_2.OH$

(Acetylcarbinol. Acetol.)

Kling, A. Sur Foxydation de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (740–742).

———— Hydrates d'acétol. *l.c.*, **140**, 1905, (1010–1012).

Pastureau. Mode de formation d'acétol et d'acide pyruvique par oxydation directe de l'acétone. Le., 140, 1905, (1591-1593).

Methyl. Ether  $MeO.CH_2Ae$  and its phenylhydrazone and p-nitrophenylhydrazone. Also the p-nitrophenylhydrazone of the ethyl ether

1510

 $EtO.CH_2.CMe: N_2H.C_6H_4NO_2$ 

**Leonardi**, G. e **De Franchis**, M. Gazz. ehim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (316-322).

### KETONES $C_4H_8O_2$

## Oxymethyl ethyl ketone

 $\mathrm{HO.CH_{2}.CO.C_{2}II_{5}}$ 

(Propionyl-carbinol)
Oxime; compound with NaHSO<sub>3</sub>; semicarbazones.

Kling, A. Paris, C.-R. Aead. sci., **140**, 1905, (1345–1347).

## Methyl oxyethyl ketone

Me.CO.CH(OH).CH<sub>3</sub> (Acetylmethyl-carbinol).

Kling, A. l.e., (1456–1458).

### KETONE $C_5H_{10}O_2$

### Methyl oxyisopropyl ketone

Chloro Derivative
HO.CMe<sub>2</sub>.CO.CH<sub>2</sub>Cl
and its acetyl derivative and osazone.

Smirnov, F. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1184-1199).

## KETONES $C_8H_{16}O_2$

## Butyroin

C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CO.CH(OH).C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> and its oxime and semi-carbazone

**Bouveault**, L. et **Locquin**, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1593-1596; 1699-1700).

# Oxyisopropyl tert-butyl ketone ('Me3,C'O,C'Me2,OH

Priležajev, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (872-881).

### KETONE $C_{12}H_{24}O_2$

### Hexoin

 $C_5\Pi_{11}.CO.CH(OH).C_5\Pi_{11}$ 

 $(Capronoin) \ {\rm and} \ {\rm its} \ semicarbazone.$ 

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1593–1596; 1699–1700).

KETONES  $C_n H_{2n-2} O_2$ 

KETONE  $C_3H_4O_2$ 

## Methylglyoxal

CH<sub>3</sub>.CO.CH:O and the acetal CH<sub>3</sub>.CO.CH.(OEt)<sub>2</sub>

**Harries**, C. and **Türk**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1630-1636).

### KETONE C5H8O2

# Methylene dimethyl diketone CH<sub>3</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>3</sub>

(Acetyl-acetone).

Clinch, J. A. Einige anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

Deseniss, M. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton. Diss. Tübingen, 1905, (65).

Hildebrand, W. Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg i. E., 1902, (51).

Peters, W. Stereoisomere Körper aus dem Äthylacetylaceton durch Blausäure-anlagerung. Diss. Strassburg i. E. 1903, (40).

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [Action of phenylpropiolyl chloride on sodiacetylacetone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224–225).

### KETONES $C_7H_{12}O_2$

## Valerylacetic aldehyde

Me<sub>3</sub>C.CO.CH<sub>2</sub>.CHO and its semicarbazone.

### Isovalerylacetic aldehyde Me<sub>2</sub>C.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.CHO

Couturier, F. et Vignon, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1695–1697).

### KETONES C<sub>B</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub>

# Hexoylacetic aldehyde Et<sub>2</sub>CH.CO.CH<sub>2</sub>.CHO

and its semicarbazone.

Also the isomeric
Me<sub>2</sub>CH.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.CHO

**Couturier**, F. et **Vignon**, G. *l.c.*, (1695–1697).

Dipropyl diketone C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CO.CO.C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> and its dioxime.

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c., (1699-1700).

KETONE C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>2</sub>
Diamyl diketone
C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>.CO.CO.C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>
and its dioxime.

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c.

KETONE WITH THREE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONE} & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n-4}}\textbf{0}_{3} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{5}\textbf{H}_{6}\textbf{0}_{3} \\ \textbf{Diformylacetone} \\ \text{Ilexaethylacetal} \\ \text{C}_{5}\textbf{H}_{6}(\text{OEt})_{6} \end{array}$ 

Willstätter, R. und Pummerer, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1461–1472).

## 1520 UNSATURATED OPEN CHAIN-ONS.

Moureu, Ch. et Brachin, M. Condensation des acétones acétyléniques avec les alcools et les phénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (208-210).

— Acétones éthyléniques β-oxyalcoylées et β-oxyphénolées. Action de l'hydroxylamine et de l'hydrazine. l.c., (294–297).

Rupe, H. Reduktion mehrfach ungesättigter Ketone. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (65-67).

Thoms, H. und Mannich, C. Kondensation hochmolekularer aliphatischer Ketone zu Verbindungen vom Typus des Mesityloxyds. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (89-91).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

 $KETONES = C_nH_{2n-2}O$   $KETONES = C_8H_{14}O$  Methylheptenone

CMe<sub>2</sub>: CH.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>3</sub>

**Huismann**, J. α-Isomethylheptenon und seine Derivate. Diss. Göttingen, 1903, (60).

Rupe, H. und Schlochoff, P. Oxyde aus Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

Wallach, O. ('yklische Basen aus Methylheptenon. *l.c.*, (2603–2806).

### Methylheptenone CMe<sub>2</sub>: CH.CHMe.CO.CH<sub>3</sub>

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim: Obšč., **36**, 1904, (947–988; 1209–1244).

### KETONE C.H.40

From deliydration of oxoctenol].

 $\label{eq:lemma:$ 

KETONES  $C_nH_{2n-4}O$ 

KETONE  $C_{13}H_{22}O_4$ 

 $\mathrm{CH_3.CO.CH}(\mathrm{CH_2.CH:CMe_2})_2$ 

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947-988, 1209-1244).

### 1530 BENZENOID-ONS.

Auwers, K. und Markovits, Th. von. Vic. m-Xylenol und ein Tetramethyldiphenochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (226-237).

Baeyer, A. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) \*Die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Kap. 3: Dibenzalaceton.- (8. Mitt.) Nachträge und Ergänzungen zur 7. Mitt. L.c., (569–590, 1156–1164).

Battegay, M. Hystazarin. Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgrappen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Diss. Basel, 1904, (80).

Bauer, H. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf zweifach ungesattigte Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (688-690).

Beckstroem, R. Derivate des Asarons. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (92-96).

Bertrond, Ev. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec L'acétophénone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (657).

Biltz, H. Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil, Benzoïn und verwandte Stoffe. (Mit. T. Arnd und C. Stellhaum.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-291).

Böttcher, K. Tetrabrom-p-kresolpseudobromid. Diss. Marburg, 1903, (64). Borsche, W. und Ockinga, K. A Beziehungen zwischen Chinonhydrazonen und p-Oxyazoverbindungen. (2. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

Bülow, C. Eine neue Condensationsreaction des Phtalyl-benzoylacetons. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 37, 1901, (1964-1970).

Giamician, G. e Silber, P. [Riduzione di chetoni aromatici per] azioni chimiche della luce. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (235-242).

Darzens, G. Hydrogénation des cétones aromatiques par le nickel réduit. Nouvelle méthode de synthèse des carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (868–870).

Easterfield, P. H. and Bagley, G. Resin-acids of the Coniferæ Part 1. Chemistry of colophony. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (154-157).

Ehrle, A. Einwirkung des Natriumäthylats auf Bromide des Isosafrols und gebromte Isosafrole. Diss. Rostock, 1901, (49).

Errera, G. Azione della idrossilammina sul metenilbisindandione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (152-160).

Escales, R. Einwirkung von Stickstoffwasserstoffsäure auf Chinon. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31).

Eykman, J. F. [Monoacetoresorcine (1, 3, 4) und diacetoresorcine (1, 3, 4, 6). Darstellung, physische Konstanten und Derivate, speciell Ester und ihre Oximen.] (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (59-72).

Fischer, O. und Hess, W. Ketonspaltung bei den Triphenylcarbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (335-338).

Georgievics, G. von. Ketonspaltung bei den Carbinolen. *I.c.*, (881–886).

Abhängigkeit der Farbe und des Beizfarbevermögens der Oxyanthrachinone und ihrer Sulfosäuren von ihrer Konstitution. 2. Abh. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (185-192).

Goffin, O. Reduktion von o-Nitrozimmtsäuremethylketon zu Propylenanthranil, Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (59).

- **Graebe**, C. Alizarindimethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (152-153).
- and Hess, H. 1, 3-Pyrogalloldimethyläther und 2, 6-Dimethoxychinon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (232-243).
- **Hartmann**, E. Chinone, Chinole und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (420–423, 429–131, 441–443).
- Heymann, S. Nitrophenylketone des m- und p-Xylols, des Mesitylens und Pseudocumols. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (48).
- Hildebrandt, A. Di- und Triacetyl-Mesitylen, deren Homologe und Derivate. Diss. Rostock, 1902, (76).
- Höring, P. Oxyde von Propenylphenoläthern und die Umlagerung derselben in die isomeren Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2296– 2299).
- Jackson, C. L. and Mac Laurin, R. D. Derivate des Tetrachlor-o-benzochinons. *l.c.*, (4103-4105).
- und Russe, F. W. Verhalten des Tetrabrom-o-benzochinons gegen Ketone und Aldehyde. *l.c.*, (419–421).
- Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on unsaturated γ-diketones. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707–712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).
- Jaquerod, A. et Wassmer, E. Points d'ébullition sons diverses pressions de la benzophènone, déterminés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (52-78, av. 1 fg); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (105-107).
- Javelov, Ja. A. Action du cyanate d'ammoninm sur les cétones
- **Jilke, T.** Ketohalogenverbindungen des Phenols und der Kresole. Diss. Marburg, 1963, (56).
- Jüngermann, E. Reactionen des Isoamylanthron-Chlorids und -Bromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2868-2873).

- Jüngermann, E. Derivate des Isoamylanthrons. Diss. Berlin, 1905, (52).
- Kauffmann, H. und Grombach, Λ. Benzol. [Benzoylhydrochiuondimethyläther.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (794-801).
- Koch, B. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Benzoylaceton und über die Kondensation von Phtalylbenzoylaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen, 1903, (55).
- Köning, W. Einwirkung von Selencyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. [Selenoacetophenon.] Diss. Rostock, 1902, (50).
- Kohler, E. P. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Cinnamyliden-acetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1203–1208).
- **Kraft**, F. Filmaron, die authelmintisch wirkende Substanz des Filixextraktes. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (469–500).
- Lagodzinski, K. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf Chinone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2301–2306).
- nais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (617-622, 637-645, 657-663).
- I, 2-Anthrachinon. -1. 1, 2-Xitrosoanthrol und dessen Derivate.
  II. 1, 2-Aminoanthrol und dessen Derivate.—III. 1, 2-Anthrachinon. IV. 1, 2-Anthraphenazin.—V. Die Ueberfuhrung des 1, 2-Triacetylaminoanthrols in 1, 2-Aminooxyanthrachinon. VI. 1, 2-Anthrahydrochinon. VII. Ueberführung des 1, 2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, 159-89).
- 2. 3-Dioxyanthracen. I. 3, 4-Dimethoxy-l'2'-benzoylbenzeësaure. II. Hystazarindimethyläther.— III. Hystazarinmonomethyläther.— IV. Hystazarin. V. 2, 3-Dimethoxyanthracen.— VI. 2, 3-Dioxyanthracen.— VI. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsaure auf das 2, 3-Dimethoxyanthracen. l.c., (90-111).
- Léger, A. Méthylnataloémodine et nataloémodine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1464-1466).

Lenner, A. Nouvelles synthèses de la benzophénouesulfone et de ses dérivés. Thèse, Genève, 1904, (70).

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Einige mesophenylirte Derivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1799-1805). Berichtigung. Ebenda. 3802-3804).

und Mamlock, L. Jod-Jodwasserstoff-Verbindungen stickstofffreier Anthrachinonderivate. *l.c.*, (1784– 1796).

- Lippmann, Ed. und Fritsch, R. Condensationen von Aldehyden mit Ketonen. I.c., (1626-1630).

Madelung, W. Tetraphenyl-p-xylylen. Beiträge zur Kenntnis des Dimethylenchinons. Diss. Strassburg i. E., 1905, 663).

Mahler, A. Einwirkung von Butyrylchlorid auf Toluol und m-Xylol in Gegenwart von Chloraluminium. [Propyltolylketon und Derivate.] Diss. Rostock, 1903, (32).

Mattisson, M. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaminophenol auf die Orthodiketone (Phemanthrenchinon.) Nitrat des Phenanthrechinons. Oxydationsprodukte des Orthoaminophenols. Einwirkung von Chlor- und Bromkoenigswasser auf x- und β- Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoesäuren. Thèse, Lausanne, 1904, (78).

Meisenheimer, J. Salzbildung beim Benzonn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (871–878).

Menzen, T. Naphtoylbenzoylmethane und ihre Isomeren. Diss. Leipzig, 1903, (13).

Metge, G. Einwirkung von Essigsäureanhydrid und konzentrierter Schwefelsäure auf Dibenzalaceton. Diss. Halle a. S., 1904, (HI+18).

Meyer, R. and Spengler, O. Einwirkung von alkoholischem Kali auf Fhenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (110–150, 950–953).

Mühlhausen, G. p-Dioxydibenzalaecton und p-Oxybenzalaecton. Diss. Marburg, 1904, (69).

Nottbohm, E. Kondensations-Produkte aus Oxalsäureester mit p-Amido-acetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen, 1903, (19).

**Oesterle**, O. A. Chrysophansäure. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (434–442).

Petrenko-Kritčenko, P. et Dolgopolov, F. Caractéristique des aldéhydes et cétones aromatiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1505-1509).

Philippe, M. Acetylxylol. Diss. Göttingen, 1903, (47).

Posner, T. Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1994), 11, 1, 1995, (109-111).

Reiss, G. 3, 5- Dimethoxy-benzoylacetophenon und über chinoide Abkömmlinge des 1, 4- Benzopyranols, Diss, Tübingen, 1903, (63).

Ruhemann, S. and Watson, E. R. The action of organic bases on olefinic ketonic compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527).

Sachs, F. und Sachs, L. Ersatz des Aldehydsauerstoffs durch zwei einwerthige Kohlenwasserstoffreste mittels der Grignard'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (517–526).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2, 4, Diaethoxybenzoylaceton zu 1, 4, Benzopyranolen und Synthese des Resaceteïns. Diss., Tübingen, 1904, (V + 86).

Scharwin, W. Einwirkung von Essigsäureanhydrid und essigsaurem Natrium auf Phenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1270– 1272).

Schmidt, J. and Leipprand, F. Ueberführung von 4. 5-Dinitro- in 4. 5-Amidooxy-Phenanthrenchinon. l.e., (3733–3737).

Schüler, A. Derivate des 2-Oxy-5w-Chloracetophenous und einige Cumaranone. Diss. Rostock, 1903, (56).

Sluiter, C. H. Structure chimique du dibenzoylméthane et le prétendu isomère de Wislicenus. Amsterdam, 1905, (15–60).

**Staudinger**, H. Ketone, eine neue Körperklasse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1735-1739).

Stern, E. Die chemische Kinetik der Beuzoinsynthese (Cyanionenkatalyse). Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (513-559). Teichner, H. und Weil, H. Einfache Darstellung von 2-Oxy-I.4-naphtochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3376-3377).

Torrey, H. A. und Hunter, W. H. Einwirkung von Jodkalium auf Bromanil und Chloranil. *l.c.*, (555-556).

**Ullmann**, F. et **Lehner**, A. Les benzophénone-sulphones. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (552–553).

Vikman, V. V. Action du cyanate d'ammonium sur les cétones

C<sub>n</sub>H<sub>2n-7</sub>.CO.C<sub>n</sub>H<sub>2n-7</sub>. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 28-29).

Walther, G. Methyläther des 2, 6 Dinitrohydrochinons und einige Derivate. Diss. Basel, 1904, (52).

wehln, R. Kondensation von Phenacetol mit aromatischen Aldehyden. Diss. Rostock, 1903, (47).

Weihmann, F. O. W. Das 1,1,3-Tribenzoyl-2-Phenyl-Propan, seine Synthese, seine Aufspaltung und seine Reaktion mit Hydroxylaminchlorhydrat. Diss. Leipzig, 1902, (35).

Willgerodt, C. und Bogel, H. p-Jodbenzaldehyd, p-Jod-benzophenon und Abkömmlinge des letzteren mit mehrwerthigem Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3451-3458).

Willmann, E. A. Synthesen von p-Diakyldioxychinonen durch Ringschluss. Diss. Basel, 1904, (63).

Willstätter, R. und Kalb, L. Chinoide Derivate des Diphenyls. H. I. Diphenochinon. 2. Oxydation des Benzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232-1241).

Zincke, Th. Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate von p-Alkylphenolen. (2. Mitt.) Einwirkung von Salpetersäure auf Bromderivate des p-Kresols. I. Nitrobrom-p-kresole und Nitrobrom-p-toluchinone; von Th. Zincke und W. Emmerich. H. Chinitrole und Chinole aus gebromten p-Kresolen; von Th. Zincke und M. Baff. (3. Mitt.) Einwirkung von Salpetersäure auf Tri- und Tetrabrom-p-athylphenol; von Th. Zincke und H. Reinbach. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (309–364).

und Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an aroma-

tische Carbonylverbindungen. [Benzophenon etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760).

KETONES WITH ONE OXYGEN, ATOM.

KETONES  $C_nH_{2n-8}O$  KETONE  $C_7H_6O$  Methylenequinone

 $\begin{array}{c} \text{Tetrabromoderivative} \\ \text{O}: \text{C}_6\text{Br}_4: \text{CH}_2 \end{array}$ 

Zincke, Th. und Böttcher, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (100– 131).

# KETONE C.H.O Acetophenone.

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. F. Condensation of . . . [acetophenone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878–1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

### w-Bromo derivative.

**Smiles**, S. [Action of methyl, ethyl and anyl sulphides on *u*-bromoacetophenone.] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (93-94).

### Derivative:

C21H18OS i.e. CHPh(SPh).CH2.CO.C6H5

Ruhemann, S. [Phenylthiolbenzylacetophenone, formed by the union of benzylideneacetophenone with phenyl mercaptan.] London, J. Chem. Soc., 87, 4905, (461–468); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 4905, (123–124).

Ruhemann, S. [iso-Amylthiolbenzylacetophenone, formed by the union of benzylideneacetophenone with isoamyl mercaptan.] loc. cit.

Somum isonitroso-acetophenone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>,CO.CH: N.ONa

Sluiter, C. H. La décomposition de l'isonitroso-acétophénone sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 365-367; Amsterdam, 1905, (30-14).

### BENZYLIDENE-ACETOPHENCNE.

Sluiter, C. H. [L'oxyéthyl- et l'oxyméthyl benzalacétophénone.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (368–371).

### KETONES C.H.O

### p-iso-Propylidene-quinone $O: C_6H_4: CMe_2$

p-dibromoisopropylidenetetrabromoquinone.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (75–99).

### Phenyl ethyl ketone.

1-Piperidyl-2-isonitroso-ethyl phenyl KETONE

 $C_5H_{10}N.CH_2.C: N.OH).CO.C_6H_5$ 

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

### KETONES C10H1: 0 Phenyl propyl ketone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>3</sub>

Claisen, L. und Feyerabend, R. l.c., (693-709).

### Benzylacetone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>3</sub>

p-Nitro-and o-p-dinitrobenzyl acetone.

Alber, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, [39–54).

## KETONES CnH2n-160 KETONE C13H10 Benzophenone

p-Iodobenzophenone CeH4LCOCeH5 p-iodoso and p-iodoxy benzophenone.

Willgerodt, C. and Bogel, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3451-3548).

Benzophenonephenyliodiniumhydroxide  $C_6H_6$ , CO,  $C_6H_4$ , IOH,  $C_6H_6$ 

and the chloride, bromide, iodide etc.

Willgerodt. ('. und Bogel, H. loc. cit.

### OXIME.

Konovalov, M. I. et Miller, K. Transformation originelle spontanée du benzophénonoxime. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (H25 H26).

### D-PHENOXYBENZOPHENONE $C_6H_6, O, C_6H_4, CO, C, H_6$

Kipper, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2490-2493).

## KETONE $C_{14}H_{12}O$ Deoxybenzoin

Derivative:

C<sub>27</sub>H<sub>2</sub>OS<sub>2</sub> i.e. CHPh(SPh).CHPh.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Ruhemann, S. [Phenylthiolbenzyldeoxybenzoin, formed by the union of benzylidenedeoxybenzoin with phenyl mercaptan.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124).

### Bromo-derivative.

Smiles, S. [Action of dimethyl sulphide on bromodeoxybenzoin. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (93–94).

## KETONE $C_{15}H_{14}O$ Phenyl phenylethyl ketone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>,CO,CH<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub>Ph

(Benzylacetophenone).

Claisen, L. und Feyerabend, R. lin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-7094

### KETONE C17 H18 O

### 3, 1,3',4'-Tetramethylbenzophenone $(\mathrm{Me_2C_6H_3})_2\mathrm{CO}$

and the oxime and phenylhydrazone.

Bistrzycki, A. and Reintke, E. l.c., (839 - 848).

### KETONESCnH:n-180 KETONE C. H O Fluorenone

4-Nitro-derivative, its oxime and semiearbazone, 2,7-dinitro and 1,5-dinitro fluorenones.

Schmidt, J. und Bauer, K. (3737 - 3757).

 Fluorenone nitrate, 2.7-2,6,7-trinitro, 2,6,7-triamino fluorenones and their oximes.] (3758-3763).

[2-Bromo, 2,7-dibromo and 2-bromo-7-nitrofluorenones and their oximes, semicarbazones and phenylhydrazones.] l.c., (3737–3757).

-- [Fluorenone dibromide, 2.7-Dibromo and 2.6.7-tribromo fluorenone.] l.c., (3764-3768).

### KETONE C14H10 Diphenylketene Ph<sub>2</sub>C : CO

Staudinger, 11. l.c., (1735-1739).

## KETONE $C_{15}H_{20}O$ Amylanthrone

ETHOXYAMYLANTHRONE
Oxy and pioxyphenylamylanthrone
and Phenylamylanthrone.

Jüngermann, E. l.e., (2868-2873).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONE} & C_n H_{2n-24} \mathbf{0} \\ \text{KETONE} & C_{17} H_{10} \mathbf{0} \\ \text{Benzanthrone.} \end{array}$ 

Bally, O. l.e., (194-196).

KETONES C<sub>11</sub>H<sub>21</sub>-26**0 KETONE** C<sub>23</sub>H<sub>20</sub>**0** 

β-Phenyl-β-styryl-propiophenone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO,CH<sub>2</sub>.CHPh.CH: CHPh And the oxime and dibromide.

Kohler, E. P. 7.e., 1203-1208).

KETONE C24H20

β-Benzyl-3-styryl-propiophenone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>,CO,CH<sub>2</sub>,CHBz,CH: CHPh And the oxime and dibromide. Kohler, E. P. Le., (1203-1208).

KETONE C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>O

KETONE C<sub>20</sub>H<sub>20</sub>O

Benzopinacone
C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>,CO,CPh<sub>3</sub>

Montagne, P. J. . . . Transposition atomique intramoléculaire . . [de la 4.4'.4".4"'. tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4".4"'. tétrachlorobenzopinacoline]. Le., (195-131).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM AND SULPHUR.

 $\begin{array}{ccc} \textbf{KETONE} & C_{16}H_{16}\textbf{OS} \\ \textbf{Phenylthiolbenzylacetone} \\ & \text{CHPh(SPh).CH}_2.\text{CO.CH}_3 \end{array}$ 

**Ruhemann**, S. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (17-25).

KETONES C<sub>22</sub>H ...OS iso-Amylthiolbenzylbenzylideneacetone

CHPh(S.C<sub>5</sub>H<sub>11</sub> · CH<sub>2</sub> · CO · CH : CHPh Ruhemann, S. · loc. cit.

D-7195

Phenyl β-iso-Amylthiol-γ-benzylidenepropyl ketone CHPL: CH.CH(S.C<sub>3</sub>H<sub>11</sub>), CH<sub>2</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Ruhemann, S. loc. eit.

KETONES C23H211OS

Phenylthiolbenzylbenzylideneacetone

 $CHPh(SPh) CH_2.CO.CH : CHPh$ 

Ruhemann, S. loc. cit.

Phenyl β-phenylthiol-γ-benzylidenepropyl ketone

 $CHPh: CH. CH. CH(SPh). CH_2. CO. C_6H_5$ 

Ruhemann, S. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{22}\textbf{H}_{3}\textbf{OS}_{2} \\ \textbf{Diphenylthioldibenzy.acetone} \\ & [\text{CHPh SPh}_{2}\text{CH}_{22}\text{CO} \\ \end{array}$ 

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

> KETONES  $\mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2^{11}-4}\mathbf{0}_{2}$ KETONE  $\mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{13}\mathbf{0}_{2}$

Methylethyldiquinole

Tetrabromo and dibromodichloro derivatives

Zincke, Th. und Buff, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (318-351).

KETONE C: H<sub>16</sub>O<sub>2</sub>
Diethyldiquinole

Tetrabromo derivative.

Zincke, Th. und Buff, M. l.c., (318-35].

KETONES C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub>O<sub>2</sub> KETONE C<sub>2</sub>H O<sub>2</sub> Methylquinole

2,3,5,6-tetrabromo 2,3,6,5-tribromo y and 2,3,5,6-tetrabromonethylquinni role. Also dibromodichloromethylquinole and dibromolichloroquinnitrole.

Zincke, Th. und Buff, M. l.c., 318-351).

Ethylquinole

2, 3, 6-tribromo and 2, 3, 5, 6-tetra bromo derivatives.

Zincke, Th. und Reinbach, H. l.c., (355-364).

3 в

## KETONES $C_n \mathbf{H}_{2n-\epsilon} \mathbf{0}_2$ KETONE $C_6 \mathbf{H}_4 \mathbf{0}_2$ o-Quinone.

Pfannenstiel, A. o-Chinon und o- und p-Chinonimine. Diss. München, 1905, 53.

 $\begin{array}{c} D_1 B_R omo\text{-difodo-benzoquinone} \\ C_a O_2 B_1 \cdot I_2 \end{array}$ 

Torrey, H. A. und Hunter, W. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 555-556.

\*MONOBENZOYL derivative of the DIOXIME HOX: ('EH4: NOBz

Oliveri-Tortorici, R. Monoeteri delle chinondiossime. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, 1237-240.

Aniline dichlorodianilino-o-benzoquinone

 $\begin{array}{c} {\rm PhNH} \ _2{\rm C.O.Cl_2PhNH_2} \\ {\rm also} \end{array}$ 

Chlorodianilino-p-quinone anil (PhN11 C<sub>6</sub>HClO(: NPh)

Jackson, C. und MacLaurin, R. D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 4103-4105.

Derivative  $C_6H_2Cl_3.N:C_6HCl_3:O$ 

orton, K. J. P. and Smith, A. E. [s-Trichlorophenyliminotrichlorobenzoqui-n-ne, its decomposition with sulphuric acid and its reduction. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 389-397; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

# KETONE C;H.O. Toluquinone

Nitrobromo and Nitro-Dibromo Dibly vilves.

Zincke, Th. und Emmerich, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, 309-3174.

Benzoyl derivative of the DOXIME HON: C.H.Me: NOBz

Oliveri-Tortorici, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, 237-240).

### KETONES C H O<sub>2</sub> Ethyl-p-quinone

Tribrono derivative.

Zincke, Th. und Reinbach, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig 7, 1 17, 1355-361.

## ${\bf 0} \\ {\bf xyace tophenone}$

p-phenoxyacetophenone C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>,O.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO.CH<sub>3</sub>

**Kipper**, H. Berlin, Ber. 1). chem. Ges., **38**, 1905, (2490–2493).

## **KETONE** $C_9H_{10}O_2$

## Oxybenzyl methyl ketone

AXISYLICETONE  $CH_3O.C_6H_4.CH_2.CO.CH_3$  and the oxime.

Hoering, P. I.c., 3477-3488.

# α-Oxybenzyl methyl ketone CH<sub>3</sub>.CO.CHPhOH.

Carapelle, E. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (261-264).

## KETONE C<sub>1</sub>(H<sub>1</sub>, O<sub>2</sub>

p-Oxylbenzylacetone
Tetrabrono berivativi

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:OH, CH<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>, CO, CH<sub>3</sub>

Zincke, Th. und Böttcher, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (100– 131).

## KETONES $C_0H_{2n-1}, O_2$

**KETONE**  $C_{10}\mathbf{H}_{16}\mathbf{O}_2$ 

Benzoylacetone

C<sub>c</sub>H<sub>5</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.CO.CH<sub>3</sub> Aluminium derivative.

Baly, E. C. C. and Desch, C. H. [The ultra-violet absorption spectrum of benzoylacetone and its aluminium derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (766-784).

METHYL ETHER
(ANISYLIDENE-ACETONE)
MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH : CH.CO.CH<sub>3</sub>
Anisyladene-α-nitroacetone

MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH: CNO .CO.CH<sub>3</sub> Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 63-85).

### KETONE $C_{11}H_{12}O_2$ Oxystyryl ethyl ketone

ETHYL ETHER
EtO.CPh: CH.CO.Et
and quaivyl ether

 $MeO_*C_*\Pi_4.O.CPh:CH.CO.Et$ 

Moureu, Ch. et Brachin, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (208-210).

# $\begin{array}{ccc} \text{KETONE} & C_{12}H_{14}O_2 \\ \textbf{Phenyl} & \text{n-propyl methylene} \\ & \text{diketone} \end{array}$

 $C_6H_5.CO.CH_2.CO.C_3H_7$ (Oxystyryl n-propyl ketone).

Moureu, Ch. et Brachin, M. loc. eit.

ETHYL ETHER

EtO.CPh: CH.CO.C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>

and phenyl ether PhO.CPh:  $\mathrm{CH.CO.C_3H_7}$ 

Moureu, Ch. et Brachin, M. loc. cit.

KETONE C14H102

 $C_6H_4(CH_2.CH_2.CO.CH_3)_2[1:4]$ 

**Solonina**, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim Obšč., **36**, 1904, (947– 988, 1209–1244).

> KETONE  $C_nH_{2n-12}O_2$ KETONE  $C_{12}H_{12}O_2$

Benzylidene-acetylacetone CHPh: CAc.CO.CH<sub>3</sub>

Ruhemann, S. [Action of hydrogen sulphide on benzylidene-acetylacetone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17-25).

KETONES  $C_n \mathbf{H}_{2^{n-16}} \mathbf{0}_2$ 

KETONE C<sub>12</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>

Diphenoquinone.

**Willstätter**, R. und **Kalb**, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1232–1241).

Kalb, L. Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimins. Diss. München, 1905, (86).

## KETONE $C_{14}H_{12}O_z$ Benzoin

 $C_6H_5.CH(\bar{O}H).CO.C_6H_5$ 

Sodium salt and p-nitrobenzoyl derivative.

Meisenheimer, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (874-878).

Semicarbazone

 $Ph.CH(OH).CPh: N.XH.CO.NH_2$ 

**Biltz**, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243-294).

α- and β-oximes and their acetyl and carbanilido derivatives.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84).

(D-7195)

**KETONE**  $C_{15}H_{14}O_2$ Phenyl oxyxylyl ketone

 $C_6H_3.CO.C_6H_2Me_2.OH[5:3:I:4]$ 

and its METHYL and BENZOYL derivatives.

Linari, A. Sintesi di un benzometaxilenolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (60-65).

### KETONE $C_{16}H_{16}O_2$

3, 5, 3', 5'-Tetramethyldiphenoquinone-4,4'.

**Auwers**, K. und **Markovits**, Th. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (226-237).

### KETONE $C_{20}H_{24}O_2$ Cuminoin

SEMICARBAZONE

 $C_3H_7.C_6H_4.CH(OH).C(C_9H_{11}):$   $N.NH.CO.NH_2$ 

**Biltz**, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243–294).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONES} & \textbf{C}_0\textbf{H}_{2^{n-18}}\textbf{0}_2\\ \textbf{KETONES} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{10}\textbf{0}_2\\ \textbf{Benzil}\\ \textbf{C}_6\textbf{H}_5.\textbf{CO.CO.C}_6\textbf{H}_5 \end{array}$ 

Japp, F. R. and Knox, J. Condensation of benzil with methyl isobutenyl ketone and with methyl isobutyl ketone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (673-680); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 152).

Liebig, H. von. Vereinigung von Benzil mit Resorein. TI1: Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Cheru, Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105– 172).

Monosemicarbazone

 $\mathrm{PhCO.CPh}: \mathrm{N.NH.CO.NH_2}$ 

Disemicarbazone

[—CPh: N.NH.CO.NH<sub>2</sub>]<sub>2</sub>
Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leip-

zig, **339**, I905, (243–291).

Benzil-osazone. Dibenzoyl derivative BzNH.N: CPh.CPh: N.NHBz

**Stollé**, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393-422).

DIHYDROCYANIDE CPh(OH).CN

CPh(OH).CN

Japp, F. R. and Knox, J. The dihydrocyanides of benzil and plienan-

3 D 2

thraquinone. Second notice. [The acetylation of benzildihydrocyanide and the action of sulphuric acid on it.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (681 701); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (153).

## 1. 2-Anthrahydroquinone

$$C_6H_4 < \frac{CO}{CH(OH)} > C_6H_4$$

and the diacetyl derivative.

**Lagodzinski**, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59-89).

### KETONES $C_{15}H_{12}O_2$ $\beta$ -Oxybenzoylstyrene

METHYL ETHER CHPh: CH.CO.Call4.OMe

Derivative: CPh(SPh): CH.CO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OMe

Ruhemann, S. [α-Phenylthiol-β-Methoxybenzoylstyrene, formed by the union of phenyl mercaptan with methoxybenzoylphenylacetylene, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461–468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 123–124.

 $\begin{array}{c} {\rm Picrate} \ \ C_{16}H_{14}O_{2}, 2C_{6}H_{3}O_{7}N_{3} \\ {\rm Bishydroeihoride} \ \ C_{16}H_{14}O_{2}, 2HCI \\ {\rm Also} \ \ C_{1}, H_{14}O_{2}, HCI \end{array}$ 

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

# Anisylidene-acetophenone $MeO.C_6H_4.CH:CH.CO.C_6H_5$

The DIMINO DERIVATIVE and Ψ-NITROSHIE also anisylidene-α-nitroacetophenone

MeO C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,CH : C(XO<sub>2</sub>),CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Wieland, H. und Bloch, S. l.e., 340, 1905, (63-85).

# KETONE C<sub>20</sub>H<sub>22</sub>O<sub>2</sub> Cuminil

DISLARCARRAZONE

 $C_3H_7,C_6H_4,C(\pm N.NH,CO.NH_2)-1$ 

Biltz, H. Le., 339, 1905, (243-291)

### KETONES $\mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}-2\mathbf{0}}\mathbf{0}_{2}$ KETONES $\mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{2}\mathbf{0}_{2}$ Anthraquinone.

Kunzmann, H. Dérives a-substitués de l'anthraquinone. Thèse, Genève, 1901, (61).

Sachs, H. Derivate des Anthrachinons. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (36).

### 1, 2-Anthraquinone.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59–89).

# Phenanthraquinone $C_6H_4 < \frac{C_6H_4}{CO} > CO$

Japp, F. R. and Wood, J. Condensations of phenanthraquinone with benzoylacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (7)2-715).

**Schmidt**, J. und **Bauer**, K. Uebergange von der Phenanthren- in die Fluoren-Reihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3737–3757).

### DIHYDROCYANIDES

$$C_6H_4 < \frac{C(OH)(CN)}{C_6H_4} > C(OH).CX$$

Japp, F. R. and Knox, J. The dihydrocyanides of benzil and phenanthraquinone. Second notice. Acicular and laminar phenanthraquinonedihydr.cyanides, their hydrolysis and acetylation.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (681-701); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (153).

4.5-Nitro-amino derivative and its diacetate; also 4.5-nitro-oxy and 4.5-aminooxy derivatives.

Schmidt, J. und Leipprand, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3733-3737).

### KETONE $C_{20}H_{20}O_2$

 $\alpha$ -Benzoyl- $\beta$ -trimethacetylstyrene.

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 415 b.

### KETONE $C_0H_{00-24}O_2$ KETONE $C_{19}H_{14}O_2$

## Diphenylquinoylmethane

DIPHENYL-p-benzoylaminoquinoylmethane

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (566-576).

 $\begin{array}{c} \textit{KETONES} & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-2n}\textbf{O}_{2} \\ \textbf{KETONES} & \textbf{C}_{20}\textbf{H}_{14}\textbf{O}_{2} \\ \textbf{Oxyphenylanthrone} \\ & \text{C}_{1}\textbf{C}_{1}\textbf{H}_{2} \text{CPL}, \text{OH} \end{array}$ 

DIPHENYL DERIVATIVE of the ACETAL

$$Pho.C \cup H <_{C_{\delta}^{-1}H_{4}}^{C_{\delta}H_{4}} > CPh.OPh$$

**Liebermann**, C. und **Lindenbaum**, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1799-1805).

o-Dibenzoyl benzene  $\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4\mathrm{Bz}_2$  and its Diphenylhydrazone and azine

$$C_nH_4 < \frac{CPh : N}{CPh : \dot{N}}$$

Guyot, A. et Catel, J. Paris, C.-R. Acad. sci, 140, 1905, (1348-1350).

KETONE  $\mathbf{C}_{1}\mathbf{H}_{20-2}\mathbf{O}_{2}$ KETONE  $\mathbf{C}_{22}\mathbf{H}_{16}\mathbf{O}_{2}$ Dibenzovlstyrene

 $C_6H_5.CO.CPh: CH.CO.C_6H_5$ 

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONES} & \textbf{C}_{\text{n}}\textbf{H}_{2^{n-34}}\textbf{0}_{2} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{zc}\textbf{H}_{1},\textbf{0}_{2} \\ \textbf{Oxyphenylphenylanthrone} \\ \text{CO} < \begin{matrix} \textbf{C}_{c}^{\text{H}_{4}} \\ \textbf{C}_{z}^{\text{H}_{4}} \end{matrix} > \text{CPh.C.,} \textbf{H}_{4}, \text{OH} \\ \end{array}$ 

and the acetate.

Liebermann, C. und Lindenbaum, S.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3802–3804).

# $\begin{array}{c} \text{KETONE} \quad C_{27}H_{20}O_2 \\ \text{Oxytolylphenylanthrone} \\ \text{and the acetate.} \end{array}$

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} KETONE & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{-n-3\epsilon}\textbf{O}_{\epsilon} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{2}^{-}\textbf{H}_{2}\textbf{O}_{2} \\ \textbf{Dibenzoylstilbene} \\ \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{5}.CO.CPh: CPh.CO.C_{6}\textbf{H}_{5} \end{array}$ 

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on. London, J. Chem. Soc., 87, 1905. (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS AND SULPHUR.

KETONE  $C_{14}H_{15}O_2S$ Ethylthiolbenzylacetylacetone CHPh(SEt), CH CO.CH<sub>3/2</sub>

**Ruhemann**, S. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (17-25).

 $\label{eq:continuity} \begin{array}{c} \text{KETONE} \quad C_{17}H_{24}O_2S \\ \text{iso-Amylthiolbenzylacetylacetone} \\ \text{CHPh}(S.C_5H_{11}).\text{CH}(CO.CH_3)_2 \end{array}$ 

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE  $C_{18}H_{18}O_2S$ 

Phenylthiolbenzylacetylaceton CHPh(SPh).CH(CO.CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Ruhemann, S. lov. cit.

KETONE  $C_{19}H_{20}O_2S$ 

 $\begin{array}{c} \textbf{Benzylthiolbenzylacetylacetone} \\ \textbf{CHPli}(\mathbf{S},\mathbf{C_7H_7}).\textbf{CH}(\mathbf{CO},\mathbf{CH_3})_2 \end{array}$ 

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE  $C_{22}H_{25}O_2S$ 

iso- Amylthiolbenzylbenzoylaceton CHPh(S,C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>).CHBz,CO,CH<sub>3</sub>

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE C:3H2:0S

Phenylthiolbenzylbenzoylacetone CHPh(SPh).CHBz.CO.CH<sub>3</sub>

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES CnH2n-103

KETONE CHO

Dioxyacetophenone

1.4:Dimethyl ether

(MeO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CO.CH<sub>3</sub> and the phenylhydrazone

Kauffmann, H. und Beisswenger, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (712-793).

KETONE C.H. 0

Dioxybenzyl methyl ketone.
METHYLENE ETHER

(CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>: (C<sub>1</sub>H<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>.CO,CH<sub>3</sub>)

and the oxime.

Also the BROMO and DIBROMO-DERIVATIVES

Hoering, P. l.c., (3477-3188).

 $\begin{array}{ccc} KETONE & C_nH_{2n-10}O_3 \\ \textbf{KETONE} & C_n|H_{14}O_1 \end{array}$ 

β-Ethyl-β-styrylpropiophenone

(Diphenylmethylhexadienol) and the dibromide and oxime.

Kohler, E. P. l.c., (1203-1208).

#### KETONE $\boldsymbol{C}_{^{n}}\boldsymbol{H}_{2^{n}-1^{4}}\boldsymbol{0}_{3}$ KETONE $C_{10}H_6O_3$

Ketones.

2-Oxy-1,4-naphthaquinone 4-Phenyleyanomethide and its phenylhydrazone, ethyl and methyl ethers.

Sachs, Fr. und Craveri, M. l.e., (3685-3696).

4-p-Xitrophexyleyaxomethide and its methul ether

4-Dicarboxethylmethide.

4-Cvanocarboxethylmethide and its oxime and 4-Cyanomethide.

Sachs, Fr. and Craveri, M. loc. cit.

### KETONE $C_n H_{2^{n-16}} O_3$ KETONES C13H10O3 p-Dioxybenzophenone

Hydrogen bromide addition product.

Zincke, Th. und Mühlhausen, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753 - 760).

2 2-Diethoxy-5,5'-dhromobenzophenone EtO.C.H Br.CO.C.H.Br.OEt

Diels, O. und Bunzel, F. l.c., (1486-1198).

### Benzoylhydroguinone

DIMETHYL ETHER (MeO+C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CO,C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> and the phenyl hydrazone.

Kauffmann, H. und Grombach, A. l.c., 1794-801).

### KETONES $C_{\rm R}H_{23-20}O_3$ KETONE C15 H100 Trioxymethylanthraquinone

 $C_6H_1OH)< C_O>C_6MeHOH)_2$ 

Natalemodin) and its triacetyl derivative.

Léger, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1161-1166).

#### KETONE $C_{16}H_{16}O_{16}$ Piperonalacetophenone

Pierate  $C_{16}\Pi_{12}\Theta_5 2C_6\Pi_1\Theta_7N_3$ Vorländer, D. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

> KETONE $C_{11}H_{211-26}O_{31}$ KETONE C H140: Oxyphenylanthrone

9-Phenyl-9-ethoxy-10-anthrone  $CO < \frac{C_6 \prod_4}{C_6 \prod_4} CPh.OEt$ 

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799 - 1805).

KETONECnH2n-34O3 KETONE C26H15O3

2',4' or 3',5'-Dioxy-9,9-diphenyl-10-anthrone

 $\mathrm{CO} \begin{array}{c} C_6 H_4 \\ C_6 H_4 \end{array} \hspace{-0.5cm} > \hspace{-0.5cm} \mathrm{CPh.} C_6 H_3 (\mathrm{OH})_2$ 

and its diacetyl derivative.

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. *l.e.*, (1799–1805).

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS

> KETONE C.H. O. O. KETONE C.H.O. 2, 6-Dioxyquinone

2. 6-Dimethoxyquixone, also the 3, 5dichloro and 3-chloro derivatives.

Graebe, C. und Hess, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (232-2431

> KETONE $C_{11}H_{211-16}O_{4}$

KETONE  $C_{14}H_{12}O_4$ 

Dimethal ether

Anisoin

SEMICARBAZONE

 $MeO.C_6H_4.CH_1OH_7.C(C_6H_4.OMe)$ : N.XILCO.XII.

Biltz, H. I.e., 339, 1905, (243-294).

KETONE $C_0 H_{20-16} O_4$ KETONE C14H1004

DIMETHYL ETHER Anisil

DISEMICARBAZONE

 $\{CH_2O, C_6H_4, C(:X,XH,CO,XH_2)\}$ Biltz, H. loc. cit.

> KETONES CuH2n-200 4 KETONES C14HO4 Alizarin

Dimethylether  $C_{1\delta}H_{12}O_4$ 

Graebe, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (152-153).

## Hystazarin

 $C_6\Pi_4 < \stackrel{CO}{<} C_6\Pi_4 O\Pi)_2$ 

and the diacetate, mono and dimethyl ethers.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (90-111).

 $KETONE \quad \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{2}\mathbf{n}_{-2}\mathbf{n}\mathbf{O}_{4}$   $\mathbf{KETONE} \quad \mathbf{C}_{18}\mathbf{H}_{8}\mathbf{O}_{4}$ 

## Naphthacenediquinone

The dichloride  $C_{18}\Pi_3O_4Cl_2$  and oxide  $C_{18}H_8O_5$ 

Voswinckel, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4015-4021).

KETONE  $C_nH_{2n-30}O_4$ KETONE  $C_{24}H_{18}O_4$ Diphenoquinhydrone and its sodium salt.

**Willstätter,** R und **Kalb**, L. l.c., (1232–1241).

KETONES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONE} & C_n H_{2n-2n} \mathbf{0}_5 \\ \mathbf{KETONE} & C_{15} H_{10} \mathbf{0}_5 \\ \mathbf{Trioxymethylanthraquinone} \end{array}$ 

Monomethyl ether

 $C_6H_3(OH < C_1O) > C_6H(OH)(OMe)Me$ 

(Methyl natalogmodin) and its pentabromo derivative  ${\rm C}_{16}{\rm H}_7{\rm Br}_5{\rm O}_5$ 

and the diacetyl derivative  $\mathrm{C_{18}H_{10}Ac_2O_5}$ 

**Léger**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, :1464-1466).

KETONE  $\mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{20-22}\mathbf{0}_{6}$   $\mathbf{KETONE}$   $\mathbf{C}_{16}\mathbf{H}_{10}\mathbf{0}_{6}$   $\mathbf{Piperil}$ 

DISEMICARBAZONE [CH<sub>2</sub>,O<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>,C(;N,NH,CO,NH<sub>2</sub>)—]<sub>2</sub> **Bittz**, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243–294).

KETONES WITH EIGHT OXYGEN ATOMS,

> KETONE  $C_nH_{2n-18}O_3$ KETONE  $C_{14}H_{10}O_3$ Hexaoxybenzil

HEXAMETHYL DERIVATIVE and the monooxime.

**Heffter**, A. und **Capellmann**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3634-3640).

1540 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC-ONS OTHER THAN BENZENOID-ONS.

**Auwers**, K. und **Keil**, G. Cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. *l.c.*, (1693-1697).

Bertrond, Ev. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le méthylcyclohexanone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (655-656).

**Bunner**, H. Le camphre de primevère (Primulacampher). Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (305–307).

**Čugajev**, L. A. Réaction xanthogénique et son application à la série des terpènes et du camphre. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988–1052).

Errera, G. Derivati dell'indandione e sintesi dell'a-diortobenzilenpiridina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (417–428).

Franke, U. Isomerisierung cyklischer Ketone. Diss. Göttingen, 1903, (93).

Fritzsche, W. Thujonreihe. Diss Göttingen, 1903, (68).

Gittel, W. Einwirkung von Hydroxylamin auf Dimethylhydroresorcin. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (145-174).

Godehot, M. Produits d'oxydation de Poctohydrure d'anthracène, dihydrooxanthranole et hexabydro-authrone. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (250– 252).

Golubey, P. G. Un camphre obtenu du bornéol provenant de l'huile éthérée du sapin sibérien. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 776-777).

**Grimmer**, W. ('yclohexanon. Diss. Göttingen, 1904, (47).

Haller, A. Les  $\beta$ -méthyl- $\epsilon$ -alcoyleyclohexanones et les alcools correspondants homologues de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127–130).

Des thuyones alcoylées et des combinaisons de la thuyone avec des aldéhydes aromatiques. *I.c.*, (1626–1631).

et **Martine**, C. Menthones et menthols obtenus par la réduction de la pulégone par l'action catalytique du nickel réduit. *l.e.*, (1298-1303).

Harries, C. and Johnson, M. Ueberführung des Carvons in α-Phellandren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1832-1835).

Holleman, A. F., Laan, F. H. van der et Slijper, H. H. Préparation de la cyclohexanone. . . . . [par la méthode de M. M. Sabatier et Senderens]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (19-24).

Jochum, E. 1,3-Dioxy-β-Methylcloromon. Versuche zur Synthese des Kämpferols. Diss. Bern, 1904, (32).

Kempe, W. Pulenon, Diss. Göttingen, 1903, 149).

Kižner, N. M. Cyclobutanone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb 1556-1557); **37**, 1905, (106-109).

Kötz, A. und Hesse, L. Synthesen mit Carbonestern cyklischer Ketone. (I. Abh.) Synthese des Menthons aus Methylhexanon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **342**, 1905, (306–328).

**Łagodziński**, K. Action de l'acide iodhydrique sur les quinones en présence de l'acide acétique. (Polonais) (Chem. pols. Warszawa, **5**, 1905, (517–521).

**Leroux**, H. Décahydronaphtylcétone β et décahydronaphtylamine β. Paris, C.-R. Acad. Sci., **141**, 1905, (16–17).

Markovnikov, V. V. et Smirnov, V. A. Dérivés du β-méthyleyelohexanone. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1901, sproc.-verb. 621).

de la heptanaphtylène. (Russ.) Lc., proc.-verb. 318-319).

Metge, G. Einwirkung von Essigsaureanhydrid und konzentrierter Schwefelsäure auf Dibenzalaceton. Diss. Halle a. S., 1901, (111 + 48).

Moycho, S. und Zienkowski, F. J. Oxydation des Camphens: Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsproducte. 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. 1. Verbindung C<sub>1</sub>, Π<sub>1δ</sub>O<sub>2</sub>. 5. Eine neue Säure von der Zusammensetzung C<sub>10</sub>Π<sub>1δ</sub>O<sub>2</sub>. 6. Camphenkamphersaure. 7. Camphenilsäure. 8 Camphenilon. 9. Methyleamphenilol. (Alkohol. C<sub>1</sub>, Π<sub>1</sub>, O. aus. Camphenilon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 17-63).

Nikitin, V. 1. Alcools terpéniques nouveaux obtenus du carvone, du hydrocarvonet et de la fénone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 780-783).

Romanov, D. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le menthone. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, ±657-659).

Roy, L. Pulegon and Synthese bicyclischer Systeme. Diss. Berlin, 1905, (55).

Rupe, und Schlochoff, P. Carvon, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1719-1725).

Semmler, F. W. Oxime des Pulegous. *I.c.*, (116-148).

Konstitution des Fenchons und seiner Derivate. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1312-1315).

Siede, E. Carbofenchonon. Diss. Göttingen, 1903, (63).

Voswinckel, H. Naphtacenreihe, Berlin, Ber. D. chem Ges., **38**, 1905, (4015–4021).

Wallach, O. Terpene und ätherische Oele. (71. Abh. Constitution des Encarvons und dessen Reductionsproducte; mitbearb. von Hugo Köhler. (72. Ab.) β-Phellandren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (94-116); 340, 1905, (1-16).

——— (71. Abh.) Cyklohexanon. Le., **343**, 1905, +10–53°.

1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle L. 3.
Vorkommen eines Alkohols von den
Eigenschaften des Pinocarveols im
ätherischen Oel von Eucalyjtus globulus
4. Semicarbazon des d- und 1- Fenchons
und das Vorkommen von 1- Borneolester
im Thujaöl. 5. Darstellung und Verhalten von Methyl (1)- Phenyl (3)-hexen.
6. Bromsubstitutionsproducte des Cyklohexanons und Cyklopentanons.
Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., mathphys. Kl., 1905, (1–16).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

# $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-2}\mathbf{0} \\ \mathbf{KETONE} & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{1},\mathbf{0} \\ \mathbf{Cyclohexanone} \end{array}$

TETRA- and TRIBROMDE, ISOXIME.

**Wallach**, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (10-53).

### KETONES C7H12O

1,2, 1,3 and 1,4 Methylcyclohexanone.

**Sabatier,** P. et **Mailhe**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (350–352).

## l-Methylcyclohexanone CHMe</r> CHMe</r> CHMe</r> CHMe</r>

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [. . . And its semicarbazone and oxime.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1083-1106).

### KETONE $C_1H_{14}O$ Dimethylcyclohexanone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127-130).

KETONES C<sub>3</sub>H<sub>16</sub>O Trimethylcyclohexanone.

Haller, A. I.e., 1127 130 ..

## 3-Methyl-6-ethyl-cyclohexanone

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2,\text{CO}}{\text{CH}_2,\text{CH}_2} > \text{CHEt}$$

and its semicarbazone.

Haller, A. *l.e.*, (127-130). **KETONES**  $C_{10}H_1|0$ 

### Menthone

(3-Methyl-6-isopropyl-cyclohexanone)

$$CHMe < \begin{array}{c} CH_2.CO \\ CH_2.CH_2 \end{array} > CH.C_3H_7$$

**Brunel,** L. Menthone dérivé des hexahydrothymols *l.c.*, (792-794).

Haller, A. et Martine, C. Synthèse de la menthone et du menthol. *l.c.*, (130-132).

**Kižner,** N. M. Addition de l'acide evanhydrique au menthone gauche. (Russ./ St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, «proc.-verb. 30-31).

Martine, C. Menthones. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 9, 1904, 49-144).

Steindorff, A. Pyrazole aus cyclischen Ketonen und Menthenon. [Konstitution des Menthenons.] Diss. Göttingen, 1903, (73).

Tubandt, C. Inversionsgeschwindigkeit des Menthons. Diss. Halle a. S., 1904, 464).

### 3-Methyl-6-propyl-cyclohexanone

$$\text{CHMe} < \frac{\text{CH}_2, \text{CO}}{\text{CH}_2, \text{CH}_2} > \text{CH.C}_3 \text{H}_7$$

and its semicarbazone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (127–130).

### Thymomenthone

and its oxime and semicarbazone. **Brunel**, L. *I.c.*, 792-794).

## Tetrahydroeucarvone

$$\text{CHMe} < \frac{\text{CO}_{*}\text{CH}_{2},\text{CMe}_{2}}{\text{CH}_{2},\text{CH}_{3},\text{CH}_{2}}$$

and the semicarbazone

**Wallach**, O. und **Köhler**, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, 191-116;

### Tetramethylcyclohexanone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 427-130.

### Pulego-menthones.

Haller, A. et Martine, C. Ax, (1298) 1303).

### KETONES C<sub>11</sub>H<sub>1</sub>0 Ethylthujone

Haller, A. 7.c., (1626-1631).

# 3-Methyl 6-isobutylcyclohexanone and its semicarbazone.

Haller, A. J.c., 127-130).

Pentamethylcyclohexanone.

Haller, A. low. cit.

# Cyclohexyl isobutyl ketone (°<sub>6</sub>H<sub>11</sub>,C°O,C°H<sub>2</sub>,C°HMe<sub>2</sub>

**Sabatier**, P. et **Mailhe**, A. 7x. **139**, 1904, 343-316x.

# $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & C_n H_{2n-4} 0 \\ \mathit{KETONES} & C_n H_{1n} 0 \\ & Camphor. \end{array}$

Bouveault, L. et Blanc, G. Camphène, camphénylone, isobornéol et camphre. *I.e.*, **140**, 1905, 93-95).

Bredt, J. Räumliche Konfiguration des Kamphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. [In: Festschrift Λ. Wüllner gewidmet.] Leipzig, 1905, (91–127).

Brühl, J. W. Bemerkungen zu der Abhandlung von H. Rupe und G. Frisell über Cinnamalcampher. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 760-761).

Freund, M. Constitution and Synthese des Camphers. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (40)

Frisell, G. Cinnamalcampher und seine Reduktion-produkte. Diss. Basel, 1901, (84).

Kotkovskij, Ja. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le camphre. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (659-

Rupe, H. and Frisell, G. Cinnamalcampher und seine Reduktionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104-122)

Hrn. J. W. Brühl zur Entgegnung. [Betr. refractometrische Messungen der Spaltungsprodukte des Cinnamalcamphers.] l.c., (1171).

Sautermeister, ('. Kampfer und seine Synthese. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (353-355, 361-363).

Walter, G. Erzeugung von kunstlichem Kampfer. Umschan, Frankfurt a. M., 9, 1905, (13-15).

Werner, A. and Pfeiffer. Fort-chritte in der Chemie der Campher bis Dezember 1904. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905,  $(97-102, 124-126, 119-15\overline{3})$ 

α-Bromo and α-chloro-derivatives.

Kipping, F. S. Isomerism of α-bromoand a-chloro-camphor. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (125–126).

$$C_{\epsilon}H_{14} < \stackrel{C: NOH}{\text{circl}}$$

and SEMICARBAZONE.

Also chloropernitrosocamphor

C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>CIN<sub>2</sub>O<sub>2</sub> and isomerides.

Angeli, A., Angelico, F. e Castellana, V. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12,** i, 1903, (128–131).

iso Nitroso-derivative

$$C_8H_{14} < \frac{C: NOH}{CO}$$

Forster, M. O. . . . Configuration of isonitrosocamphor and its unstable modification. [The benzoyl derivative, the o-methyl ether, and the isomeric

oximes,  $C_8H_{14}$  C: XOH C: COHMe. formed by

the action of magnesium methyl iodide on isonitrosocamphor.]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (232-241); [abstract] London, Proc. Chem. Soc , 21, 1905, (22-23).

DIMETHYLAMINOCAMPHOR 
$$C_{\epsilon}H_{14} < \frac{CH \ NMe_2}{CO}$$

Forster, M. O. London, J. Chem. Soc., **87,** 1905, (232–241).

α-Iminocamition 
$$C_5H_{14} < C: NH_{14}$$

Forster, M. O and Fierz, H. E. fa-lminocamphor and the action of hydrogen peroxide and of bornylcarbimide on it; formation of bornylearbininocamphor  $C[\Pi_{14} < \overset{C}{\overset{\cdot}{\overset{\cdot}{\overset{\cdot}{\cdot}}}} N.CO.NH.C_{16}\Pi_{17}]$ 

$$C\Pi_{14} < \frac{C: X.CO.XH.C_{10}H_{17}}{CO.XH.C_{10}H_{17}}$$

London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1826-835; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (178).

### ACETYL DERIVATIVE.

Forster, M. O. and Judd, H. M. . . . A new formation of acetylcamphor. [The imine,  $C_{i}\Pi_{14} < \frac{CH|CMe|i}{CO}$ 

formed by the action of magnesium methyl iodide on  $\alpha$ -cyanocamphor; also its picrate and its hydrolysis.] l.c. (368-377); [abstract Proc. Le., (116)]

### Hydroxymethylenecamphor.

Forster, M. O. and Judd, H. M. [The action of magnesium methyl iodide and magnesium ethyl iodide on hydroxymethylene camphor. Formation of the compounds,  $C_{12}\Pi_1$  O and  $C_{13}\Pi_{20}$ O, and their dibromides.] loc. cit.

### α-CYANOCAMPHOR.

Forster, M. O. and Judd, H. M. action of magnesium methyl iodide and magnesium phenyl bromide on α-cyanocamphor. loc. cit.

### Camphorylcarbamides.

phoryl-p-carbamide, camphorylnitroso-↓carbamide, camphorylmethyl-p-carbamide, s-camphory/piperidy/carbamide, camphorylbornylcarbamide, s-dicam-

phorylcarbamide, methyl camphorylcarbamate (camphorylmethylurethane) and ethyl camphorylcarbaniate.] l.c., (110-121); [abstract] Proc. l.c., (21).

Camphorylazoimide 
$$C_8\Pi_{14} < \stackrel{\text{('H.N'_3)}}{\stackrel{\text{(!O)}}{\text{(!O)}}}$$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. Studies in the camphane series. XX. Camphorylazoimide [its reduction and the action of potassium hydroxide on it]. l.c. [abstract] Proc. l.c., (178). l.e., (826-835);

$$\begin{array}{c} \text{Camphoryl-}\psi\text{-semicarbazide} \\ \text{$C_{11}H_{19}O_2N_3$} \\ \text{$i.e.} \ \ C_8H_{14} < & \stackrel{\text{CH.N(NH}_2)}{\overset{\text{$C$}}{\overset{\text{$C$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O$}}}{\overset{\text{$O}}}{\overset{\text{$O}}}{\overset{\text{$O}}}{\overset{\text{$O}}}}{\overset{\text{$O}}}{\overset{\text{$O}}}{\overset{\text{$O}}}{\overset{\text{$O}}}}$$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. Studies in the camphane series. Part XIX. Camphoryl-\psi-semi-carb-azide. [And its nitrate, cuprinitrate and anhydride. Its condensation with benzaldehyde, m-nitro-benzaldehyde, salicylaldehyde, anisaldehyde, piperoualdeliyde, vanillaldeliyde, cuminaldeliyde, cinnamaldehyde, furfuraldehyde, acetone. camphorquinone and benzoquinone with formation of the corresponding semicarbazones.] *l.e.*, (722-737); [abstract] Proc. l.c., (151).

$$\mathrm{CMe}_2:\mathrm{C}\overset{\mathrm{CH}_2,\mathrm{CH}_2}{<_{\mathrm{CO},\mathrm{CH}_2}}\!\!>\!\!\mathrm{CH}.\mathrm{CH}_3$$

action of hydroxylamine.

Semmler, F. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1904, (146-148).

## 3-Methyl-6-allyl-cyclohexanone

and its semicarbazone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127-130).

## KETONES C. H. O Methylthujone C<sub>8</sub>II<sub>14</sub><CHMe

Haller, A. l.c., (1626-1631).

Methylpinone

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. . . . . . . and its methyl ether and benzoyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (836-840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183).

# KETONES $C_{13}H_{22}O$ Propylthujone C81114 CO

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1626–1631).

### Dicyclodihexyl ketone $C_6H_{11}.CO.C_6H_{11}$

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (343-346).

> $KETONES = \mathbf{C}_{\mathbf{u}}\mathbf{H}_{2\mathbf{u}+6}\mathbf{0}$ KETONE  $C_{10}H_{14}O$ Decahydroketonaphthalene

$$('_{6}H_{8} < \overset{CH_{2},CH_{2}}{CH_{2},CH_{2}})$$

and its oxime and semicarbazone. Leroux, H. l.c., 141, 1905, (46-47).

KETONES  $C_{13}H_{26}$ **0**Allylthujone  $C_8H_{14} < \stackrel{CH.C_3H_5}{\dot{CO}}$ 

Haller, A. I.e., 140, 1905, (1626-1631).

3-Methyldiallylcyclohexanone and its semicarbazone.

Haller, A. l.c., (127-130).

KETONES C<sub>n</sub>H<sub>2n-10</sub>0 KETONE  $C_{11}H_{12}O$ 

Methylhydrindeneketone 
$$[1:2]C_bH_4 < ^{CH}_{CH} > CH.CO.CH_3$$

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (917-988, 1209-1214).

> KETONE  $C_{13}H_{16}O$ Cyclohexyl phenyl ketone  $(C_6 \Pi_{11}, CO, C_6 \Pi_5)$

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346).

> $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & C_{\mathrm{n}}H_{\mathrm{2n-12}}\mathbf{0} \\ \mathbf{KETONE} & C_{14}H_{16}\mathbf{0} \end{array}$ Hexahydroanthrone

$$\begin{array}{c} C_{6}H_{4} < \stackrel{(CO)}{C_{1}H_{2}} > C_{6}H_{10} \\ \text{or } C_{8}H_{6} < \stackrel{(CO)}{C_{1}H_{2}} > C_{6}H_{8} \end{array}$$

and its dibromo derivative. Godchot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (250-252).

### KETONE C19H26O γ-Phenylpropylcamphor

$$C_8H_{14} < \stackrel{CO}{\overset{\cdot}{\text{CH}}}_{[CH_2]_2,CH_2Ph}$$

Rupe, H. und Frisell, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (104–122).

> KETONE C.H 2n-140 KETONE C17 H200 Benzylidenethujone

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci . **140,** 1905, (1626-1631).

> KETONE C.H.211-160 KETONE C10 H200 Cinnamylidene-camphor

$$C_{\mathbb{R}}\Pi_{14} < \stackrel{CO}{C}: C\Pi\underline{\Gamma}_{2}: C\PiPh$$

Rupe, H. and Frisell, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (101-122).

 $KETONE = \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2^{m}-18}\mathbf{0}$ 

KETONE C13H O Fluorenone

Armstrong, H. E. and Robertson, W. Fluorenone diphenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract! London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

### NITRO-ILUORENONE.

Schmidt, J. und Bauer, K. Uebergange von der Phenantbren- in die Fluoren-Reihe, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737-3757).

Einwirkung von Salpetersäure auf Fluorenon und die Abkommlinge der entstehenden Nitroderivate. Lc., (3758-3763).

### Bromo-fluorenone.

Schmidt, J. und Bauer, K. Einwirkung von Brom auf Fluoren und Fluorenon. Lc., (3761-3768).

> KETONES CnH<sub>2n-20</sub>0 KETONE C .: H 140 Stilbene-acetone

(1. 2-Diphenyl-cyclopentene (1)-one (4))  $CO < \frac{CH_2.CPh}{CH_2.CPh}$ 

Lippmann, Ed. und Fritsch, R. l.e. (1626-1630).

## KETONE C23H260

### Dipropylstilbeneacetone

$$CO < \frac{\text{CH}_2.\text{C.C}_6\text{II}_4.\text{C}_3\text{H}_7}{\text{CH}_2.\text{C.C}_6\text{II}_4.\text{C}_3\text{H}_7}$$

Lippmann, Ed. and Fritsch, R. (1626-1630).

> KETONEC.H . . . . . . . 0 KETONE  $C_{20}H_1 = 0$

Diphenylisopropylidenecyclopentenone

$$\begin{array}{l} \text{PhC----CH}_2 \\ \text{PhC.C(:CMe}_2) > \text{CO} \end{array}$$

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (673-680).

> KETONE $C_{11}H_{211-24}O$

KETONE C.H. O Distyryl-ethyleneacetone

 ${\rm CO}{<}_{{\rm CH}_2,{\rm C.CH.CHPh}}^{{\rm CH}_2,{\rm C.CH.CHPh}}$ 

Lippmann, Ed. und Fritsch, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1626-1630).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONE CuH2n-402

KETONE C10H16O>

8-0xy-8, 9-dihydrocarvone and the oxime and semicarbazone.

Rupe, H. und Schlochoff, P. Le., (1719-1725).

> $KETONES = \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{2n-6}\mathbf{O}_{2}$ **KETONE**  $C_{10}H_{14}O_2$ Camphorquinone  $C_{\circ}H_{14} < C_{\circ}C_{\circ}$

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Camphorquinone benzylphenylhydrazone, methylphenylliydrazone, and diphenylhydrazone, and their optical rotatory power. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272–1297); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic dydrazones: (1) camphorquinone-phenylhydrazone, (2) acetaldehyde-phenylhydrazone, l.c., (1298–1302) [abstract] Proc. l.c., (181).

## KETONES $C_{18}H_{30}O_2$ Pinacones

from camphenilone Cis- and cis-trans isomerides.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

$$\begin{array}{ccc} \mathit{KETONE} & C_n H_{2^{n-1}} \mathbf{0}_2 \\ & \text{KETONE} & C_{12} H_{1b} \mathbf{0}_2 \\ & \text{Acenaphthenequinone} \end{array}$$

$$C_{10}H_{16} < \stackrel{CO}{\dot{C}O}$$

Mono- and di-oximes, semicarbazone, hydrazone.

**Francesconi**, L. e **Pirazzoli**, F. Gazz, chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (36–52).

 $\begin{array}{ccc} KETONE & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n-1}}\textbf{0}_{2} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{17}\textbf{H}_{20}\textbf{0}_{2} \\ p\text{-0xybenzylidenethujone} \end{array}$ 

$$C_8H_{14} < \stackrel{CO}{\overset{\cdot}{C}}: CH.C_8H_4.OH$$

Methyl ether.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1626-1631).

 $\begin{array}{ccc} KETONE & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}+1}, \textbf{0}_{2} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{10}\textbf{0}_{2} \end{array}$ 

Indonecyclomethylacetoethylene

 $\dot{\mathbf{C}}_{\mathbf{6}}\mathbf{H}_{\mathbf{4}}.\dot{\mathbf{C}}.\dot{\mathbf{C}}.\mathbf{Me}$ 

**Ruhemann**, S. and **Merriman**, R. W. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1383-1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224-225).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONES} & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n-20}\textbf{0}_2 \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{17}\textbf{H}_{14}\textbf{0}_2 \\ \textbf{Anhydracetonebenzil} \\ \text{PhC} & = & \text{CH} \\ \text{Ph\dot{C}(OH).CH}_2 \\ \end{array} > \text{CO}$ 

Japp, F. R. and Knox, J. [Improved method of preparing anhydracetone-benzil.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (673-680).

KETONE  $C_{18}H_{16}O_2$ 

## B-Methylanhydracetonebenzil

**Japp**, F. R. and **Knox**, J. [Improved method of preparing β-Methylanhydracetonebenzil.] loc. cit.

### KETONES $C_{20}H_{20}O_2$

## α-180 Propylanhydracetonebenzil

$$\frac{\text{PhC} : \text{C(CHMe}_2)}{\text{PhC(OH)}, \quad \text{CH}_2} > \text{CO}$$

β-isoPropylanhydracetonebenzil

PhC(OH).CH(CHM<sub>2</sub>) >(\*O and its

benzylidene derivative.

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (673-680); [at-stract] London, Proc. Chem. Soc. **21**, 1905, (152).

KETONE  $\mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{211-22}\mathbf{0}_{2}$ 

KETONE C20H150

B-iso Propylideneanhydracetonebenzil

$$\frac{\text{PhC}}{\text{PhC}(\text{OH}).\text{C}(:\text{CMe}_2)} > \text{CO}$$

Japp, F. R. and Knox, J. (Reduction, and acetyl derivative.) *l.e.*, (673-680); [abstract] Proc. *l.e.*, (152).

 $KETONE \quad \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-26}\mathbf{0}_{2}$   $\mathbf{KETONE} \quad \mathbf{C}_{5}\mathbf{.H}_{50}\mathbf{0}_{2}$ 

## ${\bf Di-phenyl propyl-di-camphor}$

Two isomerides.

**Rupe**, H. und **Frisell**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (104-122).

 $KETONE = \mathbf{C}_{0}\mathbf{H}_{20-30}\mathbf{0}_{2}$   $\mathbf{KETONE} = \mathbf{C}_{30}\mathbf{H}_{46}\mathbf{0}_{2}$ 

Di-phenylpropylene-di-camphor Two isomerides.

The last state of the state of

Rupe, H. und Frisell, G. loc. cit.

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} KETONE & CnH_{2^{n-14}}O_3\\ & \text{KETONE} & C_{10}H_6O_3\\ Oxymethyleneindandione \end{array}$ 

 $C_6H_4 <_{CO}^{CO} > C: CH.OH$ 

Errera, G. Gazz. chim. ital., Rom 33, i, 1903, (417-428).

## KETONE $C_{17}H_{20}O_3$ Dioxybenzylidene-thujone

METHYLENE ETHER

$$C_8H_{14} < \stackrel{CO}{\dot{C}} : CH.C_6H_3:O_2CH_2$$
(Piperonylidene-thujone)

Also piperonylidene isothujone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1626-1631).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KEIONE} & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-16}\textbf{0}_{3} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{12}\textbf{0}_{3} \end{array}$ 

2-Acetyl-5-oxy-1-phenyl-3-methyl-1-ketocyclopentadiene

OH.C.CO.C.CO.Me
PhÖ — ÖMe

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224–225).

KETONE WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

 $KETONE = \mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2^{\mathbf{n}}-2^{\mathbf{n}}}\mathbf{O}_{4}$   $\mathbf{KETONE} = \mathbf{C}_{13}\mathbf{H}_{10}\mathbf{O}_{4}$   $\mathbf{Methylene-bis-indandione}$ 

 $C_6H_4 < C_0 > C_5H_4 < C_0 > C_6H_4$ 

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33 i, 1903, (417-428).

### 1550 UNCLASSIFIED KETONES.

Pschorr, R. Thebaïnon, ein durch Reduction von Thebaïn entstehendes Keton. (Mitbearb. von A. Pfaff und F. Herrschmann.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3160–3170).

### AMINO COMPOUNDS.

1600 GENERAL.

Andreae, E. P. Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35). 22 cm.

Angelucci, O. Constitution der N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Gruppe der von den Oximen abgeleiteten Pernitrosoverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (172–182).

Bakunin, M. Nota preliminare [sulle condensazioni tra anidridi organiche e cloridrati di ammine]. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (95-96).

**Boriani**, U. Sopra una muova betaina dell'acido . . . . [isonicotinico]. Riv. ligure sc. lett. ar., Genova, **12**, 1901, (35–42).

Braun, J. von. Ueber einen neuen Weg zur Umwandlung von primaren Diaminen in gechlorte Amine und in Dichloride. (Mithearb, von C. Muller.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2340-2318).

Cain, J. C. Zur Constitution der Ammoniumsalze. *l.e.*, (2715–2716).

Čelincev, V. V. Préparation des combinaisons magnésitemorganiques au moyen des ammoniaques trisubstitués. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšě., **36**, 1904, (proc.-verb. 618).

et Aleksandrova, V. Action des amines magnésiumsubstitués sur les aldéhydes. Synthèse des aniles. (Russ.) Le, (proc.-verb. 1558-1560).

et Lĭuminarskaja, A. Action du CS<sub>2</sub> et du CO<sub>2</sub> sur les amines magnésiumsubstitués. (Russ.) *l.e.*, (procyerb. 1560-1561).

et **Vyšinskaja**, L. Action des amines magnésiumsubstitués sur les éthers composés et sur les amides substitués. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1561-1563).

Decker, H. Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1111).

Nitrirung von quartaren Cyclammoniumnitraten. 1.c., (1274-1280).

Duden, P., Beck K. und Reid, H. J. Die Aldehydammoniake. *l.c.*, (2036-2044).

Eschweiler, W. Ersatz von an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatomen durch die Methylgruppe mit Hülfe von Formaldehyd. [Darstellung von Aminen.] Le., (880-882].

Fourneau, E. Les anesthésiques locaux. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (850-858).

Gadamer, J. Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (12-29).

— Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin und p-Dimethylamidoanilin. *I.e.*, (43-19). **Graf**, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. Diss. Würzburg, 1903, (63).

Grossmann, H. Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. Chem-Zig, Cöthen, **29**, 1905, (1983).

**Hantzsch**, A. Oxonium- und Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2143–2154).

———— und **Graf**, W. Additionsprodukte tertiärer Amine. *l.c.*, (2154– 2161).

**Henssgen**, W. Die Temperaturkoeffizienten der Wärmeleitung der Dämpfe von Aminbasen. Diss. Jena, 1905, (47).

Hinsberg, O. und Kessler, J. Trennung der primären und secundären Aminbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

**Houben**, J. Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Amine, Ammonium-, Amin-, und Hydrazin-Salze. *l.c.*, (3017-3021).

**Kessler, J.** Trennung von Aminbasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge. Diss. Freiburg, i. B., 1903, (52).

Lepetit, R. Procédé de préparation de nouveaux dérivés d'amines primaires avec l'aldéhyde formique et les bisulfites et de dérivés de l'indigo. Mülhausen, Ball. Soc. ind., 75, 1905, (379-382).

Lidov, A. P. Sur l'azotimide, ou diimide. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **37**, 1905, (proc.verb. 1298–1299).

Loewy, A. und Neuberg, C. Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (355–357).

Marckwald, W. und Meth, R. a-Amido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801).

**Menschutkin**, N. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. *l.c.*, (2465–2466).

Neimann, E. Neue synthese von Diaminen. Diss. Berlin, 1905, (40).

Orlov, E. I. Sur l'introduction dans les amines primaires aromatiques des groupes (-CH<sub>2</sub>-OH) et (-CH<sub>2</sub>-); préparation des combinaisons ayant les propriétés des imides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Občč., **36**, 1904, (1303-1311); **37**, 1905, (1255-1269).

**Pinner**, A. und **Franz**, A. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1539–1548).

1600

Röver, E. Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen, 1904, (52).

Roth, P. B. β- und γ-Halogensubstituierte tertiäre Amine. Diss. Jena, 1905, (39).

Sachs, F. und Sachs, L. Reaction tertiärer Amine mit magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1087-1088).

Schmidt, E. Beziehungen zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirkung einiger Ammoniumbasen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (705-714).

Scholl, R. Zur Kenntniss der Nitrimine und Nitriminsäuren. I. Theoretischer Theil. I. Constitution. 2. Tautomerie. 3. Engere Constitution der Gruppen N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> und N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>OH. H. Experimenteller Theil. (Mitbearb. von A. O. Weil und K. Höldermann.) I. Zur Kenntniss des Pinakolinoxins. 2. Zur Kenntniss des Pinakolinoxins. 2.2 Dimethylbutaunitrimins-3). Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 338, 1905, (1–35).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur l'aldéhyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (211-212).

Thomae, C. Ueber Ketonammoniak-Verbindungen. Methyläthylketonammoniak. Benzophenonammoniak (Iminobenzophenon). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (291-296, 393-398).

Wallach, O. Zur Kenntnis der Teipene und der ätherischen Oele. (75. Abh.) Ueber die Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mitbearb. von Karl Hüttner, und Johannes Altenburg.)—I. Umsetzung von Ketonen mit ameisensauren Salzen von Basen.—II. Umsetzung von Aldehyden mit ameisensauren Salzen von Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74).

Wedekind, E. Der asymmetrische Stickstoff. (19. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1838–1844). Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniamsalze und die Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, H. I. 1905, 83–86.

**wohl**, A. Amido-acetale und Amidoaldelyde, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4154-4157).

———— und Losanitsch, M. S. Freie Amido-aldeliyde, L.c., (1170-4172).

### HYDROXYLAMINE DERIVATIVES

Angeli, A. e Angelico, F. Alcune reazioni del nitrossile. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, 239-244).

- - - L'[azione dell l'acido nitroidrossilamminico [sui composti orgamici]. *Le.*, (215-252).

Bennigson, F. Hydroxylaminderivate, I. Kvallsiure, H. Verhalten der Hydroxylaminkörper gegen schwellige Saure, HI. Einige Oxyamidoxime, Diss., Wirzburg, 1905, 479.

### AMIDINES.

Gattermann, J. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen, Diss. Freiburg i. Br., 1901, 34).

Rüggeberg, F. Synthesen mit disubstituierten Formanndinen. Diss. Freiburg i. Br., 1901, (39).

Braun, J. Synthèses dans la série gra-se. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (757-763, 777-781).

Ciamician, G. und Silber, P. Cherdsche Liehtwirkungen, 9, Mitt.) Aldehydammoniak und wassrige Blansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1671–1675).

**Dimroth,** O. Einwirkung von Diazoverbindungen auf primäre aliphatische Amine. *Let*., (2328–2330).

**Gabriel**, S. Amino-aceton, *l.e.*, (752-753).

——— Abkömmlinge des β-Aminoathyl- und γ-Aminopropyl-Alkohols. *l.c.*, 2389–2401).

Hantzsch, A. Constitution der Ammoniumsalze. *I.e.*, (2161–2161).

Henry, L. Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols, *I.e.*, (2027–2031).

Mauermayer, T. Methylolmonochlorae etamid, Methyloltrichloracetamid und Methylendiamin. Diss. 1905, (48).

Mottek, L. Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorur auf secundäre aliphatische Amine. Diss. Rostock, 1903, (51)

Neuberg, C. Eine neue Synthese der Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiof. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (110–120).

Rossmann, J. Diäthylderivate des Aethylen-, Propylen-und Trimethylendiamins sowie deren Oxydationsprodukte. Diss. Rostock, 1904, 41).

Sabatier, P. et Senderens, J. B. Application aux nitriles de la méthode d'hydrogénation directe par catalyse: synthèse d'amines primaires, secondaires et tertiares. Paris, C.-R. Acad sci., 140, 1905, +182-486.

Schönewald, A. Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Elektrolytische Nitritbildung. Diss. Berlin, 1905, (47).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (350–355).

Thoms, H. und Mannich, C. (2)-Aminoundekan und (2)-Aminouonan. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (87–88).

Wedekind, E. Products obtained by the action of tertiary bases on some acid chlorides. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (522-523).

#### OXIMES.

Dutoit, P. et Fath, A. La polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Journ. Chim Phys., Geneve, 1, 1903, (358-378).

Tschugaeff, L. Komplexe Verbindungen der α-Dioxime. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1995, 411-469).

1610 AMINO-PARAFFINS.

MONAMINES.

AMINES C<sub>0</sub>H<sub>2n+3</sub>N AMINE CH<sub>5</sub>N

Methylamine MeNII.

Dimethylamine Me<sub>2</sub>NII

and Trimethylamine Me<sub>3</sub>N

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Die angebliehe Isomerie von Tetramethylammoniumjodid-Mercuricyanid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2685-2886). Hantzsch, A. Molekulargrösse von Salzen in indifferenten Lösungen. [Dimethylammoniumehlorid.] l.c., (1015–1048).

Koeppen, A. Darstellung von Trimethylamin durch Methylirung von Ammoniak mit Hülfe von Formaldehyd. *l.e.*, (882-884).

Norris, J. F. Einwirkung von Brom auf Trimethylamin. *L.c.*, +3904-3906).

Walker, J. and Johnston, J. Tetramethylannmonium hydroxide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (955–961); [abstract] London, Proc. Chem.Soc., 21, 1905, (210).

 $\begin{array}{c} MeNH_2HHgI_3\,;\;(MeNH_2III)_2IIgI_2\;;\\ (MeNH_2HCl)_2HgI_2 \end{array}$ 

François, M. Iodomereurates et chloroiodomereurates de monométhylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1697– 1698).

### AMINE C.H.N

Ethylamine NEtH<sub>2</sub> Compound CsNHEt

Rengade, E. l.c., 141, [196-198].

Dibenzenedisulphone Et.N(SO<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (906-911).

## Diethylamine C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N i.e. NHEt<sub>2</sub>

Lattey, R. T. On the mutual solubilities of diethylamine and water. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (397–398).

Wallis, T. Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S., 1904, (87).

DIETHYLSULPHAMIC ACID NEt2.SO3H

Willcox, O. W. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (416-476).

### AMINE $C_3H_9N$ Propylamine $C_3H_7NH_2$

Mulder, A. [Die Darstellung von Ae-n-propylamin, Ae-i-propylamin und Me-n-propylamin nach Hinsberg's Methode.] (Holländisch) Utrecht (J. van Boekhoven), 1905, (14–37), 22 e.m.

### Dipropylamine.

Goppelt, L. Einwirkung von Dipropylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock, 1903, (45).

(p-7195)

Mono-, di-, and tri-isopropylamine.

Mailhe, A. Hydrogénation des cétoxines. Synthèse d'amines nouvelles. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (113-115).

Dinitroisopropylamine  $C_3\Pi_7O_4N_3$  i.e.  $C\Pi_3.C\Pi(N\Pi_2).C^\dagger NO_2):NO_2\Pi$ 

2-Amino-3-aei-dinitropropane).

Duden, P., Bock, K. and Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905-2036-2044.

### AMINE C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N Isobutylamine

Compound CsNIIC<sub>4</sub>H<sub>9</sub>

Rengade, E. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (196-198).

Sec-butylamine (Et('Mell).NH<sub>2</sub> and di- and tri- sec-butylamine. Mailhe, A. Le., (113-115).

### AMINES $C_5H_{15}N$ *n*-Amylamine

 $\epsilon$ -Chloroamylamine  $Nll_2$ .[CH $_2$ ] $_4$ .CH $_2$ Cl  $Benzoyl-\epsilon$ -chloroamylamine

Cl.[CH<sub>2</sub>]<sub>5</sub>.NH.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

and its compound with calcium chloride.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2336 -

2339). ε-Bromo, benzoyl-ε-bromo, ε-iodo,

and  $benzoyl \epsilon - iorlo$  derivatives. **Braun**. J. von und **Steindorff**, A. l.e., (169-179).

### Isoamylamine.

Bidet, F. Équilibre chimique du système: gaz ammoniac et chlorhydrate d'iso-amylamine primaire. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (261-265).

See-Amylamine C<sub>2</sub>N<sub>7</sub>.CHMe.NH<sub>2</sub> and di- and tri- see-amylamine.

Mailhe, A. l.e., (113-115).

### AMINES C<sub>6</sub>H<sub>15</sub>N n-Hexylamine

ζ-Chlorohexylamine NH<sub>2</sub>.(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>.Cl

Braun, J. von und Müller, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (2340-2348).

3 E

ζ-Phexoxy, chloro and bromo derivatives.

Braun, J. von und Steindorff, A. l.e., (3083-3091).

Iso-Hexylamine CHMe<sub>2</sub>.[CH<sub>2</sub>]<sub>3</sub>.NH<sub>2</sub>

## Diisohexylamine and Triisohexylamine

**Sabatier,** P. et **Senderens,** J. B. Paris, C.-R. Acad sci., **140**, 1905, (482-486).

## AMINE $C_7H_{17}N$

Heptylamine  $C_7H_{15}XH_2$ 

and di- and tri-heptylamine.

Mailhe, A. l.e., (1691-1693).

7-Chloroheptylamine  $\mathrm{NH}_2$ ,  $\mathrm{CH}_2$ )7,  $\mathrm{CI}$ 

Braun, J. von und Müller, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2340-2348.

## AMINE $C_{17}H_{37}N$

Heptadecylamine
Benzene-sulphone

C<sub>17</sub>H<sub>35</sub>, NH, SO<sub>2</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Hinsberg, O. und Kessler, J. l.c., (906-911).

### AMINO-ALCOHOLS

AMINO-ALCOHOLS C.H.2n.+ ON

AMINO-ALCOHOL CH: ON

Methanolamine HO.CH.NH.

FORMYL DERIVATIVE C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>N CHO.NH.CH<sub>2</sub>.OH (Methylolformanide)

and the ACETYL DERIVATIVE ACNH.CH<sub>2</sub>.OH

**Einhorn**, A. und **Ladisch**, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (264–266).

Chloro, Trichloro, Bromo and 1010 ACETAL DERIVATIVES.

Einhorn, A. und Ladisch, C. 1.e., (277-282); Einhorn, A. und Mauermayer, 7h., 1.e., (282-310).

Isovaleryl Derivative McCH.CH<sub>2</sub> CO.NH.CH<sub>2</sub>OH (N-Methylolisovaleramide).

**Einhorn**, A. and **Spröngerts**, E. *I.c.*, (267–276).

Dectivitative Et<sub>2</sub>CH,CO,NH,CH<sub>2</sub>ŌH

Einhorn, A. und Spröngerts, E. loc.cit.

DIETHYLMALONYL DERIVATIVE

 $C_9H_{18}O_4N_2$  i.e.  $Et_2C:(CO.NH.CH_2OH)_2$ (N-Dimethyloldiethylmalonamide).

Einhorn, A. und Spröngerts, E. loc.cit.

Successed derivative

 $C_6H_{12}O_4X_2$  i.e.  $[-CH_2.CO.XH.CH_2OH]_2$ (X-Dimethylolsuccinamide).

Einhorn, A. und Ladisch, C. l.e., 277-282).

BENZOYL DERIVATIVE

C<sub>8</sub>H<sub>9</sub>O<sub>2</sub>N i.e. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.NH.CH<sub>2</sub>.OH (N-Methylol benzamide).

Einhorn, A. Bischkopff, E. und Szelinski, B. I.e., (223-252).

Salicyl derivative  $C_6H_4(OH),CO.XH.CH_2.OH$ 

Einhorn, A. und Schupp, G. l.c. 252-263).

### AMINO-ALCOHOL C2H1ON

Ethanolamine  $HO.C_2H_4.NH_2$ 

ETHYL ETHER C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>ON i.e. EtO.C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub> (Aminoethyl ether).

Henri, L. [Régularités dans la fusibilité comparée de] l'éther amidé [et de ses homologues]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (176-183).

Salts, urea, phenylurea etc.

Knorr, L. und Meyer, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3129-3136).

Methylaminoethylether NIIMe.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.O.C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> and its salts.

Knorr, L. und Meyer, G. loc. eit.

Diaminopiethylether  $C_4H_{12}ON_2$  i.e.

(XH<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub>,CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O and the hydrochloride, salts and diphthalimido derivative.

Gabriel, S. l.e., (3411-3414).

Ethanol-dimethylamine methylmorphol ether and thebaole ether.

Knorr, L. l.c., (3143-3153).

CHOLINE C<sub>5</sub>H<sub>15</sub>O<sub>2</sub>N *i.e.* HO, CH<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>, N Me<sub>3</sub>, OH

Bresler. Beiträge zur Kenntniss der stickstoffhaltigen Substanzen der Rüben-

säfte. 2. Cholin. 3. Betain. D. Zuckerind., Berlin, 27, 1902, (1719-1722, 1837-1843); **28**, 1903, (377–383, 472–474, 1268-1272, 1371-1376); **29**, 1904, (1393-1396, 1468-1471, 1499-1503).

Stanek, V. Cholinperjodid und die quantitative Fällung von Cholin durch Kaliumtrijodid. Hoppe-Seylers physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (280-285); (Cechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (5).

AMINO-ALDERYDES. AMINO-ALDEHYDES  $C_nH_{2n+1}ON$ 

Aminopropionic aldehyde C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>ON

**B-ETHYLAMINOPROPIONIC** ALDEHYDE (EtNH.CII<sub>2</sub>.CII<sub>2</sub>.CHO)<sub>3</sub>

Wohl, A. und Losanitsch, M. S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4170-4172).

### γ-Aminobutyric aldehyde

DIETHYL ETHER OF THE ORTHALDEHYDE NH<sub>2</sub>, [CH<sub>2</sub>]<sub>3</sub>, CH(OEt)<sub>2</sub> and its formyl derivative. Also formyl-γ-amino butyric aldeligde.

Wohl, A., Schäfer, K. und Thiele, A. l.c., (4157-4161).

IMINO-ALDEHYDE.

### B-Iminodipropionic aldehyde $C_6H_{11}O_2N$

Tetraethylaeetal

 $NH[CH_2.CH_2.CH(OEt)_2]_2$ and the  $\beta$ -ethulimino compound.

Wohl, A., Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. l.e., (4161-4169).

AMINO-KETONE.

Aminoacetone CH3.CO.CH2.NH2

Compound C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub> derived from aminoacetone and hydrogen cyanide.

**Gabriel,** S. l.c., (752-753).

AMINO-OXIME.

## Ethenvlamino-oxime

CH<sub>3</sub>.C(NOH).NH<sub>2</sub>

Benzene sulphone  $C_6H_5SO_2.CH_2.C(\hat{N}H_2):NOH$ o-, m- and p-toluene sulphones 1,3,4-xylenesulphone, ↓-cumenesulphone  $\alpha$ - and  $\beta$ -naphthalene sulphones etc.

Tröger, J. und Volkmer, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (236-248).

Aminomethylnitrosolic acid  $\mathrm{CH}_3\mathrm{O}_2\mathrm{N}_3$  i.e.

 $ON.C(NH_2): N.OH$ 

and its salts and benzoic acid ester.

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1145–1461).

DIAMINES.

 $DIAMINES = \mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}} + {}_{\mathbf{4}}\mathbf{N}_{2}$ 

 $C_2H_1N_2$ DIAMINE

## Ethylene-diamine NH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.NII,

Chattaway, F. D. Nitrogen halogen derivatives of the aliphatic diamines. Ethylenetetrachlorodiamine, ethylenetetrabromodiamine, s-diacetylethylenedis-diacetylethylenedichlorodiamine, bromodiamine, s-dipropionylethylenediamine, s-dipropionylethylenedichlorodiamine, s-dipropionylethylenedibromodiamine, s-diphenylacetylethylenedichloros-diphenylacetylethylenedidiamine, s-dibenzovlethylenedibromodiamine, chlorodiamine, s-dibenzovlethylenedibromodiamine, s-di-m-nitrobenzovlethylenedichlorodiamine, s-di-p-nitrobenzoyls-di-ρ-nitrobenzoylethylenediamine, ethylenedichlorodiamine, s-dibenzenesulphonylethylenedichlorodiamine, dibenzene sulphonyl ethylene dibromo diamine, di-p-toluenesulphonylethylenedichlorodiamine, di-p-toluenesulphonylethylenedibromodiamine, di-m-nitrobenzenesulphonylethylenediamine, and dim - nitrobenzenesulphonylethylenedichlorodiamine.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (381-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (61).

Tétraméthyléthylène-Demjanov, N. diamine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 15-16).

## DIAMINE C<sub>3</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub> Propylene-diamine

NITROPROPYLENE-TETRAMETHYLDIAMINE Me<sub>2</sub>N.CH<sub>2</sub>.CH(NO<sub>2</sub>).CH<sub>2</sub>.NMe<sub>2</sub>

and Nitropropylene-diphenyldiamine (PhNH.CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CH.NO<sub>2</sub>

Duden, P., Bock, K. and Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2034).

### Trimethylene-diamine.

Chattaway, F. D. [Dibenzoyltrimethylenedichlorodiamine, dibenzenesulphonyltrimethylenediamine and di benzene sulphonyl trimethylene dichloro

diamine.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (381-388); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (61).

## DIAMINE $C_{\epsilon}H_{16}N_{2}$ Hexamethylene-diamine

NH<sub>2</sub>, CH<sub>2 6</sub>,NH<sub>2</sub> Synthesis from benzovlpiperidine, N, N<sup>4</sup>-dibenzovl and benzenesulphoderivatives.

Braun, J. von und Müller, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2203-2207.

## DIAMINE $C_7H_{17}N_2$ Heptamethylenediamine $NH_2$ , $CH_{2/7},NH_2$

Synthesis and benzene-ulpho derivative.

Braun, J. von und Müller, C. loc. eit.

### AMINO ALCOHOL $C_nH_{2n} + {}_4ON_2$

## Methylolmethylene-diamine

C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>ON<sub>2</sub> NH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>CH Dibenzoyl derivative BzNH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NB<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH N-Methylolmethylenedlibenzamide).

Einhorn, A., Bischkopff, E. und Szelinski, B. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905. 223-252).

### HYDRAZINES.

**Šestakov**, P. I. Action des sels hypochlorides sur le carbamide et nouvelle synthèse d'hydrazine. Russ. St. Peterburg, 1905, 7). 24 cm.

Acetylhydrazine AcNH.NH<sub>2</sub>
Benzylidene derivative AcNH.N:CHPh

**Stollé**, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., **70**, 1901, 4393-422).

Oxalylhydrazine C<sub>2</sub>O<sub>2</sub>NH,NH<sub>2+2</sub> Diagolyl derivative C<sub>2</sub>O<sub>2</sub>NH,NHAc<sub>2</sub> Hexagolyl derivative C<sub>2</sub>O<sub>2</sub>NAc,NAc<sub>2+2</sub> and Dibenzoyl derivative C<sub>2</sub>O<sub>2</sub>NH,NHBz<sub>2</sub>

Stollé, R. und Kind, W. l.e., +123-432].

### Hippurylhydrazine

Quinone oaime impernativerazione  $\begin{array}{c} C_{15}\Pi_{14}O_{1}N_{4} - i.c., \\ NOH: C_{1}H_{4}: N_{1}NIII.CO.CH_{5}NI_{5}NI.CO.C_{6}H_{5} \end{array}$ 

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, 176-207).

### TETRAMINES.

# Hexamethylene tetramine C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>N<sub>4</sub> (*Urotropine*).

Wöhlk, A. Urotropin Hexamethylentetramin. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, \$\pi 765-766\right).

1620 AMINO-DERIVATIVES OF UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS.

# $\begin{array}{ccc} AMINES & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n} + \mathbf{N}_{2} \\ & \mathbf{AMINE} & \mathbf{C}_{4}\mathbf{H}_{14}\mathbf{N}_{2} \end{array}$

### Diaminobutylene

 $NMe_2.CH_2.CH: CH.CH_2.NMe_2$ 1.4-Tetramethyldiaminobutene- $\Delta^2$ ).

Willstätter, R. und Schmaedel, W. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1992-1999).

### AMINE $C_{\epsilon}H_{14}N_{2}$

Hexinene diamine C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>/NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> Sidorenko, K. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 808-905.

## 1630 AMINO DERIVATIVES OF BENZENOID HYDROCARBONS.

Anselmino, O. Isomere Schiff'sche Busen, [Amline etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3989-3997).

Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren. Berlin, Ber. D. plarm. Ges., **15**, 1905, 422-426.

Baeyer, A. Triphenylmethyl. [Stick-stoffhaltige Derivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. 569).

Barzilovskij, Ja. N. Action du K<sub>s</sub>Fe Cy<sub>b</sub> sur les polyamines aromatiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (337-348).

Betti, M. Reazione generale di condensazione fra β-naftolo, aldeidi e . . . [ammoniaca]: Nota IV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, 17-26).

————— e Torricelli, A. Sulla funzione delle basi β-naftol-aldaminiche [HO.C<sub>16</sub>H<sub>6</sub>.CRH.NH<sub>1</sub>]. loc. cit., (I-17).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schwedligsaurer Salze auf aromatische Amidoverbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig. N.F., 70, 1904, (315-364); 71, 1905, 433-451.

Busch, M. und Rinck, A. Produkte der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Alkylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1761-1772).

Butterlin, J. Bildung von Indazolen aus bromierten o-methylierten Aminen. Basel, Diss., 1904, (53).

Dürrschnabel, K. und Weil, H. Einwirkung der schwefligen Saure auf die Triphenylmethan-Farbstoffe. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3492-3496).

Erdmann, E. Ursolfärberei (Färben von Rauchwaren). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1377–1382).

Franzen, H. Reduction von Oximen und Hydrazonen mit Zinkstaub und Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1417).

Haller, A. Les produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétraméthyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (547-552).

Hunke, L. Einwirkung von tertiären Aminen auf Tetrachlor-p-Kresolpseudobromid. Diss. Marburg, 1904, (56).

Jaeger, F. M. [Crystallographic study of diphenyllivdrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and of] the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466-474), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], 387-395), (Dutch).

Jungius, C. L. Die Umlagerung im festen Zustande des Diazoamidotoluols im Amidoazotoluol. (Holländisch: Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (246-

Kehrmann, F. Farbige und farblose Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3777–3778).

Kipper, H. Verwendung von Phenvläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. l.e., (2490-2493).

Kirpitschnikoff, S. Ozydation der höheren Homologen des Auilins auf der Faser. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (233-234); Textilztg, Braunschweig, 3, 1905, (499-500).

Koburger, J. Einwirkung von Aethylendisulfochlorid auf aromatische Aminbasen. Diss. Freiburg i. Br., 1903. (III  $\pm 44$ ).

Langhammer, O. Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen. Diss. Berlin, [1905], (63).

Lemoult, P. Sur l'anilide orthophosphorique et ses homologues; de la nonexistence du composé

 $C_6 H_5 \Lambda z \Lambda - P \equiv (\Lambda z C_6 H_5)_2$ . Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (206- $208 \cdot .$ 

Rétrogradation de quelques amines secondaires cycliques. l.c., .978 -980<sub>1</sub>.

--- Action du pentachlorure de phosphore sur les amines eveliques tertiaires. Synthèse de matières colorantes et formation de phosphore. l.c., **140**, 1905, (248-250).

List, G. Die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amido-Gruppen substituierter Diamine. Diss. Tübingen [1905], (59),

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Constitution des substances réductrices susceptibles de développer l'image latente sans être additionnées d'alcali. Monit. sci. Quesn., Paris, ser. 4, 18, 1904, (341-343).

Manns, J. Kondensation aromatischer o-Amidoketone. Ueber Normal-Propylu. Isopropylanthranil. Diss. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (88).

Mohr, O. Die Lossensche Umlagerung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, 133–149).

Ogloblin, V. N. L'huile d'aniline-toluidine obtenue de la naphte de Caucase. Russ.) St, Peterburg, Žurn. russ. fiz.ehim. Obšć., 36, 1904, (680-711).

Pohl, W. Isomerie zwischen Antidiazolivdraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Pringsheim, H. H. Gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. Gefärbte und chem. Ges., 38, 1905, (3354-3356).

Prud'homme, M. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (43–44).

Raken, H. W. R. [Die Umlagerung aromatischer Nitrosaminen in substituierten p. Nitrosamilinen und deren Geschwindigkeit.] Holländisch Helder C. de Boer Jr., 1904, 51. 23 cm.

Reitzenstein, F. und Runge, O. Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankohlenstoff auf den Farbeharakter der Triphenylmethanfurbstoffe. J. prakt. Chem. Leipzie, N.F., 71, 1905, 57-132).

Sand, J. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3642-8654).

Schwarz, R. Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Basen. Diss. Göttingen. 1903, (47.

Sluiter, C.H. Le mécanisme [de la transformation de l'acetophénone-oxime en acétanilide, exemple de la transformation intramoléculaire de Beekmann. Amsterdam Scheltema en Holkema, 1905, 19-29, 24 cm.; Rec. Trav. chim. Leiden, 24, 1905, 372-376.

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350-355).

Stein, R. Carbanilidbildung und Acetylierung von 1.3-Dicarbonylverbindungen. Diss. München, 1905, 71.

Stollé, R. Einwirkung von Ammoniak auf Tetrabroml enzalazin. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F. 71, 1905, 430-331.

Upson, H. T. The molecular rearrangement of anninophenylalkyl carbonates. Pt. 3. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1994, 43-43.

Wechsler, E. Uber Beziehungen zwischen Nitrose- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. [Oxybenzylphenylnitrosamine.] Diss. Würzburg, 1902. (30).

Weinschenk, A. Eine von der Indulinschmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischem Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin. 4, 1905, (337-339).

Zincke, T. Einwirkung von Salpetersaure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. I. auf p-Xylidin-5-sulfosäure; von E. Ellenberger. H. Auf m-Xylidinsulfosaure; von A. Maué. Hl. Auf o-Toluidin-5-sulfosäure; von Ph. Malkomesius. IV. Verschiedene Amidosulfosäuren des

Benzols und Toluols; von A. Kuchenbecker. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

und Würker, W. Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid. l.c., 338, 1905, (107-141; 339, 1905, (193-201.

Koeppritz, R. Condensationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Aminen. Diss. Tübingen, 1902, (47).

### MONAMINES, AMINES $C_nH_{2n-5}N$ AMINE $C_sH_5N$ Aniline $C_6H_5NH_2$

Dobroserdov, D. Action de la vapeur d'aniline sur une dissolution du chlorate d'aluminium. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 483-485).

German, P. Anilides de l'arabinose et de la rhamnose. Russ. St. Peterburg, l.e., proc.-verb. 1564).

Gilchrist, L. Electrolysis of acid solutions of analine. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (539]-547).

Grossman, H. und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem, Hamburg, 46, 1905, 361-405).

 $\begin{array}{lll} \mbox{\bf Gutbier,} & \Lambda. & [PdCl_22PhNH_3C1\,;\\ PdBr_22PhNH_3Br\,; & PdCl_22PhNH_2\,;\\ PdBr_22PhNH_2\,] & Berlin, & Ber. & D. & chem.\\ Ges., & \mbox{\bf 38,} & 1905, (2105-2111). \end{array}$ 

**Hinsberg**, O. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. *l.c.*, 1130-1137).

Hrn. K. A. Hofmann zur Erwiderung (Betr. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin, Diese Ber. **38**, 1905, (1432).] *l.c.*, (1901–1902).

**Hofmann,** A. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. *l.c.*, (1432–1433).

**Lippmann**, L. Reaktion saurer Methylengruppen mit p-Nitrosodialkylanilm. Diss. Berlin, [1905]. (31).

Nastíukov, A. M. Action du formaline sur l'aniline. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1994, proc.-verb. 1125-1126).

Sabatier, P. Préparation par catalyse de l'aniline et des alcalis analogues. [În:

5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1901, (617–618).

**Schulz**, M. Neue a-Cyanbenzyl- und -methyl-Aniline und aus solchen darge-stellte a-Carbonamide und μ-Cyanazomethine. Diss. Berlin, 1905, (64).

Weinland, R. F. Fluorhydrate einiger Anilide und substituierter Aniline. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, +1904), H. 1, 1905 (191-193); mit II. Lewkowitz, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (39-51).

ACETYL DERIVATIVE C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH.CO.CH<sub>3</sub> (Acetaniliale).

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (475–494).

### Phosphoryl derivative PO(NHPh)<sub>3</sub>

**Lemoult**, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (206–208).

#### DICHLOROANILINE.

Noelting, E. und Kopp, E. Amidop-dichlorbenzol. Berlin, Ber. D. chem-Ges., 38, 1905, (3506-3515).

DITODOANILINE.

 $\mathrm{NH_2.C_6H_3I_2}$  [1:2:4] and its diacetyl derivative  $\mathrm{NAc_2.C_6H_3I_2}$ 

Brenans, P. Paris, C. R. Acad, sci., 139, 1904, (63-65).

#### NITROANILINES.

Jaeger, F. M. Morphotropische Beziehungen bei den in der Amino-Gruppe substituierten Nitro-Anilinen Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (113-146).

**Lloyd**, J. A. Nitraniline and Nitrosoaniline als Pseudobasen. Diss. Würzburg, 1903, (68).

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonylmethyl-o-,-m- and p- nitroanilines,

C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.SO<sub>2</sub>.NMe,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NO<sub>2</sub>, and their reduction.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (73–87).

Mulder, A. Darstellung verschiedener substituierter 2.4- Dinitroanilinen, ihre Oxydations- and Nitrationsprochkte.] (Holländisch) Urrecht (J. van Boekhoven), 1905, (130). 22 cm.

## Dhodonitroaniline $NH_2, C_6H_2I_2, NO_2$ [1:2:6:3]

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (63-65).

# TRICHLOROPHENYLNITRAMINE C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>3</sub>.NH.NO<sub>2</sub>

Orton, K. J. P. and Smith, A. E. [I-Nitroamino-2:4:6-trichlorobenzene and its conversion into s-trichlorophenyl-iminotrichlorobenzoquinone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389-397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

### DIBROMOPHENYLNITRAMINE C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Br<sub>2</sub>.NH.NO<sub>2</sub>

Orton, K. J. P. and Smith, A. E. [1- Nitroamino-2: 6- dibromobenzene and the action of sulphuric acid on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389–397; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91–92).

DITHOANILINE  $C_{12}H_{12}X_2S_2$  *i.e.*  $XH_2.C_6H_4.S.S.C_6H_4.XH_2$ 

The hydrochloride and acetate, also an isomeride.

Hinsberg, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1130-1137).

### Methylaniline C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NHMe

Goldschmidt, C. Monomethylanilin. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (444).

Valeryl derivative Me<sub>2</sub>CH.CH<sub>2</sub>.CO.NPh.Me.

Auger, V. Paris, C.-R. Acal. sci., 139, 1904, (299-301).

### Dimethylaniline PhNMe2

Goldschmidt, C. Dimethylanilin. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1229).

Zincke, T. und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4146-4122).

Willcox, O. W. Compound with sulphur trioxide PhNMe<sub>2</sub>SO<sub>2</sub> and the compounds of this body with acetone and with malonic ether.] Amer. Chem. J., Baltimore, Md. **32**, 1904, (446-476).

p-Bromodimethylaniline dibromide.  $Br. C_6 \Pi_4. NMe_2 Br_2$ 

Hantzsch, A. und Grof, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (2154-2161).

### Ethylaniline C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.NHEt

Blume, G. und Klöffler, H. Eine einfache Reindarstellung von Monoäthylanilin aus technischem Monoäthylanilin. l.e., (3276).

Kipping, F. S. and Hunter, A. E. l-Phenylethylamine. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 126-127.

### Diethylaniline C6H5NEt2

Nitro- and nitroso- derivatives.

Jaeger, F. M. Asmorphism of paranitrodiethylaniline and paranitrosediethylaniline. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, 658-866, with 1 pl.), English: Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 651-660, with 1 pl.). Dutch.

Methyl-l-amylaniline  $C_6H_5$ , NMe  $C_5H_{11}$  and its compounds.

Jones, H. O. [Methyl-l-amylaniline and its compounds with alkyl iodides-Phenyldimethyl-l-amylammonium iodide; phenylmethyl-l-amylammonium iodides; phenylbenzylmethyl-l-amylammonium iodides and camphorsulphonates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (135-144); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 10

Propylidene-aniline.

Amann M. Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Ein Beitrag zur Frage der Existenz streoisomerer Anilverbindungen. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, 43.

Diphenylamine Ph2NH

Kadiera, V. Einwirkung von Schwefelsaure auf Diphenylamin. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3575-3578).

Kehrmann, F. und Kaiser, R. Ein neues Dinitro-diphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3778-3779; Kaiser, R. Genève, Diss., 1904, 10

Bay, I. La réaction de la diphénylamine sur l'acide nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 796-797.

Ušakov, A. Les nitrates de diphénylamine. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsc., **37**, 1905, 911-912.

Action du peroxyde d'hydrogene sur une solution de diphénylamine dans l'acide sulfurique. Russ. Le., 913-915.

# Benzylidene-aniline $C_{\delta}\Pi_{\delta}N:C\PiPh$

Rhomberg, V. Benzylidenanifinnitril. Diss. k. techn. Hochschule, München. 1903, 411.

### AMINES CTHON

### Toluidine CH<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NH<sub>2</sub>

Oberheide, F. Die Isomeriefrage in der Reihe der asymmetrischen Tolylammoniumsalze nebst neuen Beobachtungen über sterische Hinderung Diss. Tübingen. 1903, 39.

Reinhardt, W. Neue Abkömmlinge des Nitrotoluidins vom Schmelzpunkte 107°. Diss. Erlangen, 1904, 47).

 $\begin{array}{ll} \text{o- and } p\text{- Tolubine salts} \\ PdCl_2^2C_7H_7NH_3Cl\ ; & PdCl_2^2C_7H_7NH_2 \\ PdBr_2^2C_7II_7NH_2Br\ ; & PdBr_2^2C_7H_7NH_2 \end{array}$ 

Gutbier, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2105-2111).

### o-Toluidine.

Holleman, A. F. On the preparation of pure o-toluidine and a method for ascertaining its purity. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, 395–397., (English; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 398–401., (Putch).

DERIVATIVE Me.C6H4.NH14P.OEt, EtOH

Lemoult, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 109-411).

Mono-, bi- and tri-culoroacetyl derivatives.

Bodroux, F. l.e., 141, 1905, (195-196.

 $\begin{array}{c} Dibromo-4-nitro-o-toluidine\\ C_6HMeBr_2(NO_2),NH_2 \end{array}$ 

Morgan, G. T. and Clayton, A. [Dibromo-4-nitro-o-toluidine.] London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (944–951).

3,5-Dinitro-2-nitroaminotoluene and its salts and the N- and O- methyl ester.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, 202-241).

### Dimethyl-p-toluidine

3-Bromonifrodimethyl-p toluidine  $C_bH_2\mathrm{MeBr}(\mathrm{NO}_2).\mathrm{NMe}_2$ 

Morgan, G. T. and Clayton, A. [3-Bromonitrodimethyl-p-toluidine and its reduction.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 914–951).

### Benzylamine

 $\begin{array}{c} \mathrm{C_7H_9N} \ i.e. \ \mathrm{C,H_5,CH_1,NH_2} \\ \text{o-Chloroblyzyiamine} \\ \mathrm{Cl.C,H_4,CH_2NH_2} \end{array}$ 

Franzen, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1417).

### n-Benzoylbenzylamine C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>,CH<sub>2</sub>,NH.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

The O-dioxy, O-oxymethoxy, 2,5-dioxy, m-nitro and m-amino, p-oxy, and m-nitro and m-amino- o-oxy derivatives.

Einhorn, A., Bischkopff, E. und Szelinski, B. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (223-252).

### Benzylaniline C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>.NIIC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> ACETYL DERIVATIVE C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NPhAc

**Auger**, N. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (299-301).

### Benzylethylaniline C7H7NPhEt

Bosch, E. Aethylbenzylanilin. Diss. techn. Hochschule, München. 1904, (48).

**Gnehm**, R. Aethylbenzylanilin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (150–151).

Vaubel, W. und Scheuer, O. Benzyläthylanilin und Benzylidenanilin. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (88-89).

### Benzylallylaniline

 $C_6H_5.N(C_7H_7).C_3H_5$ 

Jones, H. O. [Action of methyl iodide on benzylallylaniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1721-1735); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (237-238).

#### α-Benzylphenylallylammonium salts.

Harvey, A. W. α-Benzylphenylallylammonium compounds . . [d-and-l-benzylphenylallylammonium iodides and d-and-l-camphor sulphonates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1481–1487); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228–229).

### Benzylpropylaniline

PHENYLBENZYLMETHYLPROPYL AMMONIUM IODIDE C17H22NI

d-and-l-modifications and their d-camphorsulphonates.

Wedekind, E. und Frölich, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3438-3446).

### Benzyl isobutylaniline

BENZYI PHENYLISOBUTYLMETHYL

AMMONIUM IODIDE

C18H24NI

d-and-l-forms and their bromo camphorsulphonates.

Wedekind, E. und Fröhlich, E. l.c., (3933-3938).

### Benzyl-o-toluidine.

Jaeger, F. M. [Crystallographie investigation of] ortho-nitrobenzylorthotoluidine. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (666–668), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (641–643), (Dutch).

### AMINES $C_8H_{11}N$ Xylidine.

Gutbier, A. Palladium. [Derivate des Xylidins.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (23-41).

### o-Xvlidine Me<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>NII<sub>2</sub>

Bacovescu, A. Dérivés de l'orthoxylamine. Genève, Thèse, 1904, (50).

### Benzenesulphone-o-xylidine C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>.NH.SO<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

and DIBENZENE DISULPHONE-0-XYLIDINE.

Hinsberg, O. and Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906–911).

### m-Xylidine $C_6H_3Me_2(NH_2)$ [1:3:4] PROSPHORYL DERIVATIVE PONHC<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me<sub>2</sub>)<sub>3</sub>

Lemoult, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (206-208).

# Derivatives $(C_6H_3Me_2,NH)_4P.OMe_3MeOH$ and $(C_6H_3Me_2,NH)_4P.OEt_5EtOH$

Lemoult, P. l.c., (409-411).

Benzoyl and acetyl derivatives of the 2-and 6-NITRO-m-XYLDINES.

Errera, G. e Maltese, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (277-290).

### **s-Xylidine** $C_6H_3Me_2.NH_2$ [1:3:5]

Willgerodt, C. und Schmierer, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472-1478).

### p-Xylidine $C_6H_3Me_2.NH_2[1:4:2]$

Benzenesulphone-p-xylidine and Benzenesulphone ethylxylidine.

Hinsberg,  $\Theta$ , and Kessler, J. l.c., (906-911).

### 3,5-DINITRO-2-NITROAMINO-p-XYLENE and its salts.

**Zincke**, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

Ethyl-p-xylidine  ${}^{\uparrow}C_{\downarrow}H_9.XH.C_2H_5$ 

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906–911).

### α-Phenylethylamine CH<sub>3</sub>.CHPh.NH<sub>2</sub>

**Lovén**, J. M. Optisch aktive Phenäthylamine (a-Aminoäthylbenzole). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (307–314).

### AMINES C<sub>2</sub>H<sub>13</sub>N Pseudocumidine

Benzenesi lphone- $\psi$ -cumidine  $C_9\Pi_{14}.NH.SO_2.C_9H_5$ 

DIBENZENEDISULPHONE-\(\psi\)-CUMIDINE.

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

Propylphenylamine C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub>

γ-CHLORO-ο-PROPYLPHENYLAMINE CH<sub>2</sub>Cl<sub>1</sub>CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.XH<sub>2</sub>

Braun, J. von und Steindorff, A. l.c., (850-855).

# Isopropylphenyl-dimethyl-amine $NMe_2.C_b\Pi_4C\Pi Me_2$

(1-Isopropyl-1-dimethylamino-benzene) and the methiodide, methobromide and salts.

Sachs, F. und Sachs, L. l.c., (517-526).

# $\begin{array}{c} \text{$\alpha$-Phenylpropylamine $PhCHEt.NH$}_2\\ & C\text{-}\mathbf{E}thylbenzylaniline \end{array}$

 $C_6H_5$ , NH, CH(Et),  $C_6H_5$  and its salts.

Busch, M. und Rinck, A. l.e., (1761-1772).

AMINE  $C_{10}H_{10}N$ 

α-Phenylbutylamine C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.CHPh.NH<sub>2</sub>
C-Propylbenzylaniline

 $C_6H_5.NH.CH(C_3H_7).C_6H_5$ 

and its salts.

Busch, M. and Rinck, A. loc. cit.

AMINE C11H17N

 $\begin{array}{ll} \textbf{Amylphenylamine} & \text{CHEt}_2.C_6\Pi_4.N\Pi_2 \\ \textbf{-Diethylcarbinyl-1-dimethylaminobenzene} \end{array}$ 

NMe .C.H<sub>4</sub>.CHEt<sub>2</sub>

and the methiodide and salts and the corresponding NEt<sub>2</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, CHEt<sub>2</sub>

Sachs, F. und Sachs, L. l.c., (517-528).

AMINE  $C_{12}H_{12}N$ 

Phenylhexylamine C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>.CHPh.NH<sub>2</sub>

C-Isoamylbenzylaniline  $C_6H_5$ .NH. $CH(C_5H_{11})$ . $C_6H_5$ 

Busch, M. und Rinck, A. l.c., (1761-1772).

## $\begin{array}{ccc} AMINES & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-11}\mathbf{N} \\ & \mathbf{AMINE} & \mathbf{C}_{10}\mathbf{H}_{9}\mathbf{N} \end{array}$

 $\alpha$ -Naphthylamine  $C_{10}H_7.NH_2$ 

Ruhig, F. Einwirkung von Aether und Aluminiumchlorid auf a-Naphtylamin. Diss. Giessen, 1905, (39).

### β-Napthylamine C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>.NH<sub>2</sub>

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la  $\beta$ -naphtylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (297–299).

### Di- $\beta$ -naphthylamine $(C_{10}H_7)_2NH$

Schaposchnikoff, W. und Goleff, F. αα-Dichlor-ββ-dinaphtylamin. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (281-283).

AMINES  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-13}\mathbf{N}$ AMINE  $\mathbf{C}_{13}\mathbf{H}_{13}\mathbf{N}$ Diphenylcarbinylamine  $Ph_{2}CH.NH_{2}$ 

 $\begin{array}{c} \textbf{Diphenylanilidomethane} \\ \text{$C_6H_5.NH.CH.Ph}_2 \end{array}$ 

Busch, M. and Rinck, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1761-1772).

### Diphenyl-toluidino-methane

 $Me.C_6H_4.NH.CHPh_2$  o-and p-toluidino compounds.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

# AMINE $C_{14}H_{15}N$ P-Aminodiphenylethane $CH_3$ . C'HPh. $C_6H_4$ . $NH_2$

and the benzoyl derivative.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

### α-β-Diphenylanilidoethane Ph.NH.CHPh.CH<sub>2</sub>Ph and its salts.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} AMINE & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n-14}}\mathbf{N} \\ \mathbf{AMINE} & \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{15}\mathbf{N} \\ \mathbf{Aminostilbene}. \end{array}$ 

Hilpert, S. Chemische Lichtwirkungen Reaktionen des I-Amido-2-uitrostilbens. Diss. Berlin, 1905, (46).

# 4-Dimethylaminostilbene NMe<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH : CHPh

Sachs, F. und Sachs, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

AMINE  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-17}\mathbf{N}$ 

AMINE  $C_{14}H_{11}N$ 

### Anthramine

 $\alpha$ -C $_{14}H_{9}$ .NH $_{2}$ Salts, dihydride and

α,α-dianthramine  $(C_1,H_9)_2NH$ Dienel, H. l.e., (2862-2867).

 $\begin{array}{ccc} AMINE & \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{211-19}\mathbf{N} \\ \mathbf{AMINE} & \mathbf{C}_{17}\mathbf{H}_{15}\mathbf{N} \end{array}$ 

Phenyl- $\alpha$ -naphthyl-carbinylamine  $C_{10}H_7.CHPh.NH_2$ 

Phenyl- $\alpha$ -naphthylanilidomethane  $C_8H_5.NH.CHPh.C_{10}II_7$ 

Busch, M. und Rinck, A. l.c., (1761-1772).

 $\begin{array}{ccc} AMINES & \textbf{C}_0\textbf{H}_{2n-21}\textbf{N} \\ \textbf{AMINE} & \textbf{C}_{19}\textbf{H}_{17}\textbf{N} \\ p\textbf{-Aminotriphenylmethane} \\ & \text{NH}_2.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CHPh}_2 \end{array}$ 

Benzoyl derivative; 3-nitro and 3-nitro-4-benzoylaminotriphenylmethane.

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 71, 1905, (566-576).

### AMINO-ALCOHOLS

[See also the corresponding alcohols 1200-1250].

 $\begin{array}{ll} AMINO\text{-}ALCOHOL & C_nH_{2^n-5}ON\\ \textbf{AMINO\text{-}ALCOHOL} & C_7H_9ON\\ o\text{-} \ and \ m\text{-} \ Aminobenzyl \ alcohol \end{array}$ 

NH<sub>2</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, CH<sub>2</sub>, OH **Mettler**, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1745-1753).

 $\begin{array}{ccc} AMINO\text{-}ALCOHOLS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-13}\textbf{ON} \\ \textbf{AMINO-ALCOHOL} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{15}\textbf{ON} \\ \textbf{Diphenyloxyethylamine} \end{array}$ 

HO.CPh<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.NH<sub>2</sub> **Paal,** C. und **Weidenkoff,** E. *l.c.*, (1686-1689).

AMINO-PHENOLS

[Sec also the corresponding phenols 1230].

 $\begin{array}{ccc} AMINOPHENOL & \mathbf{C_nH_{2n-5}ON} \\ & \mathbf{AMINOPHENOL} & \mathbf{C_6H_7ON} \end{array}$ 

Aminophenol HÖ.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub>

Methyl ether MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub>

(Anisidine).

Diphenylcarbinylanisidine  $C_{20}H_{19}ON$  i.e.

MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH.CHPh<sub>2</sub> (Diphenylanisidinomethane) o- and p- compounds.

Busch, M. und Rinck, A. l.c.,\*(1761-1772).

### p-Aminophenol.

**Fabre**, C. Révélateurs au méthylparamidophénol. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin, 1904, (316–347).

Lumière, A., Lumière, L. und Seyewetz, A. Herstellung und entwickelnde Eigenschaften des Metochinons, einer Verbindung des Methylparamidophenols (Metol) mit dem Hydrochinon. D. Phot. Ztg. Weimar, 27, 1903, (377–384).

Reverdin, F. und Dresel, A. Dinitroderivate des p-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1593-1599).

Zernik, F. Phenacetin und die übrigen therapentisch verwendeten Derivate des p-Amidophenofs. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (279–280, 288, 295–296).

DINITRO-p-AMINOPHENOL  $C_6H_2(NO_2)_2(NH_2)(OH)[6;4;2;1]$  (Pieramiv acid).

Borsche, W. und Heyde, A. Aromatische Purpursäuren, VIII. Pikraminsäure und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3938–3942).

Phenylaminophenol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.NH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH (Oxydiphenylamine).

Reverdin, F. et Delétra, E. Dérivés chloronitrés et nitrés de la 4-oxy-2'4-dinitrodiphénylamine. Genève, Arch. Sci. Phys., (sér. 4), 17, 1901, (423-432).

AMINOPHENOL C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>ON ω-Amino-o-ethylphenol HO.C<sub>6</sub>Π<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.NH<sub>2</sub> and the methyl ether MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub>

Pschorr, R. und Einbeck, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2067-

1630

786

2077); **Einbeck**, H. Diss. Berlin, 1905, (63).

### AMINOPHENOL C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>ON

Thymolylamine C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Me(OH).NH<sub>2</sub>

Dithymolylamine  $C_{20}H_{29}O_2N$  i.e.  $[C_0H_2(OH)(Me)(C_3H_7)]_2$ :NH The dimethyl, methyl and dibutyl ethers.

**Decker**, H. und **Solonina**, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (64-68).

AMINOPHENOL  $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-5}\mathbf{0}_{2}\mathbf{N}$ AMINOPHENOL  $\mathbf{C}_{7}\mathbf{H}_{9}\mathbf{0}_{2}\mathbf{N}$ Amino-orcinol

Henrich, F. and Schierenberg, F. Ein Oxydationsprodukt des Amidoorcinmonomethyläthers. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (365-374).

 $\begin{array}{ccc} AMINOPHENOL & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n-5}\textbf{0}_3\textbf{N} \\ & \textbf{AMINOPHENOL} & \textbf{C}_7\textbf{H}_{9}\textbf{0}_3\textbf{N} \end{array}$ 

Trioxybenzylamine  $[5:4:3:1]C_6H_2(OH)_3.CH_2.NH_2$ 

 $\begin{array}{c} Trimethyl\ ether\ \ C_{10}H_{15}O_3N\ \emph{i.e.}\\ C_6H_2(OMe)_3CH_2.NH_2\\ (Trimethoxybenzylamine). \end{array}$ 

**Heffter**, A. und **Capellmann**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3634–3640).

AMINOPHENOL  $C_nH_{2^{n-11}}ON$ AMINOPHENOL  $C_{1^5}H_{1^9}ON$ Amino iso-amyl- $\beta$ -naphthol  $HO_iC_{1^6}H_{1^6}CH_iC_4H_5).NH_2$ 

Betti, M. e Torricelli, A. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (1-17).

 $\begin{array}{c} \textbf{Benzylideneaminoamyl-}\beta\text{-naphthol} \\ \textbf{HO.C.}_{10}\textbf{H}_{6}.CH(C_{4}\textbf{H}_{9}).X:CHPh \end{array}$ 

Betti, M. l.c., (17-26).

AMINOPHENOLS C<sub>11</sub>H<sub>21-17</sub>ON

AMINOPHENOL C<sub>14</sub>H<sub>11</sub>ON

1.2-Aminoanthrol

 $\begin{array}{c} C_6\Pi_4:C_2\Pi_2:C_6\Pi_2(OH).N\Pi_2\\ \text{and } 1.2\text{-}Acetylamino authrol} \text{ and } triacetyl\\ amino-authrol}. \end{array}$ 

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59–89). AMINOPHENOLS  $C_nH_{2^{n-19}}ON$ AMINOPHENOL  $C_{17}H_{15}ON$ Aminobenzyl- $\beta$ -naphthol

HO.C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>.CPhH.NH<sub>2</sub> Salts and acetyl and benzoyl derivatives.

Betti, M. e Torricelli, A. Gazz. ehim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (1-17).

### Isopropylidene-amino-benzyl-\beta-naphthol

HO.C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>.CHPh.N:CMe<sub>2</sub>

Betti, M. e Foa, V. l.c., (27-35).

Salicylideneaminobenzyl- $\beta$ -naphthol

HO.C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>.CHPh.N:CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH Betti, M. e Foà, V. loc. cit.

Cinnamylidanaaminah

Cinnamylideneaminobenzylβ-naphthol HO.C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>.CHPh.N:CH.CH:CHPh Betti, M. e Foà, V. loc. cit.

AMINOPHENOLS C<sub>n</sub>H<sub>2n-19</sub>O<sub>2</sub>N

AMINOPHENOL  $C_{17}H_{15}O_2N$ Dioxyphenylnaphthylcarbinylamine  $HO.C_{16}H_8.CH(NH_2).C_8H_4OH$ 

Betti, M. e Torricelli, A. l.c., (1-17).

AMINO-ALDEHYDES, [See also the corresponding aldehydes 1400-1450]

Aminobenzoic aldehydc NH<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,CHO [Sec also 1430].

Methylaminobenzoic aldehyde.

Schmidt, O. N-Methyl-o-amidohenzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges, 38, 1905, (200-203).

Dimethylaminobenzoicaldehyde and diethylaminobenzoic aldehyde.

Sachs, F. und Sachs, L. 38, 1905, (517-526).

AMINO-KETONES.

[See also the corresponding ketones 1500-1550.]

AMINO-KETONE CnH2n-70N

AMINO-KETONE C.H.ON

Amino-acetophenone NH<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO.CH<sub>3</sub>

Broniatowski, H. Nitrierung des Acetylmetaamidoacetophenons, Diss.

techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (55).

# AMINO-KETONE C<sub>n</sub>H<sub>2n-7</sub>0<sub>2</sub>N AMINO-KETONE C<sub>k</sub>H<sub>9</sub>0 N Oxyaminoacetophenone CH<sub>3</sub>:CO.C<sub>8</sub>H<sub>2</sub>:OH:NH<sub>2</sub>

Schüler, A. Derivate des 2-Oxy-5-Amino-o-Chloracetophenons und einige Cumaranone. Diss. Rostock, 1903, (56).

# AMINO-KETONE $G_nH_{2^{n-19}}O_3N$ AMINO-KETONE $G_{14}H_9O_3N$ Oxyaminophenanthraquinone,

Schmidt, J. und Leipprand, F. Ueberführung, von 4. 5-Dinitro in 4. 5-Amidooxy- Phenanthrenchinon. Barlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (3733-3737).

# $\begin{array}{ccc} \textit{AMINO-KETONE} & C_n H_{2n-19} \mathbf{0}_4 N \\ & \text{AMINO-KETONE} & C_{14} H_{9} \mathbf{0}_4 N \\ & \text{Dioxyaminoanthraquiuone}. \end{array}$

Erber, J. Amidoalizarine. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (49).

### HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

[Individual Oxims are indexed under the corresponding aldehyde or ketone.]

Brand, K. Herstellung von β-Arylhydroxylaminen durch elektrochemische Reduction von aromatischen Nitrokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3076–3078).

Francesconi, L. e Ferrulli, F. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (188-206).

e Piazza, E. Composti di argento e di mercurio di alcune ossime e trasformazione delle ossime stereoisomere. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (128-137).

Hentschel, W. Verhalten der Carbanilido-N-Aryl-Aldoxime gegen verschiedene Basen. Diss., Leipzig, 1902, (51).

Oliveri-Tortorici, R. Monoeteri delle chinondiossime. Gazz. chim., ital., Roma., 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (237-240).

Sickermann. C. Salzbildung und Veresterung der m-Nitrobenzaldoxime wie der p-Chlorbenzophenonoxime und p-Tolylphenylketoxime. Diss. Leipzig, 1903, (62). Werner, A und Detscheff, T. Beckmannsche Umlagerung bei Oximen benzonartig constituirter Ketonalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84).

Wortmann, W. Zur Kenntnis der N-Arylhydroxylamine, Diss. Leipzig, 1903, (51).

### Phenylhydroxylamine.

Weitnauer, H. β-Phenylhydroxylamin und o-Amidobenzaldehyd. Zürich. Diss., 1901, (88).

 $\begin{array}{l} D_{1\Lambda X180YL\text{-}PHENYL\text{-}HYDROXYLAMINE} \\ C_{22}H_{19}O_5N \ \ i.e. \\ PhN(O.CO.C_6H_4.OMe)(CO.C_6H_4.OMe) \end{array}$ 

**Ciamician**, G. und **Silber**, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3813-3824).

## Mono- and Di-benzoyl-hydroxyl-amine.

Marquis, R. Les acides benzhydroxamique et dibenzhydroxamique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1398–1400).

α-and β-Benzoin oxime C<sub>14</sub>II<sub>13</sub>O<sub>2</sub>N and their acetyl and carbanilido derivatives.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84)

### DIAMINES.

### DIAMINES CnH<sub>2n-4</sub>N<sub>2</sub>

Phenylene-diamine  $C_6\Pi_4(N\Pi_2)_2$ 

Benzenesulphonyl derivatives of o-, mand p-Phenylenediamines PhSO<sub>2</sub>.NH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub>

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. The diazo-derivatives of the benzenesulphonylphenylenediamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

Benzenesulphonylmethyl derivatives of o-, m- and p-Phenylenediamines PhSO<sub>2</sub>.NMe.C<sub>8</sub>H<sub>4</sub>.NH<sub>2</sub>

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonylmethyl-o-, -nn-and -p-phenylenediamines and their diazotisation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

788 1630

Tetradenzenetetrasulphone derivatives of m- and p-Phenylenediamine  $C_6H_4[X(SO_2Ph)_2]_2$ 

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

BIS - DIBENZENESULPHONEMETHYLENE-ETHYL-ENE-and TRIMETHYLENE-m-PHENYLENE DIA-MINE also BIS-DIBENZENESULPHONE TRI-METHYLENE-p-PHENYLENEDIAMINE.

Hinsberg, O. und Kessler, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110-121).

### o-Phenylene-diamine.

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Oxydation des o-Phenylendiamins. (VII. Mitt. über ('hinoïde.) Berlin, Ber. D., chem. Ges., 38, 1905, (2348-2352).

### m-Phenylene-diamine

4.6-Dibromo-m-phenylenediamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [Action of diazonium salts on 4:6dibromo-m-phenylenediamine.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (935–944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (179).

#### Dhodo-m-phenylenediamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [Di-icdo-m-phenylenediamine and its azo-derivatives. s-Diphenyldicarbamidoderivative, C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>I<sub>2</sub>/NH.CO.NHPh)<sub>2</sub>] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (935-944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

### 4-Nitro-m-phenylene-diamne.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [1-Nitro-m-phenylenediamine and its 2:6-dibro-G-bromodiacetyl-6-bromo-, mo-, 6-chloro-, and diacetyl-6-chloroderivatives and their azo-compounds. London, J. Chem. Soc., 21, 1905, (935-914); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 87, 1905, (179).

### p-Phenylene-diamine.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. The formyl, acetyl, succinyl M. G. and benzoyl derivatives of p-phenylenediamine and the action of nitrous acid on them. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Naphthalene-α-and-β-sulphonyl derivatives  $NH_2.C_6H_4.NH.SO_2.C_{10}H_7$ ]. loc. cit.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Toluene-p-sulphonyl-and m-xylene-4-sulphonyl-p-phenylene-diamine. Benzene- 1: 3-disulphonylbis-p-phenylenediamine.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

### o-Phenylenedimethyl-diamine

4-Brono-N.N'-DIMETHYL-0-PHENYLENE-DIAMINE

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (320-328).

### sym-Dibenzyl-o-phenylenediamine

and 4-Bromo-N-N'-dimethyl-o-phenylenediamine.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (320-328).

### p-Phenylene-dimethyldiamine

Call (NHMe).

(N,N'-Dimethyl-p-phenylenediamine)

Salts and N, N'-di-p-toluenesulphone derivative.

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Le., (2244-2251).

### Phenylphenylene-diamine

 $NH_2.C_6\Pi_4.NHPh$ (Aminodiphenylamine).

Ueber Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Diss. burg, 1902, (39).

### DIAMINE C.H. N. Tolvlene-diamine

 $MeC_5H_2(NH_2)_2$ 

BENZENESULPHONYL DERIVATIVE NH2.C6H3Me.NH.SO2Ph

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905. (921-935).

#### 5-Brono-2.4-Tolylene-diamine.

Morgan, G. T. and Clayton, A. [5-Bromo- 2: 4-tolylenediamine.] L.c., (914-951).

### Tolylenedimethyldiamine

5-Bromo-as (4)-ыметнуц 2: 4-TOLYLENEDIAMINE

C<sub>9</sub>H<sub>13</sub>N<sub>2</sub>Br i.e. NMe<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>MeBr.NH<sub>2</sub>

Morgan, G. T. and Clayton, A. . . . . 5-Brouno-as (1) dimethyl- 2: 1- diamino-toluene [and its acetyl, 2-benzenesulphonyl and benzoyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (914-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183).

### DIAMINE C H<sub>1</sub>, N<sub>2</sub> p-Xylylene-2.5-diamine

 $C_6H_2Me_2(NH_2)_2[4:1:2:5]$ Benzenesulphonyl derivative  $XH_2.C_6H_2Me_2.XH.SO_2Ph$ 

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

### p-Tolyl-xylylene-οω-diamine

 $NH_2.C_6H_3Me.CH_2.NH.C_6H_4Me$ (o-Amino-m-xylyl-p-toluidine) and the condensation products with

aldelivdes. Walther, R. von und Bamberg, R. J prakt. Chem., Lcipzig, (N.F.), 71, 1905, (153–163).

#### DIAMINES C.H 2n-10 N2 $C_{10}H_{10}N_{2}$ DIAMINE

1.4-Naphthylenediamine

Benzenesulphonyl derivative  $NH_2.C_{10}H_6.NH.SO_2Ph$ 

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

#### DIAMINESC.H. 211-12 N 2 DIAMINE $C_{12}H_{12}N_2$ Diaminodiphenyl $NH_2.C_6H_4.C_6\Pi_4.NH_2$ (Benzidine).

Ehrenfeld, R. Benzidinsalze. (Benzidinfluorhydrate und Benzidinsiliciumfluorhydrat). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (422 - 424).

Kočubej, A. La composition du chromate de benzidine. (Russ.) Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (349-351).

Willstätter, R. und Kalb, L. Benzidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (I232).

> DIPHENYLBENZIDINESULPHONE  $C_{24}H_{18}O_{2}X_{2}S$

i.e. NHPh.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub> SO<sub>2</sub>

**Kadiera**, V. *l.c.*, (3575-3578).

Diphenylbenzidinedicarboxylic acid  $C_{26}\Pi_{20}O_4N_2$ 

i.e. [-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H]<sub>2</sub>

Kadiera, V. loc. cit.

DIAMINE  $C_{13}H_{14}N_2$ Diaminodiphenylmethane CH, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> NH<sub>2</sub> b<sub>7</sub>

2, 10-Diaminodiphenylmethane and the hydrochloride and acetate.

Zincke, Th. und Prenntzell, W. l.c., (4116-4122).

### Diaminoditolyl

 $\mathrm{NH_2.C_6H_3Me.C_6H_3Me.NH_2}$ (Tolidine).

Konstitution des o-Toli-Vicari, F. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1905, (39).

### DIAMINE $C_{14}H_{16}N_2$ Diaminodiphenylethane $CH_3.CH(C_6H_4.NH_2)_2$

TRICHI ORO-DINI FRAMINO-DIPHENYLETHANE  $CCl_3.CH_4.C_6H_4.XH.XO_2)_2$ 

Wheeler, A. S. and Glenn, M. R. Derivatives of trichlorethylidene-di-pnitrophenamine. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., **19**, 1903, (63-66).

#### DIAMINE $C_{15}H_{18}N_2$ Trimethylene-bisaniline

DIPHENYLNITROTRIVETHYLESEDIAMINE (PhNH.CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CH.NO<sub>2</sub>

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

#### DIAMINE $C_n H_{2^{n-14}} N_2$ DIAMINE $\mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{14}\mathbf{N}_{2}$ Diaminostilbene.

Fischer, H. o-Diamidostilben. Diss. Marburg, 1902, (56).

#### DIAMINE $C_nH_{2n-2n}N_2$ DIAMINE $C_{19}H_{10}N_{2}$

### 3.4-Diamino-triphenylmethane PhCH(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.XH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>

Dibenzoyl and diacetyl derivatives.

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (566–576).

### DIAMINO-ALCOHOLS.

### DIAMINO ALCOHOL C14H150N2

Diaminodiphenylethyl alcohol

DINITRAMINO-DIPHENYL-DICHLORO-ETHYL ALCOHOL

> $HO.CCI_2.CH.(C_6H_4.NH.NO_2)_2$ and the methyl ether

Wheeler, A. and Glenn, M. R. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., **19**, 1903, (63-66).

# $\begin{array}{ccc} \textbf{DIAMINO-ALCOHOL} & \textbf{C}_{19}\textbf{H}_{16}\textbf{ON}_2 \\ \textbf{Diaminotriphenylcarbinol} \\ & \textbf{HO.CPh}(\textbf{C}_6\textbf{H}_4,\textbf{NH}_7)_2 \end{array}$

### Dimethyldiaminodiphenylcarbothiol

C<sub>23</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>S i.e. HS.CPh C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,NMe<sub>2</sub>'<sub>2</sub> (Carbothiol of Malachite green).

Lambrecht, R. und Weil, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 270-282).

#### DIAMINO-PHENOLS.

# Diaminophenol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>ON<sub>2</sub> Diaminophenol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>OH

Lumière, A., Lumière, L. und Seyewetz, A. Veränderlichkeit der Diamidophenolentwickler und ihre Konservierung. (Lebers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (371-375).

### DIAMINOPHENOL C.H., O.N.

1, 2.-Dioxyxylylene-ω-diamine (110)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>·CH<sub>2</sub>·NH<sub>2</sub>|<sub>2</sub>
Di-N-salieyl devicative (ΠΟ), C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>·CH<sub>2</sub>·NH.CO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH), and Di-N-salieyl-1, 4-DOXXYIXTENE

**Einhorn**, A. und **Schupp**, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (252– 263).

DIAMINO-KETONES

# DIAMINOKETONE $C_{12}H_{12}ON_{\odot}$ . Diaminobenzophenone.

**Georgievics,** G. von. Carbinole. [Diamidobenzophenon etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1881–886).

# Tetramethyl-o-diaminobenzophenone $C_{12}H_{20}ON_Z$

Baeyer, A. von. l.c., (2759-2765).

### DIAMINOKETONE $C_{14}H_{10}O_1N_2$ Diaminoanthraquinone.

Krieger, A. Abkömmlinge des 1.5. Diamidoanthrachinons. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (71).

### OXYAMIDINES.

Holzweissig, E. I. Uber Oxyamidine. Diss. Würzburg, 1903, (51).

#### IIYDRAZINES

INCLUDING HYDRAZO COMPOUNDS.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. Hydrazones dérivées des nitrophénylhydrazines para, meta et ortho. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (33–39).

Borsche, W. Beziehungen zwischen Chinouhydrazonen und p-Oxyazoverbindungen. (3. Abh.) Ueber Chinonoximhydrazone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (176-207).

Bywaters, H. W. Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. Diss. Würzburg, 1902, (55).

Franzen, H. Ersatz der Hydroxylgruppe durch die Hydrazinogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 266–270).

zonen in saurer Lösung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (211–219).

Henle, F. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1362–1369).

Mayer, W. und Tollens, B. Fucose-Phenylosazon. *I.e.*, (3021-3022).

Müther, A. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. Diss. Göttingen, 1903, 556.

Nöldeke, A. Umlagerungsprodukte des Acetyloamidohydrazotoluols. Basel, Diss. 1901, (44).

Oddo, G. und Puxeddu, E. Reduction der Oxyazoverbindungen zu Aminophenolen vermittelst Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2752-2755).

Ofner, R. Abscheidung von Aldosen durch secundäre Hydrazine. *l.c.*, **37**, 1904, (4399–1402).

Tollens, B. and Maurenbrecher, A. D. Diphenylhydrazone der l-Arabinose und der Xylose. *l.c.*, **38**, 1905, (500-501).

Votoček, E. und Vendráček, R. Gegenseitige Verdrangung der Zuckergruppen in Hydrazonen. *l.c.*, (1093-1095).

Zeller, T. Tantomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen, 1904, (62).

#### HYDRAZINES $C_nH_{2n-4}N_2$ HYDRAZINE C.H.N.

### Phenyl-hydrazine PhNH.NH<sub>2</sub>

Bamberger, E. und Billeter, O. Einwirkung von Aethylnitrat auf Phenylhydrazin bei Gegenwart von Natriumaethylat. Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 48, 1904, (329–334).

Batik, F. Unsymmetrische Phenylhydrazinderivate. Basel, Diss. 1904, (43+

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Action of phenylhydrazine on benzoylpseudoureas: 1, 5-diphenyl-3-aminopyrro-α,β'-diazole derivatives. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358 - 372).

Koršun, G. Action de l'éther diacétopropionique sur le hydrazine et sur le phényllydrazine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (16-35).

— Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) l.e., (36-43).

Lockemann, G. und Liosche, O. Aethylidenphenylhydrazin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (14–50).

Struthers, R. de J. F. Some interaetions of metallic eyanides with [phenylhydrazine; formation of the compounds,  $\Pi g C_2 N_2, 2NHPh.N\Pi_2$  and  $ChCN.NHPh.NH_2$ ]. London, Proe. Chem. Soc., 21, 1905, (95).

Tröger, J. und Volkmer, F. Einwirkung von Phenylhydrazin auf arylthiosulfonierte Acetessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (375-392).

### NITROPHENYLHYDRAZINE.

Medwedew, A. [K.] Ein Derivat der Glukuronsäure und des p-Nitrophenyl-Berlin, Ber. D. chem. Ges., hydrazins. **38**, 1905, (1646–1650). Berichtigung. Ebenda, **38**, 1905, (2283).

QUINONEOXIME BENZOYLPHENYLHYDRAZONE  $C_{19}H_{15}O_{2}N_{3}$ 

NOH: C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>: N NPh.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (176-207).

## Phenyl-d-amyl-hydrazine

C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.CHMe.CH<sub>2</sub>.NPh.NH<sub>2</sub>

Neuberg, C. und Federer, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (866-868). (p-7195)

### HYDRAZINE C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub> p-Xylylhydrazine

C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me<sub>2</sub>.NII.NII<sub>2</sub>

Salts and condensation products with benzaldehyde and benzophenone. Acetyl and benzoyl derivatives.

Willgerodt, C. und Lindenberg, W. J. prakt. Chem., Leipzig (N.F.), 1905, **71**, (398–409).

Picryl, o,p-dinitrophenyl, and 2-nitro-5-CHLOROPHENYL-XYLYLHYDRAZINES.

Willgerodt, C. and Lindenberg, W. loc. cit.

### p-Ethylphenylhydrazine C.H.Et.NH.NH.

Salts and benzaldehyde derivative. Picryl- o, p-dinitrophenyl-ethylphenyl-HYDRAZINE.

Willgerodt, C. und Harter, H. l.c., (409-416).

### HYDRAZINE C<sub>9</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub> $\psi$ -Cumylhydrazine

C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Me<sub>3</sub>.NH.NH<sub>2</sub> and the acetate and benzoate.

Willgerodt, C. und Herzog, F. l.e., (385 - 398).

 σ, p-Dinitrophenyl-ψ-cumylhydrazine [5:4:2:1] C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Me<sub>3</sub>.NH.NH.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> 2-Nitro-5-chloro-phenyl-1-cumyland HYDRAZINE.

Willgerodt, C. und Herzog, F. loc. cit.

Picryl-p-cumylhydrazine  $C_6H_2Me_3.NH.NHC_6H_2(NO_2)_3$ 

Willgerodt, C. und Herzog, F. loc. cit.

### HYDRAZINES CuH2n-40N2

### HYDRAZINE C<sub>6</sub>H<sub>0</sub>ON<sub>2</sub>

p-Oxyphenylhydrazine  $HO.C_6H_4.N_2H_3$ 

8-Benzoyl-4-oxyphenyi hydrazine OH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NH.NH.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Borsche, W. und Ockniga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

### HYDRAZINES CnH<sub>2n-6</sub>N<sub>2</sub>

### HYDRAZINE C7H N2

Benzylidenehydrazine CHPh: N.NH2 Benzylidene acethydrazide C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>ON, i.e. CH<sub>3</sub>.CO.NH.N: CHPh

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

3 F

### IIYDRAZINES $C_nH_{2n-6}ON_2$

### HYDRAZINE C.H.ON2

Benzoylhydrazine C.H<sub>5</sub>.CO.NH.NH<sub>2</sub>

Benzhydrazide . Ethylhene berwative BzNH.N : CHMe

Stollé, R. und Münch, E. loe, eit.

Benzylidene benzhyprazide  $C_{\epsilon}H_{\delta}.CO.NH.N:CllPh$  and the silver and sodium salts.

Stollé, R. und Münch, E. loc. cit.

 $\begin{array}{ll} p\text{-Tolylidene benzhydrazide} \\ C_6H_5.CO.NH.N:CH.C_7H_7 \\ \text{ and the silver salt.} \end{array}$ 

Stollé, R. und Münch, E. loc. cit.

Dibenzoyloxalhydrazide C<sub>3</sub>-H<sub>34</sub>O<sub>4</sub>N<sub>4</sub> i.e. [-CO.NH.NH.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5-2</sub>

Stollé, R. und Kind, W. Le., 1423-432.

Quinone ovimerenzo y lhydrazone  $C_{i}, H_{1i} O_{i} N_{s},$ 

i.e.  $\text{NOH}: C_6 \text{H}_4: \text{N.NH.CO.C}_6 \text{H}_5$ 

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 343, 1905, 176-207.

GLYONAL DIBENZOYLOSAZONE  $\begin{array}{c} C_{12}H_{12}O(N_4)\\ i.e.\ ^{*}C_{1}H_{2}O(NH.N;CH^{-})\\ \text{and the sodium, silver and mercury salts,} \end{array}$ 

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 70, 1904, 393-422.

Benzill-Henzovi osazone also the mono- and di-silver and sodium salts and the HgCl compound.

Stollé, R. und Münch, E. loc. et.

FURFURYI HEENE BENZHYDEN ZIDE  $C_{12}H_{12}O_2N_2$ i.e.  $C_{\xi}H_{\xi}.CO.NH.N:CTi.C_{\xi}H_{\xi}O$  and the silver salt.

Stollé, R. und Münch, E. loc. cit.

TRIAMINES.

 $TRIAMINES = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{1^{m-1}}\cdot\mathbf{ON}_{3}$ 

TRIAMINE C. H. ON. Pararosaniline

Hexamethylthiopararosaniline  $C_{i}H_{i_1}N_iS_{i_1}v_i$ 

HSC C.H., NMe ]. (Carbelliol of Crystal violet.)

Lambrecht, R. and Weil, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 270-282.

TETRAMINES.

# TETRAMINE $C_{17}H_{12}N_4$ 2. 3-Naphthylenedihydrazine

C<sub>10</sub>H. NH. NH<sub>2,2</sub> and the hydrochloride and benzylidene derivative.

Franzen, H. l.c. (266-270).

Tetraaminotetraphenyl-p-xylene Octomethyltetraaminotetraphenyl-p-xylene.

Claussner, P. l.e. (2860-2862).

1640 AMNO-DERIVATIVES OF REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

Braun, J. [Une nouvelle méthode pour la décomposition des bases cycliques organiques. [Polish] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, [417-422, 444-448].

Roy, L. Pulegon und Synthese bicyclischer Systeme. [Alkamin.] Diss. Berlin, 1905, 55.

Schmidlin, J. Tétraoxycyclohexanerosaniline, nouvelle catégorie de dérivés incolores. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (506-507).

———— Carbinolsels et cyclohexanerosanilines; phénomènes de décoloration. l.e. 521-524.

MONAMINES.

AMINE  $C_nH_{2n+1}N$ AMINE  $C_1H_{13}N$ 

Cyclohexylamine  $C_8H_{11}NH_2$ Cyclodihexylamine

and the  $\it{nitrosamine}$  (  $\rm C_6H_{11})_2$ 

Wallach, O., Hüttner, K. und Altenburg, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, 54-71.

### Cyclohexylbenzylamine

 $C_{12}H_{15}N$  i.e.  $C_5H_{11}$ .NH CH  $_1C_6H_5$  Hydrochloride and sulphocyanate.

Wallach, G., Hüttner, K. und Altenburg, J. lov. cit.

### AMINE $C_5H_{15}N$ Cyclohexylcarbinylamine $C_5H_{11},CH_2,NH_2$

Demjanov, N. Sur le nitrile de l'acide hexaméthylenecarbonique, sur l'amine C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub> et sur sa transformation en alcool subérique. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (166-176).

### Methylcyclohexylamine Me.C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>.NH<sub>2</sub>

Methylcyclohexylbenzylamine  $C_{14}\Pi_{21}N$  i.e.  $C_{7}H_{13}.NH.CH_{2}.C_{6}\Pi_{5}$ 

Wallach, O., Hüttner, K. Altenburg, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74).

### Dicyclodimethyldihexylamine

C14H27N NH C7H13)2 and the formate.

Wallach, O., Hüttner, K. und Altenburg, J. loc. cit.

### Cyclomethylhexylamylamine C10H25.N i.e. C5H11.NH.C2H13

and the platini-chloride. Wallach, O., Hüttner, K. und Altenburg, J. loc. cit.

### AMINE C16 H21 N

Menthylamine  $C_{10}H_{19}.NH_2$ 

Ihssen, G. Isomere Menthylamine u. Menthole. Diss., Leipzig. 1903, (56).

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 1237-246).

## **Thymomenthylamine** $C_{10}H_{19}.NH_2$

Brunel, L. Le menthone dérivé des hexahydrothymols. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (792–794).

### AMINES $C_nH_{2n-1}N$ AMINE C. H. N Granatanine.

Veraguth, H. Derivate des Cyclooctans. [Dimethylgranatanin etc.] München, 1905, (83).

### AMINE C10H19N

Thujylamine C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>NH<sub>2</sub>

Also thujyldimethylamine C10 II 17 NMe2 and THUJYLTRIMETHYLAMMONIUM 10DIDE.

St. Peterburg, Žurn. Čugajev, L. A. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (988-1052).

AMINES C.H 2n-3N AMINE C10H17N

Pinylamine

DIMETHYLPINYLAMINE

 $\begin{array}{c} \textbf{Dihydromethylpinylamine}.\\ \textit{Chloro-derivative} \ C_7H_{12} {<} \overset{CCIMe}{\overset{}{\cdot}} H_{NNMe_2} \end{array}$ 

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. Chlorohydrodimethylpinylamine and the (D-7195)

action of alcoholic potash on it; also its hydrochloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (836-840 ; abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183).

$$C_{12}H_{21}N \ \text{i.e.} \ C_7H_{12} \textcolor{red}{<} \frac{CMe}{C.NMe_2}$$

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. [Dimethylpinylamine and its salts.] loc. cit.

 $\begin{array}{c} \textbf{Camphorimine} \\ \textbf{Chlorocamphorimine} & \textbf{C}_8\textbf{H}_{14} \begin{matrix} \textbf{C} : \textbf{NH} \\ \dot{\textbf{CHC}} \end{matrix}$ 

Angeli, A. Angelico, F. e Castellana, V. Alcumi derivati della [nitroso] canfora. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, i, 1903, 428-434.

### Decahydro-β-naphthylamine C, H, S. NH.

Leroux, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (46–47).

### AMINE $C_nH_{2n-7}N$ AMINE C.H.IN Hydrindamine

Kipping, F. S. Isomeric salts of the type NR<sub>1</sub>R<sub>2</sub>H<sub>3</sub>. A correction. Isomeric forms of d-bromo-and d-chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 124-125..

### AMINE CuH2n-37N AMINE C29 H21 N

Aminodiphenylchrysofluorene

$$\frac{C_6 H_4}{\dot{C}_{10} H_6} > CPh.C_6 H_4.NH_2$$

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2213-2219).

### $AMINE \quad \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-47}\mathbf{N}$ AMINE CasH29N

Aminotetraphenylanthracene dihy-

$$Ph_2C < \begin{array}{c} C_6H_4 \\ C_6H_4 \end{array} > CPh.C_6H_4NH_2$$

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ-tetraphénylé et ses dérivés. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (283-287). [Erratum (400)].

3 F 2

794 1640

## Dimethylaminotetraphenylanthracene dihydride $Ph_2C < \stackrel{C_0H_4}{\subset H_2} > CPh_2C_6H_4NMe_2$

Haller, A. et Guyot, A. loc. cit.

Diethylaminotetraphenylanthracene dihydride

Ph<sub>2</sub>C < C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> > CPh.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NEt<sub>2</sub>

Haller, A. et Guyot, A. loc. cit. HYDROXYLAMINE

Böcker, E. und Kämmerer, P. Krystallographische Bestimmungen an den eine neue Art von optischer Isomerie darbietenden Modifikationen des Benzovlmethylhexanonoxims. Centralbl.

DERIVATIVES.

Gittel, W. Einwirkung von Hydroxylamin auf Dimethylhydroresorcin. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (145-174).

Min., Stuttgart, 1905, (178-184).

Koech, R. Menthonisoxim. Diss. Göttingen, 1901, (44).

Semmler, F. W. Oxime des Pulegons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (146-148).

### Pulegone dioxime $C_{10}H_{20}O_2N_2$

Semmler, F. W. loc. cit.

DIAMINES.

DIAMINE $C_{11}H_{211+2}N_{21}$ DIAMINE C. H. N.

3, 8-Diaminomenthane  $\mathrm{NH_{2}.CMe_{2}\,CH} < \stackrel{\mathrm{CH}}{\mathrm{CH}} \stackrel{\mathrm{CH}}{\mathrm{NH_{2}}} > \stackrel{\mathrm{CHMe}}{\mathrm{CH}} >$ 

Semmler, F. W. loc. cit.

DIAMINES CnH<sub>2n-46</sub>N<sub>2</sub> DIAMINE C42H37N2

Tetramethyldiaminotetraphenyldihydroanthracene

 $\mathrm{NMe}_{2}.\mathrm{C}_{6}\mathrm{H}_{4}.\mathrm{CPh} \underset{\mathrm{C}_{6}}{\overset{\mathrm{C}_{5}\mathrm{H}_{4}}{\mathrm{H}_{4}}} > \mathrm{CPh}.\mathrm{C}_{6}\mathrm{H}_{4}\mathrm{NMe}$ 

Two isomerides.

Haller, A. et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (313-315).

DIAMINE C46 H46 N2 Tetraethyldiaminotetraphenyldihydroanthracene

 $NEt_2.C_6H_4$   $CPh < \frac{C_6H_4}{C_6H_4} > CPh.C_6H_4NEt_2$ 

Haller, A. et Guyot, A. loc. cit.

AMINES CONTAINING OXYGEN.

### AMINE C10H2ON Aminomethyleneindandione

 $C_6H_4 < \stackrel{CO}{CO} > C : CH.NH_2$ 

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, 417-428).

> AMINE C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>O<sub>3</sub>N Hydroxylamino-methyleneindandione

 $C_6H_4 < CO > C : CH.XH.OH$ 

Errera, G. l.e., (152-160).

AMINE  $C_{17}H_{23}O_2N$ Menthonamine.

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (237-246).

#### UNCLASSIFIED AMINO-1650 COMPOUNDS

Azione dell'jodio sul Ortoleva, G. benzalfenilidrazone in soluzione piridica [con formazione di una base  $C_{18}H_{17}N_{3}$ ]. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (51-60).

Adrenaline.

Bertrand, G. Composition chimique et formule de l'adrénaline. Ann Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (672-677).

Gössling, W. Gegenwärtiger Stand der Adrenalinforschung. Allg. Chem-Ztg, Apolda, **1904**, (508–510).

#### IMIDES AND IMIDO-ETHERS. 1660 IMIDES.

Čugajev [Tschugaeff], L. A. Dérivés ammoniummétalliques des amides organiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Opšč., 36, 1904, (proc.-verb. 613-616).

Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer-Derivative. Berlin, Ber. D. chem. Ges , **38,** 1905, (2899–2914).

Orlov, E. I. Introduction dans les amines primaires aromatiques des groupes ('H2OH et-CH2-; préparation des combinaisons ayant le caractère des imides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim, Obšč., 36, 1904, (1303-1311); **37,** 1905, (1255-1269).

### Succinimide

 $C_4H_5O_2N$ 

Čugajev, L. A. Combinaisons ammoniummétalliques du succinimide. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 452-453),

Emmert, B. Verhalten des Suceinimids bei der elektrolytischen Reduktion. Diss. Würzburg, 1905, (60).

Holzweissig, E. Dissociation [Kupfersuccinimid.] Diss. Würzburg, 1903, (51).

Tafel, J. und Naumann, K. hungen zwischen Kathodenpotential und elektrolytischer Reduktionswirkung. [Succinimid.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (713-752).

### Malimide. Benzyl derivative.

Ladenburg, A. und Herz, W. Die Benzylimide der Aepfelsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (152).

Die Benzylmalimide von Giustiniani. 1.c., (34-38).

## Isobutyldicyanoglutaconimide

$$CHMe_2.CH_2.C \leqslant \underset{(',C')}{CHCy.('O)} > XII$$

ammonium salt and the homologous HEXYLDICYANOGLUTA-CONTMIDE.

Condensazione delle Guareschi, I. aldeidi coll'etere cianacetico: Nota 11. Torino, Atti Aec. sc., 38, 1903, (290-300).

### Parasantoninimide C15II19O2N

Francesconi, L. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, ii, 1905, (204-208, 267-273, 304-311).

# Benzylimide $C_6H_4 < \frac{NH}{CH_9}$

Orlov, E. I. Synthèse nouvelle des benzylidénimides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1272-1277).

### Phthalimide.

**γ-**Вкоморкоругриппациире.

Berlin, Ber. D. ehem Gabriel, S. Ges., 38, 1905, (2389-2404).

> y-Nitropropylphthalimide C<sub>11</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub>N<sub>2</sub> i.e.  $C_6H_4O_2: N.[CH_2]_3.NO_2$

Gabriel, S. l.c., (1692-1693).

PHTHALYLALANINES C.H.O.: N.CHMe.CO.H and C<sub>8</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>: N.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H

**Gabriel**, S. l.c., (630-646).

Benzylphthalimide.

Jaeger, F. M. Benzylphtalimid und Benzylphtalisoimid Zusammenhang

zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (371-376).

### Quinone-imides.

Hartmann, E. Chinone, Chinole und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (420-423, 429-431, 4411-143).

### Quinonedimethylimide $C_8H_{10}N_2$ i.e. $C_6\Pi_4(X.C\Pi_3)_2$

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2544 - 2251).

### Diphenoquinone-diimide

 $\mathrm{C}_{12}\mathrm{H}_{10}\mathrm{N}_2$  i.e.  $\mathrm{\bar{N}H}:\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4:\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4:\mathrm{NH}$ 

Willstatter, R. und Kalb, L. (1232-1241).

### Thymoquinone-thymolimide C20H25O2N i.e.

 $C_3\Pi_7.C_6\Pi_2(:\tilde{O})\tilde{Me}:\tilde{N}.C_6\Pi_2\tilde{Me}(O\Pi)C_3\Pi_7$ Methyl and butyl ethers.

Decker, H. und Solonina, B. l.c., (64-68).

### Oxyanthraquinonimides.

Mülhausen, Bull. Prud'homme, M. Soc. ind., 75, 1905, (415-420).

### Sulphobenzoic amide

(Saccharin) v. Sulphobenzoic acid 1330.

### IMIDO-ETHERS.

Brüning, A. Iminothioather. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (111+43).

### HYDRIZINO-HALIDES.

Bowack, D. A. and Lapworth, A. Hydrizino-halides derived from oxalic acid [of the general formula,

CI(or Br).C(CO2Et): N.NHX where X is phenyl, p-chloro- or bromophenyl, m- or p-nitrophenyl, or p-tolyl]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257).

### Phenylhydrizinoamino-acetic acid

 $NHPh.N : C(NH_2).CO_2H = (phenythydri$ zinoaminomethylene earboxylir acid) and its ethyl ester and amide. Also the ethyl ester of p-TOLYLHYDRIZINOAMINO-ACETIC ACID and of p-CHLOROPHENYL-

HYDRIZINOAMINOACETIC ACID.

Bowack and Lapworth, loc. cit.

### AZO COMPOUNDS.

1700 GENERAL.

Alway, F. J. and Pinckney, R. M.  $[RNO + H_2NR' = R.N : N.R' + H_2O]$ Amer. Chem. J., Baltimore Md., **32**, 1901, (398-400).

Hantzsch, A. Constitution and colour of diazo- and azo- compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (289–295).

und Thompson, K. J. Isomerie der sogen. Benzolazocyanessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2266-2276).

Mattisson, M. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaninopheuol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon : Lausanne, Thèse, 1904, (78).

### 1710 AZO-COMPOUNDS (OPEN CHAIN).

Koršun, G. V. Action de l'hydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ., St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1324-1325).

Tichvinskij, M. M. Action du zincéthyle sur le phénylazoéthyle. (Russ.) *l.c.*, (1056-1062).

### Azoxydicarbonamide oxime

 $\frac{\mathrm{C_2H_4O_3N_6}}{\mathrm{HO.N}:\mathrm{C(NH_2).NO}:\mathrm{N.C(NH_2)}:\mathrm{N.OH}}$ 

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1161).

## 1720 AZO-COMPOUNDS CLOSED CHAIN.

**Bönnemann**, F. Umlagerungsprodukte der Azonaphtaline. Basel, Diss. 1904, (43).

Borsche, W. Chinonoximhydrazone, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (476-207).

und **Ockinga**, K. A. Eine neue Klasse von Oxyazoverbindungen. *l.c.*, **340**, 1905, (85-109).

Busch, M. und Bergmann, E. o-Aminoazofarbstoffe, Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (105-113).

Busse, F. Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins, Diss. Tübingen, 1905, (64).

**Doliński**, J. H. Solubilité de quelques substances organiques dans l'ean à des températures différentes, (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (237–240). Flachslaender, J. Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazolarbstoffe. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1902, (24).

Goldschmidt, H. und Löw-Beer, O. Oxyazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1098-1113).

Hesselmann, E. J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-Amino-Azo-Verbindungen. Diss. Giessen, 1905, (67, mit 2 Tab.).

**Hollenweger,** W. Condensationsfähigkeit der  $\beta_1$ -Amido- $a_3$ -naphtol- $\beta_4$ -sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (49).

Ichenhäuser, E. Disazofarbstoffe aus Phenol und Kresolen. Diss. München, [1905?] (40).

Jaeger, F. M. [Crystallographic study of] diphenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and [6f] the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dihenzyl in the solid aggregate condition. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466–474), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (387–395), (Dutch).

Julius, P. Angebliche Azofarbstoffe aus ββ-Dinaphtol. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (12).

Kalb, L. Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimins. [Azoverbindungen.] Diss. München, 1905, (86).

Koršun, G. V. Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) St. Peterburg, Žunn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1326-1327).

Langhammer, O. Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen. Diss. Berlin, [1905], (63).

Logothetis, A. Azo- und Amidoazokörper. Diss. Halle a. S., 1904, (88).

Meldola, R. and Eynon, L. A method for the direct production of certain aminoazo compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (250-251).

Michaelis, A. Azoverbindungen der Phenylpyrazole, sowie deten Halogenund Thioderivate. 1. I-Phenyl-3-methylpyrazol-1-azobenzol,dessen Homologo und Derivate; bearb, von Richard Leonhardt und Karl Wahle. 2. Azoverbindungen des 1-Phenyl-3-chlorpyrazols und deren Thioderivate; bearb, von Heinrich Simon. 3. Azoverbindungen der 3-Pyrazolone und deren derivate; bearb, von Johann Behrens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, 183-235.

Azo-Verbindungen der 3-Pyrazolone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (154).

Mitchell, H. V. Preparation of benzeneazocourarin; its bearing on the constitution of p-hydroxyazo-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1229–1231); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220).

Morgan, G. T. and Clayton, A. Influence of substitution on the formation of diazoantines and aminoazo-compounds. Part IV. 5-Bronno- as (4)-dimethyl-2:4-diaminotoluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (944-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183).

and Richards, F. E. Azocolouring matters derived from azterahydro-α-naphthylamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (652-654).

and Wootton, W. O. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part III. Azo-derivatives of symmetrically disubstituted primary meta-diamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (935-944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

Noelting, E. und Kopp, E. Amidop-dichlorbenzol. [Azofarbstoffe.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3506-3515).

Oddo, G. und Puxeddu, E. Reduction der Oxyazoverbindungen zu Aminophenolen vermittelst Phenylhydrazin. l.c., (2752-2755).

Paul, L. Eine näturliche Systematik der Azofarbstoffe. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1809–1816).

**Pauli**, R. Synthese der Azofarbstoffe auf Grund eines symbolischen Systems. Leipzig, 1904, (xxviii + 528). 30 M.

Pegurier, G. Nouvellés réactions colorées de la cryogénine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (456–457).

**Pfannenstiel**, A. o-Chinou und ound p-Chinonimine. [o-Azoanilin.] Diss. München, 1905, (53). Prager, B. Azoderivate des Oxalcrotonsaureesters. Liebigs Λnn, Chem., Leipzig, **338**, 1905, 360-3921.

Räuber, E. Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (58).

Schmidt, Oskar. Studien in der Santoningruppe. Azofarbstoffderivate. Diss. Tübingen. 1902, (45).

Schmidt, O. Constitutions bestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3201–3210, 4022– 4023).

Schultz, G. Welche einheitliche Nomenklatur ist für die komplizierten Azofarbstoffe (Polyazofarbstoffe) zu empfehlen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (877-881).

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (72).

Teichner, H. Constitution der Öxyazokörper. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3377-3320).

Tichvinskij, M. M. L'action du zinc éthyle sur le phénylazoéthyle. (Russe) St. Peterburg, 1904, 7). 23 cm.

Tröger, J., Hille, W. und Vasterling, P. Einwirkung von schwelliger Säure auf Diazo-m-toluol-chlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535).

Ullmann, F. und Frentzel, L. Einwirkung von Cuprochlorid auf Aryldiazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (725-729).

Vidal, R. Konstitution der aromatischen Diazo- und Azoderivate. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (481).

Wedekind, E. Azofarbstoffe der Sautoninreihe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin, (D. Verlag), 1904, 1979–984).

Weinschenk, A. Eine von der Indulinschmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischer Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905. (337–339).

Weissbach, H. Benzolazocyanessigester. Diss. Leipzig. Dresden, 1903, (4V + 31).

Wieland, H. Bromeyan und Hydroxylamin. (H. Abh.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1445-1461).

Zeller, Traugott. Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen, 1904, (62).

AZO-COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS,

### AZO COMPOUND $\mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{14}\mathbf{N}_2$ $\mathbf{T}$ oluene-azo-toluene $\mathrm{C1l}_3.\mathrm{C}_6\mathrm{Il}_4.\mathrm{N}_2.\mathrm{C}_6\mathrm{Il}_4.\mathrm{C1l}_3$

5,5' and 4,4'-Dinitro-2,2'-Azotoluene.

**Ullmann**, F. und **Frentzel**, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (725-729).

 $\begin{array}{cccc} AZO & COMPOUNDS & CONTAINING\\ TWO & NITROGEN & ATOMS & AND\\ OXYGEN. \end{array}$ 

### AZO COMPOUND $C_1H_0O_2N_2$ p-Oxybenzene-azo-formic aldehyde $110.C_1H_2.N:N.CHO$

(Formylazo-p-oxybenzene).

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (85-109).

# AZO COMPOUND C<sub>11</sub>H O<sub>2</sub>N<sub>2</sub> 4-Oxynaphthalene - 1 - azo - formic aldehyde and 1-oxynaphthalene-2azo-formic aldehyde.

Borsche, W. und Ockinga, K. A. loc. cit.

# $\begin{array}{ccc} \textbf{AZO COMPOUND} & \textbf{C}_{12}\textbf{H}_{10}\textbf{ON}_2 \\ \textbf{Benzene-azo-phenol} \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_6,\textbf{N}_2,\textbf{C}_6\textbf{H}_4,\textbf{OH} \end{array}$

Nitro-derivatives  $NO_2.C_6\Pi_4.N_2.C_6\Pi_4.OH$ 

Hewitt, J. T. and Mitchell, H. V. [The nitration of o-, m-and p-nitrobenzeneazo-phenols. o-, m-and p-nitrobenzeneazo-phenols and their acetyl and benzovl derivatives. [London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (225-232); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61-62).

# $\begin{array}{ccc} \textbf{AZO COMPOUND} & \textbf{G}_{13} \textbf{H}_{10} \textbf{O} \, \textbf{N}_2 \\ \textbf{Benzene-azo-benzoic} & aldehyde \\ \textbf{G}_{6} \textbf{H}_{5}, \textbf{N}_{2}, \textbf{G}_{6} \textbf{H}_{4}, \textbf{G} \textbf{H}_{10} \textbf{O} \textbf{I} : \textbf{I} \\ \end{array}$

m-Nitrobenzene-p-izo-benzoig aldehyde NO<sub>2</sub>,  $C_6\Pi_4$ ,  $N_2$ ,  $C_6\Pi_4$ , CHO

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (398-100).

### AZO COMPOUND $\mathbf{C}_{13}\mathbf{H}_{10}\mathbf{0}_{2}\mathbf{N}_{2}$ $\mathbf{Benzoyl}\text{-}p\text{-}\mathbf{azophenol}$ $\mathbf{HO},\mathbf{C}_{6}\mathbf{H}_{4},\mathbf{N}_{2},\mathbf{CO},\mathbf{C}_{6}\mathbf{H}_{5}$

and benzoyl-azo-3.5,4-dibromopheyol.

Borsche, W. and Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

# AZO COMPOUND C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>ON<sub>2</sub> Toluene-azo-phenol

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Me.N<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH NITRO-DERIVATIVES

NO<sub>2</sub>.C<sub>e</sub>H<sub>4</sub>Me.N<sub>2</sub>.C<sub>e</sub>H<sub>4</sub>.OH **Hewitt,** J. T. and **Mitchell,** H. V. [m-Nitro-p-tolueneazophenol and its acetyl derivative. o-Nitro-p-tolueneazophenol.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (225–232); [abstract] London,

# Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61-62). AZO COMPOUND $C_{14}H_{16}O_3N_2$ o-Benzaldehyde-o-azobenzoic acid $CHO.C_6H_4.N_2.C_6H_4.CO_2H$

Carré, P. Paris, C.-R. Acad. sei., 1905, **140**, (663-665).

### AZO COMPOUNDS $C_{14}H_{12}O_2N_2$ Benzoylazocresol

[1:3:1]HO.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me.N<sub>2</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

# *p*-Toluene-*m*-azo-benzoic acid MeC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,N<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,C<sub>0</sub>,H

Alway, F. J. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1901, (385-392).

### AZO COMPOUND $C_{14}H_{14}O_2N_2$ m- and p-Azobenzyl alcohols

 $N_2(C_6\Pi_4.C\Pi_2O\Pi)_2$  and their dibenzoyl derivatives.

Carré, P. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (594-596).

### AZO COMPOUND $C_{16}H_{12}ON_2$ Benzene-azo- $\beta$ -naphthol

Trichloro derivatire  $C_6H_2Cl_3.N_2.C_{10}H_6.OH$ 

orton, V. J. P. and Smith, A. E. [s-Trichlorobenzeneazo-β-naphthol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389-397).

### AZO COMPOUND $C_{17}H_{12}O_2N_2$ 1-Benzoylazonaphthol-1

and 2-Benzoylazonaphthol-1.

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Le. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340** 1905, (85-109).

AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

### AZO COMPOUND $C_{16}H_{19}N_1$

### Benzene-azo-diethylaniline

C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.N. C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.N.Et<sub>2</sub> and its hydrochloride and sulphate. **Gnehm**, R. und **Bauer**, L. J. prakt

**Gnehm**, R. und **Bauer**, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., **72**, 1905, 219-277).

# AZO COMPOUND $C_{17}H_{21}N_{\frac{1}{2}}$ $p ext{-} Toluene-azo-diethylaniline}$

C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>.N<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NEt<sub>2</sub> Gnehm, R. und Bauer, L. loc. cit.

AZO COMPOUND C30H31N3

 $\alpha$ - and β-Naphthalene-azo-diethylaniline  $C_{10}\Pi_7.N_2.C_6\Pi_4NEt_2$ 

Gnehm, R. und Bauer, L. loc. cit.

AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

AZO COMPOUND  $C_{11}H$  ON  $_3$   $\alpha$ - and  $\beta$ - Naphthalene-azo-formald-

 $\begin{array}{c} \textbf{oxime} \\ \text{C}_{10}\text{H}_7.\text{N}_2.\text{CH}: \text{NOH} \end{array}$ 

Bosch, M. und Wolbring, W. l.e. (71), 1905, (378-380).

### AZO COMPOUND $C_{15}H_{13}O_3N_3$ Hippuryl-p-azo-phenol

HO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.N<sub>2</sub>.CO.CH<sub>2</sub>.NHBz also the 3-methyl and 2-methyl 5isopropyl derivatives.

**Borsche**, W. und **Ockinga**, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

### AZO COMPOUND $C_{1\epsilon}H_{13}ON_3$ Aminobenzene-azo- $\beta$ -naphthol $NH_2.C_6H_4N_2.C_{10}H_6.OH$

Meldola, R. and Eynon, L. [Preparation of p-aminobenzeneazo-β-naphthol and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (250-251).

### AZO COMPOUND $C_{10}H_{15}O_3N_3$

- 1-Hippurylazo-4-naphthol
- 2-Hippurylazo-I-naphthol,

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

### AZO COMPOUND C25H250N3

Bosch, E. Aethylbenzylanilin. Diss. techn. Hochschule, München, 1904, (48).

AZO COMPOUND WITH THREE NITROGEN ATOMS, OXYGEN AND SULPHUR.

### AZO COMPOUNDS C23H19O3NS

Benzene-sulphonyl methyl-o-, m- and p-aminobenzene-azo- $\beta$ -naphthols  $C_8H_5.SO_2.NMe.C_6H_4.N:N.C_{10}H_6.OH$ 

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87).

### Toluene-p-sulphonylaminobenzeneazo-β-naphthol

 $C_6H_4Me.SO_2.XH.C_6H_4.X_2.C_{10}H_6.OH$ 

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

### AZO COMPOUND $C_{26}H_{27}O_4N_3S$

d-Camphor-β-sulphonyl-p-aminobenzene-azo-β-naphthol

 $C_{10}H_{15}O.SO_2.SH.C_6H_4.S:S.C_{10}H_5.OH$ 

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87).

AZO COMPOUND WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

### AZO COMPOUNDS $C_{12}H_{12}N_4$

o-Azoaniline

 $\begin{array}{c} XH_2,C_5\Pi_4,X_2,C_6\Pi_5,XH_2\\ (o, o'\text{-}Diaminoazobenzene)\\ \text{also the salts and diacetyl derivative}\\ C_{12}\Pi_{10}X_4'(C_2\Pi_3O)_2 \end{array}$ 

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 12348-2352).

# Benzene-azo-phenylene diamine $C_6H_5$ , $N_2$ , $C_6H_3$ ( $NH_2$ )<sub>2</sub>

p-Bromobenzene-2-azo-1-nitro-m-phenylene diamine C<sub>8</sub>H<sub>4</sub>Br.N<sub>2</sub>,C<sub>8</sub>H<sub>2</sub>(NH<sub>2</sub>)NO<sub>2</sub>; p-Chlorobenzene-2-azo-6-chloro-4-nitro-phenylene diamine; o. m., and p-nitro-benzene-2-azo-4: 6-dibromo-m-phenylene diamine; p-Bromobenzene-2-azo-6-bromo-4-nitro-m-phenylene diamine; and o-nitro-benzene-azo-diiodo-m-phenylene-diamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (935–

914 ; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1995, (179).

### AZO COMPOUND $C_{11}H_{12}N_{4}$

### $A \verb|zo-di-/-amino-diplieny| methane$

 $\text{CH}_2 < \frac{\text{C}_{11_3} \text{NH}_1}{\text{C}_{21_3} \text{NH}_2} > \text{N}_2$ 

and the corresponding azoxy-di-p-aminodiphenyl methane.

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 198-201.

### AZO COMPOUND C18 H14 N4

### Benzene-azo-tolylene-diamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. J.-Nitrobenzene-3-aze-5-nitro-2: 4-toly-lenediamine

NO\_C.H<sub>4</sub>.N<sub>2</sub>.C.HMe NH<sub>1</sub>)<sub>2</sub>.NO<sub>2</sub> and p-bromobenzene-3-azo-5-nitro-2: 4tolylene-diamine

AZÓ CÓMPÓUND WITH SIX NITRÓ-GEN ATÓMS, OXYGEN AND SULPHUR.

### AZO COMPOUND C. H. O N.S.

### m-Benzene-bis-sulphonyl-p-aminobenzene-azo-β-naphthol

 $C_1H_4[SO][NH,C_1H_4,N_2,C_1]H_6[OH]$ 

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Scc.. 87, 1905. (1302-1310): abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 222.

### AZOXY COMPOUNDS.

### AZOXY COMPOUND C1. H ... ON

### Benzene-azoxy-benzene C,H<sub>5</sub>.N.O.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> 'Azoxybenzene'.

Bandrowski, E. et Prokopeczko, A. L'action du benzène sur l'azoxybenzène en présence du chlorure d'aluminium. (Polish: Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (**5** 8).

# AZOXY COMPOUND C<sub>14</sub>H<sub>11</sub>O N<sub>2</sub> AZOXY benzoic aldehyde

 $ON \subset \Pi_4 \subset \Pi_{C_2}$ 

Alway, F. J. and Bonner, W. P. Umfagerung der Azoxybenzaldehyde, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2518-2520).

**Human**, A. Azoxybenzaldehyde. Basel, Diss. 1901, 50.

### AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{10}O_5N_2$ p-Azoxybenzoic acid

Ethyl ester  $N_2O(C_6\Pi_4,CO_2Et)_2$ Formation from p-nitrosobenzoic ester.

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 308-400.

### AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{14}O_5N_2$ m-Azoxybenzyl alcohol $N_5O$ $C_5H_{45}CH_{55}OH_{55}$

Carré, P. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, 594-596°.

## 1730 DIAZO COMPOUNDS OPEN CHAIN).

Greulich, R. Diazoanhydride und Diazoverbindungen, Diss. Jena, 1905, H.:

### Methylazide CH<sub>3</sub>.N<sub>3</sub>

Dimroth. O. und Wislicenus, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1573-1576.

## 1740 DIAZO COMPOUNDS (CLOSED CHAIN).

Battegay, M. Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Basel, Diss. 1904, 180.

Busch, M. und Wolbring, W. Reaktion zwischen Diazoniumverbindungen und Malonsaure. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 71, 1905. 366-381).

Cain, J. C. The diazo-reaction in the diphenyl series. Part H. Ethoxybenzidine. Lendon, J. chem. Soc., 87, 1905, 5-9; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 249.

Zersetzungsgeschwindigkeit der Diazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2511–2517).

and Norman, G. M. The action of water on diazo-salts. A preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 206-208.

Dimroth, O. Neue Synthese von Diazoaminoverbindungen. Synthesen mit Aziden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 670-688.

Einwirkung von Diazoverbindungen auf primäre afiphatische Amine. Le., (2328–2330).

- Dobbie, J. J. and Tinkler, C. K. The ultra-violet absorption spectra of certain diazo-compounds in relation to their constitution [including examples of isomeric diazosulphonates, isomeric diazocyanides and isomeric diazotates]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (273–280); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75).
- Favrel, G. Action des chlorures diazoïques sur les éthers acétylacétiques chlorés L. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 5, 1904, (I-6).
- Fedeli, D. Diazotazione dei fluoridratie costituzione dei diazoamidocomposti. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (137-138).
- Hantzsch, A. Syndiazotate als primäre Producte der Reaction zwischen Nitrosobenzolen und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2056–2062).
- Meldola, R. and Stephens, F. G. C. Dinitroanisidines and their products of diazotisation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1199-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 218-219).
- Morgan, G. T. and Clayton, A. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part IV. 5-Bronno-as (4)-dimethyl-2:4-diaminotoluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (944-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183).
- and Micklethwait, F. M. G. The diazo-derivatives of the benzenesulphonylphenylenediamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 73-87; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).
- The diazo-derivatives of the monoacylated aromatic para-diamines. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (921-935); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (179-180).
- and Wootton, W. O. Influence of substitution on the formation of diazonmines and aminoazo-compounds. Part III. Azoderivatives of symmetrically disubstituted primary meta-diamines. London, J. Chem. Soc.,

- 87, 1905, (935–944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).
- Noelting, E. und Kopp, E. Amidop-dichlorbenzol. [Diazoverbindungen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, 3506-3515).
- orton, K. J. P., Coates, J. E. and Burdett, F. The influence of light on diazo-teactions. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 168-170.
- Pauly, H. Einwirkung von Diazoniumverbindungen auf Imidazole. Erwiderung an Herrn Burian. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (159–160).
- Pohl, W. Isomeric zwischen Antidiazohydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg, 1902, (37).
- **Schmidt**, O. Neue Bildungsweise von Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3201-3210, 4022-4023).
- Schwalbe, C. Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazonium-chlorids. *l.c.*, (2196–2199; 3071–3076).
- Haltbarkeit des diazotierten Paranitranilins. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (433-438); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (757-762).
- Sluiter, C. H. [Le mécanisme de] la transformation du diazo-amidobenzène en amidoazobenzène. Amsterdam (Scheltema en Holkema), 1905, 1–18), 24 cm.
- Tröger, J., Hille, W. und Vasterling, P. Einwirkung von schwefliger Säure auf Diazo-m-toluol-chlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535).
- **Ullmann**, F. und **Frentzel**, L. Einwirkung von Cuprochlorid auf Aryldiazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (725–729).
- Vidal, R. Diazophenol und die Konstitution der aromatischen Diazo- und Azoderivate. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (481).
- Vock, R. Diazoverbindungen. Diss. Würzburg, 1903, (35).
- Vignon, L. Limite de copulation du diazobenzène et de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (91-93).
- Vignon, L. et Simonet. Dérivés substitués du phényldiazoaminobenzène. l.c., 139, 1904, (569-571).

Vignon, L. et Simonet. Diazoaminés de la diphénylamine, dérivés des homologues del aniline et des naphtylamines. *I.e.*, **140**, 1905, (788-790).

-= – Diazoaminés secondaires, l.e.,  $\pm 1038-1040$ .

Wechsler, E. Uber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo- Verbindungen und über Diazoäther, Diss. Würzburg, 1902, (30).

Witz, R. Ueber Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Diss. Wurzburg, 1902, (39).

Zincke, T. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, 202-241.

### Diazobenzene.

Heyne, W. [o-Nitrodiazobenzol-p-Sulfosaure.] Diss. Marburg, 1902, 68.

orton, K. J. P. Transformations of derivatives of s-tribromodiazobenzene. [A reply to Hantzsch.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 199-107; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 12.

Tichvinskij, M. M. Action du zincethyle sur le chlorure de phényldiazonium. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1052-1055).

### Diazobenzene imide PhN<sub>3</sub>H

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. Diss. Tübingen, 1903, 555.

**Letsche**, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. Diss. Tübingen, 1903, (102).

Werner, G. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. Diss. Tübingen, 1903, (33).

### p-Diazophenol

 $C_{12}H_{10}O_{3}N_{4}Cr_{2}$  *i.e.* [HO,  $C_{6}H_{4}$ ,  $N_{2}]_{2}Cr_{2}O_{7}$ 

Meldola, R. and Eynon, L. [Diazonium dichronate from p-aminophenol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, 250-251).

### Diazoaniline

C, H<sub>2</sub>O<sub>4</sub>N<sub>3</sub>Cr i.e. NH<sub>2</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> HCrO<sub>4</sub>

Meldele P and Free I for

Meldola, R. and Eynon, L. [The diazonium chromate,

NH2.C6H4.N2.HCrO4

and its combination with phenols and amines to form amino-azo-compounds.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (250-251).

### BENZOYL DERIVATIVE $C_6H_5$ .CO.XH. $C_6H_4$ . $N_2$ .OH

Morgan, G. T and Micklethwait, F. M. G. [Benzoyl-p-aminobenzenediazonium chloride, carbonate, nitrite, and the azo-β-naphthol derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 921–935).

### BENZENE-SCLPHONYL DERIVATIVE Chloride PhSO<sub>2</sub>.NH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.N<sub>2</sub>Cl

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Diazonium chlorides from benzenesulphonyl-o-,-m-and - p-phenylenediamines.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

### CARBOXYPROPIONYL DERIVATIVE Chloride CO<sub>2</sub>H,C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>,CO,N11,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,N<sub>2</sub>,Cl

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Succinyl-p-aminobenzenedia-zonium chloride, and the azo-β-naphthol derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

Diazoxylene

3.5- Dichloro - p - XYÎ ENEDIAZONIUMPER-CHLORIDE  $C_8H_7X_1Cl_5$ and the Perbromide  $C_8H_2X_2Cl_2Br_3$ 

**Zincke**, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

2-Nitro-4-diazoxylene 6-sulphonic acid

$$C_6HMe_2(XO_2) < \stackrel{SO_3}{\stackrel{N}{N}}$$

Zincke, Th. loc. cit.

### Diazodioxydiphenyl.

Cain, J. C. [4'-Hydroxy-3-ethoxy-diphenyl-4-diazonium sulphate

11Ö, C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OEt), N; N, HSO<sub>4</sub>, and the corresponding chloride, bronide, iodide, nitrate and platinichloride, London, J. Chen. Soc., **87**, 1905, (5–9); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, (249).

#### DIAZO-AMINO COMPOUNDS.

# diazo-amino compound $C_{1^{\ell}}H_{15}N_3$ Diazobenzene diethylamide $\mathrm{Ph.N}_2.\mathrm{NEL}_2$

Vignon, L. et Simonet, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1038-1040).

# $\begin{array}{ccc} \textbf{Diazo-amino compound} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{15}\textbf{N} \\ \textbf{Diazobenzene} & \textbf{ethylanilide} \\ & Ph.N_2.NEtPh \end{array}$

Vignon, L. et Simonet, A. loc. cit.

### DIAZO-AMINO COMPOUND $C_{18}H_{15}N$

Benzene-diazo-diphenylamide
o- m-, and p-Chlororexzene-diazo-diphexylamide ClC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,N<sub>2</sub>,NPh<sub>2</sub>
and the compounds
[4:2:1]Cl<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>,N<sub>2</sub>,NPh<sub>2</sub>;
[6:4:2:1]Cl<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>,N<sub>2</sub>,NPh<sub>2</sub>

Vignon, L. et Simonet, l.c., 139, 1904, (569-571).

 $\begin{array}{c} \textbf{o-,} \ \textbf{m-} \ \text{and} \ \ \textbf{p-Bromobenzene-diazo-differentiamide} \\ C_6H_4Br.N_2.NPh_7 \\ \text{and the compounds} \\ [6:2:1]C_6H_3Br_2.N_2.NPh_2 \ \text{and} \\ [6:4:2:1]C_6H_2Br_3.N_2.NPh_2 \end{array}$ 

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

 $\begin{array}{l} \textit{p-}\textbf{Iodobenzene-diazo-diphenylamide} \\ C_6H_41.N_2.NPh_3 \text{ and the diiodo} \\ \textit{derivative} \quad [4:2:1]C_6H_3I_2.N_2.NPh_3. \end{array}$ 

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

o-, m- and p-Nitrobenzene-diazodiphenylamide NO<sub>2</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, N<sub>2</sub>NPh<sub>2</sub>

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

### DIAZO-AMINO COMPOUND $C_{18}H_{15}N_3$

o- and p-Oxybenzene-diazo-diphenylamide Methyl ether MeO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> N<sub>2</sub>.NPh<sub>2</sub>

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

# Diazobenzene benzylanilide $Ph.N_2.NPh.CH_3Ph$

Vignon, L. et Simonet, A. l.c, 140, 1905, (1038-1040).

# Diazobenzene dibenzylamide $Ph.N_2.N(CH_2Ph)_2$

Vignon, L. et Simonet, A. lov. cit., (1038-1040).

AZIMIDO COMPOUNDS.

# Benzene-azimido-n-xylene $C_6H_4$ , $N_3$ , $C_6H_3$ Me $_2$

NITRO DERIVATIVES.

Willgerodt, C. und Lindenberg, W. J. prakt. ('hem., Leipzig, (N.F., '71, 1905, (398-409).

### Ethylbenzene-azimido-benzene

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Et.N<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> Nurro and amino derivatives.

willgerodt, C. und Harter, Il. los. vit. 409-416)

AZOIMIDE.

# Camphoryl-azoimide $C_{10}H_{15}OX_3$ i.e. $C_{3}H_{14} < \overset{CHL.N_3}{\dot{C}O}$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. . . . . Camphorylazoinide, its reduction and the action of potassium hydroxide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (826–835); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 4788.

### DIAZOIMIDES.

### Phenylene-diazoimides

$$C_6H_4 < \stackrel{\mathrm{NH}}{\overset{\circ}{N}_2}$$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Diazoimides C<sub>b</sub>H<sub>4</sub>:[N<sub>3</sub>]SO<sub>2</sub>Ph from benzenesulphonyl-o-, m-, and-p-phenylenediamines. Also d-camphor-β-sulphonyl-p-phenylenediazoimide

C<sub>0</sub>H<sub>4</sub>:N<sub>3</sub>:SO<sub>2</sub>.C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>O] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, 173– **87**); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (8–9).

—— [Naphthalene α- and -β-sulphonyl- p-phenylenediazoimide

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (921–935).

Toluene-p-sulphonyl-p-phenylenediazoimide and its reactions  $C_6H_4:N_3.SO_2.C_6H_4Me$ ; m-Xylene-I-sulphonyl-p-phenylenediazoimide

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:N<sub>3</sub>.SO<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me<sub>2</sub>; and Benzene-1:3-disulphonylbis-p-phenylenediazoimide

 $C_6H_4 < X.SO_2.C_6H_4.SO_2.X > C_6H_4$ 

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1302–1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (222).

### Tolylenediazoimide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonyl-2: 5-tolylene-diazoimide C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me<-X.SO<sub>2</sub>Ph and

the azo-β-naphthol derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921–935).

### Xylylene-diazoimide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. Benzenesulphonyl-p-xylylene-2: 5-diazonnide C<sub>5</sub>H<sub>2</sub>Me<sub>2</sub>:N<sub>2</sub>,SO<sub>2</sub>Ph and the azo-β-naphthol derivative.] loc. cit.

### Naphthylene-diazoimides.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonyl- 1:4-naphthylenediazoimide C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>:N<sub>3</sub>.SO<sub>2</sub>Ph and the azo-β-naphthol derivative.] loc. cit.

### 1750 UNCLASSFIED AZO-COMPOUNDS.

Euler, H. und Euler, A. Bildung von aliphatischen Isonitrosoverbindungen und Osotriazolen aus β-Amino-Crotonsäureester. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, 111-126).

Isonitroso - Nitrosamino - Verbindungen und deren Derivate. loc. cit., (159-166).

### CARBOHYDRATES: GLUCO-SIDES: RESINS.

1800 GENERAL.

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesammtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer, Hrsg. von Joh. Bock. Jg 43, 1903. Braunschweig F. Vieweg u. S., 1905, (X1+313). 22 cm.

Adler, R. und Adler, O. Reaktionen der Kohlehydrate. Arch. ges. Physiol., Bonn, 106, 1905, 323-328.

Aulard, A. Diverses méthodes de ratlinage. Rapport lu au V congrès international des chmistes à Berlin en juin 1904. Traduction de Vasiljev et Neuronov. (Russ.) Kiev, 1904, 441.

Dauphin, J. L'appareil reproducteur des Mucorinées. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, 482-481).

Dušečkio, A. Action du peroxyde de narrium sur les libres végétales contenant du lignine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, [71–77].

Grossmann, H. Einwirkung von Bleiund Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker, mehrwertiger Alkohole und Oxyssiuren. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. TI, 7650-657, 941-976. Grossmann, H. Einwirkung alkalischer Uranylsalze auf das Drehungsvermögen der Zueker und anderer optisch-aktiver Hydroxylverbindungen. l.c., (1058–1073).

Herzfeld, A. und Schrefeld, O. Technologie der Kohlehydrate. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, 1904, 1905, (391–405).

Kahl, R. Paarung von Säurehydraziden mit Zuckerarten. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (1091–1119).

König, J. und Bettels, I. Die Kohlenhydrate der Meercsalgen und daraus bergestellte Erzeugnisse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (457–473).

Lindet, L. Les hydrates de carbone de l'orge et leurs transformations au cours de la germination. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (498–505).

Lippmann, E. O. von. Bericht (Nr 39-44) über die wichtigsten im 2. Halbjahre 1902, im 1. und 2. Halbjahre 1903, im 1. u. 2. Halbjahre 1904 und im 1. Halbjahre 1905 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (361-363, 409-413, 469-472, 1204-1202, 1209-1210, 1233-1235); 29, 1904, (497-501, 534-538, 577-580, 621-624, 1332-1336, 1363-1367); 30, 1905, (261-264, 311-516, 348-354, 1181-1183, 1219-1226, 1252-1255, 1293-1201).

**Luhmann**, E. Die Zuckerarten der Pflanzensäfte. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1905, (209-212).

Mohr, O. Die spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (533-536).

Müther, A. I. Untersuchungen über Fucusarten. Laminaria u. Carragheennoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsaure. H. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. Ht. 1°eber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen, 1903, 56, mit 3 Tab.).

Neuberg, C. and Silbermann, M. Die Konfiguration der Glycerinsaure. (Die Beziehung zwischen Zuckern und Amiuosäuren.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (134-146).

Neumann, A. Neue Farbenreactionen der Zucker. Berliner klin. Wochensehr., 41, 1904, (1073–1074).

**Obermaier**, G. Kohlehydrate, Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, 783-784).

Pinoff, E. Einige Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3308–3318).

Roux, E. Les récents travaux sur les sucres. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (532-541).

Stolle, F. Karamel.—Spaltungsprodukte des Karamelans.—Reduzierende Kraft des Karamelans.—Entstehung des Karamelans, sowie das Molekulargewicht desselben. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (370–377).

Votoček, E. und Vondráček, R. Gegenseitige Verdrängung der Zuckergruppen in Hydrazonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1093-1095).

Walther, J. Synthese von organischen Säuren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 9, 1903, (326-328, 361-363, 403-405, 443-444).

## 1810 MONOSACCHARIDES. GENERAL.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. [Les m. et o. nitro-phénylhydrazones de quelques monosaccharides.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (36–39).

Armstrong, E. F. On enzyme action VIII.—The mechanism of fermentation. [Fermentation of carbohydrates by various yeasts]. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (600-605).

Bertrand, G. Synthèse et nature chimique de la sorbiérite. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (983-985).

Etude biochimique de la bactérie du sorbose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (181-288); Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (478-480).

Erlenmeyer, E. jun. Bildung von Lävulinsäure und von Alkohol aus Zucker, J. prakt. Chem., Leipzig, (X.F.), 71, 1905, (382–384).

Grossmann, H. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optischactive mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711–1719).

Kiliani, H. Digitoxose. *l.c.*, (4040–4013).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. Some compounds of guanidine with . . . [glucose, fructose and golactose]. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, 79-81.

Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. Part V. [Oxidation of fructose, glucose, arabinose and galactose.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1280-293; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 479-80).

Müther, A. 1. Untersuchungen über Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsäure. II. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. III. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen, 1903, (56, mit 3 Tab.).

Ofner, R. Abscheidung von Aldosen durch seeundäre Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4399-4402).

Pellet, H. Quantité de sucre infermentescible contenu dans les mélasses de cannes. (In Gemeinschaft mit G. Meunier.) [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (383–385).

Portier, P. La glycolyse des organes des mammifères. Ann. Inst. Pasteur, Paris. 18, 1904, (633-644).

Rimbach, E. und Weber, O. Einwirkung anorganischer Substanzen auf die Drehung von Lävulose und Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (473–493).

Ritzema, J. [Kritische] Untersuchungen über einige in der Klinik übliche

Reaktionen bei Glukosurie und Fructosurie. (Holländisch) Groningen, 1905, 122).

Schaer, Ed. Réactions du sucre et du biuret. Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 41, 18, 1904, (278-290).

Tanret, G. Gentiine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (263-264).

Weber, O. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf das Drehungsvermögen von Dextrose und Lävulose. Diss. Rostock, 1904, (88).

Windaus, A. Saccharinbildung aus Hexosen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 1564).

### PENTOSES.

Neuberg, C. Physiologie der Pentosen und der Glukuronsäure. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. I, 1904, (373–452).

Pinoff, E. Die Tollens'sche Phlorogluein-Salzsaure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1766-7711.

### PENTOSE C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub>

### Metasaccharopentose

CH<sub>2</sub>(OII).[CH(OII)]<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>CHO and the benzylphenylhydrazone.

Kiliani, H. und Loeffler, P. l.c., 2667-26701.

### PENTOSES $C_5H_{10}O_5$ Arabinose.

German, P. Anilides de l'arabinose et de la rhannose. (Russ.) St Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 4564).

**Koehler**, F. Einwirkung von Kalkhydrat auf 1- Arabinose. Diss. Freiburg i. B., 1903, (39).

Neuberg, C. und Federer, M. [d-Amylphenylhydrazone of d-and l-arabinose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-871).

Tollens, B. und Maurenbrecher, A. D. Diphenylhydrazone der l-Arabinose und der Xylose. *l.c.*, (500–501).

### Xvlose

(from gentiin).

Tanret, G. Gentiine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (263-264).

### PENTOSES $C_8H_{12}O_5$ Rhamnose.

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. [Compound of guanidine with rhamnose.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (79-81).

### Rhodeose and Fucose.

Mayer, W. und Tollens, B. Fucose-Phenylosazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3021-3022).

Votoček, E. Antipoden-Isomerie der Rhodeese und Fukose, Zs. ZuckInd., Prag, 29, (1904–5), 1905, (230–233).

### HEXOSES.

## HEXOSES $C_e \mathbf{H}_{12} \mathbf{0}_6$ Glucose.

**Armstrong**, E. F. [Condensation of glucose.] London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (592–599).

Jungius, C. L. Umlagerung zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Bemerkung hierzu von C. Tanret. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97– 108); **53**, 1905, (692).

Milroy, I. A. Einfluss inaktiver Substanzen auf die optische Drehung der Glukose. *Lc.*, **50**, 1904, (413-464).

Parow, E. Einwirkung von Säure, Dampfdruck und Zeit auf die Bildung von Dextrose und Dextrin bei der Inversion der Kartoffelstärke mittels Mineralsäuren. Zs. Spiritlnd., Berlin, 28, 1905, (121, 123).

Windaus, A. und Knoop, F. Ueberführung von Traubenzucker in Methylimidazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1166-1170).

Compound with lead acetate.

Grossmann, H. l.c., (1711-1719).

#### Galactose.

Behrend, R. Bemerkung zu der Abhandlung [von G. Heikel. Birotation der Galactose] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (105–107).

Heikel, G. Birotation der Galactose, [α- und β-Pentacetaten.] l.c., (71-104).

Neuberg, C. and Federer, M. [d-Amylphenylhydrazone of d-galactose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (868–871).

### Mannose

TETRAMETHYL DERIVATIVE CoHoO, OMe 14

Irvine, J. C. and Moodie, A. M. The alkylation of mannose. [Tetramethyl mannose and its methylation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1462-1468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (227).

### Fructose

(Laevulose).

Ost, H. Umwandlung der Dextrose in Lävulose u. Nachweis der Lävulose. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1170-1174).

**Neuberg**, C. Nachweis von Fructose neben Glucosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (500).

sitta, F. Alimentaere Laevulosurie bei organischen Leberaffectionen. (Čechisch) Sborn. Klim., Prag. 5, 1903 -04, (215-222).

### Sorbose

Reduction.

**Bertrand**, Gabriel. La sorbiérite. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (983–985).

#### 1820 DISACCHARIDES.

Bourquelot, E. Composition de deux sucres bruts vendus sur les marchés de l'Inde. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (193-194).

Geese, W. Löslichkeit des schwefligsauren Calciums in alkalischen Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1057–1059).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. Part V. [Oxidation of maltose, lactose and sucrose.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (280-293); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (79-80).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (104– 110).

Purdie, T. and Irvine, J. C. Synthesis from glucose of an octamethylated disaccharide. Methylation of sucrose and maltose. [Octamethyl glucosido-glucoside.] London, J. Chem. Soc., 87, (p-7195)

1905, (1022-1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (215).

Roux, E. Multirotation des sucres. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, 585-593).

#### Sucrose.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. [La separation du saccharose des glucose, fructose et mannose au moyen de la p. nitrophénylhydrazine.] Rec. Trav. ehim., Leiden, 24, 1905, (34–35).

Claassen, H. Bestimmung der Siedepunkte reiner und unreiner Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1159-1169).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, 1904, (35).

Kassner, G. Neues Doppelsaccharat, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901, 11, 1, 1905, (189-190).

Magnanini, G. Inversionsgeschwindigkeit des in gegipsten Weinen aufgelösten Zuckers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 661-662).

Nerinex, N. Le sucre dénaturé. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (380-389).

Purdie, T. and Irvine, J. C. . . . . Methylation of sucrose . . . London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1022-1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215).

Schneider, G. Bedeutung des Zuckers als Nahrungsmittel. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1904–1905, (129–131, 139–144, 151–153, 163–164).

Schneider, O. Eine ungewöhnliche Form von Rohrzuckerkrystallen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind, **55**, 1905, Techn. Tl, (144-445).

Schnell, J. Sättigungsverhältnisse unreiner Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (1051).

— und Geese, W. Lösungsvermögen von Nichtzuckerlösungen für Zucker. *l.e.*, **11**, 1903, (1103–1105), **12**, 1904, (676–678).

Schönrock, O. Abbängigkeit des Temperaturkoeffizienten der spezifischen Drehung des Zuckers von der Temperatur und der Wellenlange. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (100–104).

Sliozberg, G. L. Relations entre le sucre poudré et un alcali en solution chaude. (Russ.) Kiev, 1905, (6).

Stolle, F. Die chemische Natur der Ueberhitzungsprodukte des Zuckers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 359–370.

Stutzer, A. Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin. (Russ. Moskva, 1904, (VI + 90).

Vondráček, R. Einfluss der Metalle auf die Hydrolyse des Rohrzuckers. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, 560-560.

Watts, F. and Tempany, H. A. The inversion of cane-sugar in presence of milk constituents. London, Anal., 30, 1905, 119-123.

Wiechmann, F. G. Der Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1903, (187–188).

**Woelm**, M. Strontiansaccharate. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, 1257–1258, 1265, 1430, 1507).

Wolfmann, I. Strontiansaccharate. l.e., (1336-1337, 1471).

[For analytical and industrial papers see 6300 Carbohydrates and 6500 Sugar].

#### Lactose.

Heymann, B. Eine neue Methode der quantitativen Bestimmung des Milchzuckers in der Milch. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1994, 105-108

Hudson, C. S. Hydratbildung des Milchzuckers in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (273–290).

**Loeffer,** P. Einwirkung von Kalkhydrat auf Milchzucker. Konstitution von Parasaccharin. Diss. Freiburg i. B., 1904, 41 - 35).

Porcher, Ch. Origine du lactose. De l'ablation des mamelles chez les femelles en lactation. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 73-75.

——— Origine du lactose. Des effets des injections de glucose chez les femelles en lactation. l.c., 467-469 a

### Maltose.

Armstrong, E. F. Enzyme action. VII. The synthetic action of acids contrasted with that of enzymes. Synthesis of maltose and isomaltose. London, Proc. R. Soc., (Ser. B., 76, 1905, (592-599).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. [Compound of guanidine with maltose.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (79-81).

Purdie, T. and Irvine, J. C. . . . . Methylation of . . maltose. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1022–1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215).

### Isomaltose.

Jalowetz, Ed. Isomaltose Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (171).

ost, H. Isomaltose. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (139).

Ost, J. Isomaltose, Zs. angew, Chem., Berlin, 17, 1904, (1663–1670).

### Melibiose.

Bau, A. Krystallisierte Melibiose. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (481–521); Diss. Göttingen. 1904, (46).

Loiseau, D. Melibiose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3] Berlin, 1901, (386–397).

### 1830 TRISACCHARIDES.

### Raffinose.

Davoll, D. L. jun. Raffinose determinations. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3] Berlin, 1904, (135–141).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (104– 140).

Woelm, M. Darstellung von Raffinose. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1101–1102).

1840 CARBOHYDRATES OTHER THAN MONO- DI- AND TRISACCHARIDES.

Mannich, C. Ein molekulares Kohlehydrat aus der Wurzel von *Heteropteris* pancislora. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (302–308); Berlin, Arb. pharm. Inst., **8**, 1905, (137–143).

Ofner, R. Abscheidung von Aldosen durch secundäre Hydrazine. Berlin, Ber. chem. Ges., **37**, 1904, (4399–4402).

Sadikov, V. S. Glutine des tendons. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (86-100).

Glutines des cartilages (glutéines). (Russ.) l.e., (100-110).

Schneider, G. Pektin und Pektase. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (305-307).

Votoček, E. Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3859-3862).

#### Cellulose.

**Cross**, C. F., **Bevan**, E. J. und **Briggs**, J. F. Acetosulfate der Cellulose. *l.c.*, **38**, 1905, (1859–1865. 3531–3538).

Gervais, F. L'action de la chaleur sur le celluloide. (Polish) ('hem. pols., Warszawa, 5, 1905, (477-483).

Hake, C. N. and Lewis, R. J. Formation of sulphuric esters in the nitration of cellulose, and their influence on stability. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (374-381).

Haeussermann, C. Acetyleellulosen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (667).

**Herbig,** W. Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, **4**, 1901, (785–786); **5**, 1902, (209–211).

Hübner, J. Zerreissfestigkeit von Garn. (Mit W. J. Pope.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (984–989).

Einfluss gewisser Reagentien auf die Baumwollfaser. (Mit W. J. Pope.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (989–991).

**Jardin.** Action de l'acide azotique dilué sur les fibres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (314-315).

Reinhardt, F. Bestimmung der Cellulose und ihr Verhalten sowie das der Pentosane im Darmkanal des Menschen. Diss. Münster i. W., 1903, (67).

**Riesnefeld**, H. und **Taurke**, F. Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2798-2800).

Schellens, W. Verhalten von pflanzliehen und tierischen Textilstoffen zu (p-7195) Metallsalzlösungen. Arch. pharm., Berlin, **243**, 1905, (617–627).

Simon, O. und Lohrisch, H. Eine neue Methode der quantitativen Cellulosebestinmung in Nahrungsmitteln und Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (55-58).

Thiele, E. Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1901, (177–178).

Wheeler, A. S. Bestimmungen von Methoxylgruppen in einigen Lignocellulosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2168-2169).

Some problems in the cellulose field. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell. Sci. Soc., **21**, 1905 (106-114).

Normal Cellulose acetosulphate  $4 C_6 \Pi_7 O_2) (SO_4) (C_3 \Pi_3 O_2)_{10}$ 

Cross, C. F., Bevan, E. J. und Briggs, J. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1859-1865).

#### Nitrocellulose.

Escales, R. Schiessbaumwolle (Nitrocellulosen.) Leipzig, 1905, (VIII+308).

Haeussermann, C. Denitrierung der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (420-422).

Kisnemskij. Corrélation entre la composition des acides employés pour la nitration de la cellulose et la stabilité du cotor-poudre obtenu. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 9, (995-1005).

Margosches, B. M. Die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete des Celluloids. Celluloid-Ind., Dresden, **17**, 1903, (25-27, 31-33, 30-41, 51-52); **18**, 1903, (1; **19**, 1905, (41-42).

Nikoliskij. Dissolution du cotonpoudre dans l'acétone afin de déterminer les variations de son acidité par suite des procédés de fabrication divers. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 8, (841–871).

Patterson, G. W. Mixed acids for nitrocellulose manufacture. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 474–477).

Sapožnikov, A. V. et Borisov, M. Décomposition de la nitrocellulose audessous de la température d'ignition. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (836-841).

Sapožnikov, A. V. et Jagellovič, N. Russ. 1.c., 37, 1905, (822-828).

Voigt, K. Stabilität des Zelluloids. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 12002-2003).

Weber, H. Denitrierung der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 496.

### Industrial.

Friedländer, P. Chemische Technologie der Spinnfasern. Jahrb. Chem.. Braunschweig. 14, 1904, 1905, 519–529;

Margosches, B. M. Die Viskose, mit bes. Berücksichtigung ihrer Verwertung in der Textil-Industrie. Zs. Textilind. Leipzig, 4, 1991. 210-212, 227-228, 242-244, 259-260, 275-276, 290-292, 307-308.

Die Viskose, ihre Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Mit besonderer Berücksichtigung ihrer Verwertung für textil-industrielle Zwecke. Le., 7, 1904, (601–603, 615–616, 643–645, 657–650, 671–672, 685–686, 699–701, 713–715; 8, 1904–05, 157–59, 71–72, 85–86, 337–338, 519–522, 533–534, 561–562, 575–577, 589–591, 617–619; 9, 1905–06, 61–62, 75–77, 89–60, 173–175;

Schellens, W. Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu Metallsalzlösungen. [Cellulose.] Diss. Strassburg i. E., 1905, 614.

Witt, O. N. Die künstlichen Seiden. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, SitzBer., (71-86).

(See also 6500 Paper, Explosives, etc.)

### Dextrins.

Harz, C. O. Amylum, Amylodextrin und Erythrodextrin in ihrem Verhalten gegen Chromsäure. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, 45– 58.

Haenle, O. und Scholz, A. Die rechtsdrehenden Körper im Tannenhonig. Zs. unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, +1027-1031.

Hilger, A. Die im rechtsdrehenden Koniferenhouig vorkommenden Dextrine. Le., 8, 1904, 110-126).

Schardinger, F. Thermophile Bakterien aus verschiedenen Speisen und Milch, sowie einige Umsetzungsprodukte derselben in kohlenhydrathaltigen Nahr-

lösungen, darunter krystallisierte Polysarcharide (Dextrine) aus Stärke. *l.e.* **5**, 1903, (865–880).

### Glycogen.

Gatin-Gružewska, Z. Das Molekulargewicht des Glykogenes. Arch. ges. Physiol., Bonn. 103, 1904, 282-286.

Grüss, J. Quantitative Bestimmung des Glykogens in der Hefe. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (1–3).

Heinze, B. Einige Berichtigungen und weitere Mitteilungen zu der Abhandlung: "Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflanzliche Organismen". Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2. 14, 1905, (9-21, 75-87, 168-183).

Knaffl-Lenz, E. von. Chloracetylierung und Molekulargrösse des Glykogens. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (293–304).

Pflüger, E. F. W. Glykogen und seine Beziehungen zur Zuckerkrankheit. Bonn, 1905, XVIII-528).

### Gums.

Lemeland, P. Gomme du Mangifera indica L. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 19, 1904, 584-592.

**Majima,** R. Gum arabic. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (126– 134).

Smith, R. G. Der Bakterielle Ursprung der Gummiarten der Arabingruppe. XI. Ernährung von Bacterium Avaciae. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (380–384).

### Pentosans.

Ellett, W. B. und Tollens, B. Bestimmung der Methyl-Pentosane neben den Pentosanen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 492-499; Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, 19-31.

Tollens, B. A. Kohlenhydrate und ihr Vorkommen in Produkten der Natur. B. Sonstige Gegenstände . . . J. Landw., Berlin, 51, 1903, (355-369).

#### Starch.

Bütschli, O. Amylose und amyloseartige Körper. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.), 7, 1901, (419-518).

Burger, F. Stärke. Ungarisch) M. Chem. F. Budapest, **11**, 1905, (92-93, 108-110, 124-126, 139-143).

Cross, C. F. und Bevan, E. J. Die niederen Aeetylderivate von Stärke und Cellulose. Unter Mitwirkung von J. Traquair. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (527-528).

Glucosides.

Eckenbrecher, C. von. Stärke. Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (494-518).

Emslander, F. und Freundlich, H. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes, Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (565).

Fernbach, A. et Wolff, J. Coagulation diastasique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1217-1219).

Coagulé par l'amylo-coagulase et l'amidon de pois. *I.c.*, **140**, 1905. (1547–1549).

Ford, J. S. Lintners lösliche Stärke und die Bestimmung der "diastatischen Kraft". Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (2-3, 12-13, 23-24, 30-31).

and Guthrie, J. M. Identity of the hydrolytic products of starches of various origins. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (605–606).

Fischer, H. Kolloïdale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (409–432).

Hoffmann, I. F. und Philippe, M. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (71-72).

Kldiašvili, A. Action de quelques acides gras sur l'amidon. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (905–908).

Maquenne, L. et Roux, E. Constitution, saccharification et rétrogradation des empois de fécule. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1303–1308).

Parow, E. Einwirkung von Säure, Dampfdruck und Zeit auf die Bildung von Dextrose und Dextrin bei der Inversion der Kartoffelstärke mittels Mineralsäuren. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (121, 123). **Pollak**, 1. Einwirkung von Chlorschwefel auf Stärke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (638-639).

Raumer, E. von. Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium, ein Beitrag zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (705-726).

Rössing, A. Abbauprodukte der Stärke durch Hydrolyse mittels Salzsäure, ihre Bestimmung in Stärkezuekern und Sirupen, sowie ihr Einfluss auf die technische Verwendbarkeit der letzteren in der Zuckerwarenindustrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (807-873).

Roux, E. Transformation de l'amylocellulose en amidou. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (440-442).

Rétrogradation des amidons artificiels. *l.e.*, (943–946).

———— Saccharification par le malt des amidous artificiels. *l.c.*, (1259–1261).

Wolff, J. et Fernbach, A. Coagulation diastasique de l'amidon. *l.c.*, (95–97).

(Sec also 6500 Starch).

# 1850 GLUCOSIDES. SYNTHETICAL GLUCOSIDES

### Methylglucoside.

Armstrong, E. F. and Courtauld, S. L. The formation of isodynamic glucosides with reference to the theory of isomeric change, and the selective action of enzymes — preparation of 8-methyl glucoside. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (iv).

Tetramethyl  $\beta$ -methylglucoside.

Irvine, J. C. and **Cameron**, A. [Tetramethyl  $\beta$ -methylglucoside, the interconversion of the  $\alpha$ -and  $\beta$ -modifications, and the action of emulsin on it.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (900–909); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905 (191).

### Methylgalactoside

Tetramethyl \(\beta\)-methylgalactosides.

Irvine, J. C. and Cameron, A [Tetramethyl β-methylgalactoside, the corres-

ponding α-compound, and an isomeric substance.] *l.e.*, (900–909); [abstract] Proc. *l.e.*, (191).

### Methylmannoside

TETRAMETHYL  $\alpha$ - and  $\beta$ -METHYLMANNOSIDES.

Irvine, J. C. and Moodie, A. M. l.e., (1462-1468). [abstract] Proc. l.e., (227).

### NATURAL GLUCOSIDES.

Bourquelot et Hérissey. L'origine et la composition de l'essence de racine de Benoîte; glucoside et enzyme nouveaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 1870–8724.

**Brauns**, D. H. Quercitria, Sophorin und Cappern-Rutin. Diss. Marburg, 1904, (75).

May, Otto Chemisch-pharmakognostische Untersuchung der Früchte von Sapinelus Rarak DC. Diss. Strassburg i. E., 1905, (72).

Meulen, II. ter. Recherches [expérimentales] sur la nature des sucres de quelques glucosides. [Quelques glucosides non-isolés, contenant des sévénols.] (Hollandais) Rotterdam, Verh. Bat. Gen., ser. 2), 6, 1905, (1-31) (Hollandais); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, [414-483) Français).

Thoms, H. Die Strophanthus-Frage vom chemischen Standpunkt. Berlin, Per. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (104– 120); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (73–87).

### CYANOGENETIC GLUCOSIDES.

Itallie, L. van. Thalictrum aquilegifolium, eine Blausaure liefernde Pflanze. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, -553-554.

Jouck, K. Die blausäureabspaltenden Glykoside in den Kirschlorbeerblättern und in der Rinde des Faulbaumes Prunns Padus). l.c., (421-426).

### Amygdalin.

Guignard, L. et Houdas, J. Nature du glucoside cyanhydrique du sureau noir. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (236-238).

### Gynocardin C<sub>13</sub>H<sub>19</sub>O<sub>9</sub>N

Power, F. B. and Lees, F. H. Gynocardin, a new cyanogetic glucoside [from the seeds of *Gynocardia odorata*; its hydrolysis and hepta-acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905,

(349–357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (88–89).

#### Phaseolunatin.

Robertson, A. und Wijnne, A. J. [Phaseolunatine, das giftige Glucosid der Kratokbohnen.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (393-399).

### Sambunigrin.

Bourquelot, E. et Danjou, E. Présence d'un glucoside eyanhydrique dans les feuilles du sureau, Sambucus nigra L. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (59-61).

### Aucubin C<sub>15</sub>H<sub>19</sub>O<sub>8</sub>

A glucoside of aucubigenin C7H9O3

Bourquelot, E. et Hérissey. L'aucubine, glucoside de l'Aucuba japonica L. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (289-319).

### Cellotropin.

Vilmar, C. Cellotropin. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (272).

### Cyclamin.

Plzák, F. Zuckerkomponenten des Cyklamins. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (10).

### Digitonin.

Kiliani, H. Digitonin, Arch. Pharm. Berlin, **243**, 1905, 5-12).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Gentiin} & C_{25} \textbf{H}_{28} \textbf{O}_{14} \\ & a & Xylose\text{-}glueoside) \end{array}$ 

and **Gentienin**  $C_{14}H_{10}O_5$ 

Tanret, G. Gentiine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (263–264).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Gentiopicrin} & \mathrm{C_{16}H_{20}O_9} \\ \text{and its penta-acetyl derivative} \end{array}$ 

Gentiogenin C10H10O4

Tanret, G. Gentiopicrine. l.c., (207-209).

#### Rhamnosides.

Brauns, D. H. Sophorin, das Rhamnosid der Blutenknospen von Sophora japonica. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (517–556).

Jowett, H. A. D. und Potter, C. L. Cappern-Rutin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Capparis spinosa. l.c., (556-560).

Votoček, F.: Neues Rhamnosit aus Ipomoca Turpethum, (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1905, 4.

und Vondråček, Rudolf. Zuckerkomponenten der Glykoside: Solanin, Konvallamarin und Skammonin. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, 63.

#### Rhodeit.

Votoček, E. Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3859-3862).

und **Buliř**, J. Rhodeit. Rhodeosekonfiguration. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (7).

### Robinin $C_{33}H_{40}O_{29}T_2^4$ aq Robigenin $C_{15}H_{10}O_6$ aq

Valiaško, N. A. Glucoside robinine. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 421-438.

**Saponarin**  $C_{19}H_{22}O_{11}$  or  $C_{21}H_{24}O_{12}$ 

**Barger**, G. Saponarin, a glucoside coloured blue by iodine. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (530-531, 819-820).

### Saponin.

Kobert, R. Saponinsubstanzen. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, U-V.

Rosenthaler, L. Geschichte der Saponine. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (178–183).

Pentosenreaktionen von Saponinen. Arch. pharm., Berlin, **243**, 1905, (247–248).

Seifenwurzel. l.e., (496–504).

### Scammonin.

**Requier**, P. Scammoniue. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (148-151, 213-217).

### Scopolin.

Schmidt, E. Scopolin. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (669-670).

1860 RESINS. UNCLASSIFIED NEUTRAL COMPOUNDS.

Axelrod, S. Nochmals Almeidina. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, 1079-1080).

Canzoneri, F. e Perciabosco, F. Sulle sostanze che accompagnano l'olio nei semi di sesamo. [Substance  $C_{23}H_{24}O_7$  or  $C_{11}H_{22}O_7$  or  $C_{13}H_{14}O_4$  in sesame seeds.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii., 1903, 1253–260.

Dieterich, K. Herkunft und Veränderlichkeit technisch und medizinisch wichtiger Harzprodukte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, 196-98).

Gummiharze, Edhemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (265– 287).

Etard, A. et Wallée, E. Pyrolyse de la gomme laque. [Lac Resin.] Paris, C-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1603–1606).

Evers, F. Künstlicher (synthetischer) Perubalsam. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (524-525).

Goldschmidt, C. Künstliche Bereitung von Siegellack und Kopalharz. [Formaldehydharz.] ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (33).

Künstliche Bereitung von Kopalharz [aus Formaldehyd, Monomethylanilin und Salzsäure]. l.c., 444).

Hellström, A. Ueber einen weissen Perubal-am. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (218-237).

**Herzog**, J. Caryophyllin, Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, 121-1241.

**Hills**, J. S. An investigation of *Linum catharticum*. [Properties of linin (C<sub>23</sub>H<sub>22</sub>O<sub>9</sub>).] Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (401–404, 436–438).

and Wynne, W. P. Linin C<sub>23</sub>H<sub>24</sub>O<sub>3</sub>i.e.C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>O<sub>5</sub>(OMe)<sub>4</sub> [a crystalline principle obtained from Linum catharticum. London, J. Chen. Soc., **87**, 1905, (327-331); [abstract, London, Proc. Chen. Soc., **21**, 1905, .74.

Itallie, L. van und Nieuwland, C. H. Surinamensischer Copaivabalsam. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, 539–546).

Jowett, H. A. D. and Potter, C. E. The constitution of barbaloin.  $C_{15}H_{15}O_{2}$  Part I. [Fetra-acetylbarbaloin. Tribronobarbaloin and its tetra-acetylderivative. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 878–884); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 481–482).

Klason, P. and Köhler, J. Chemical analysis of resin from red pine. *Pinus Abics* L. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (87-96, 151-152, 157-167).

**Léger,** E. Sucre des aloïnes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (145-148).

Merckens, A. und Kufferath, W. Neue Strahlen in Harzen? Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (95-96).

Oesterle, O. A. und Babel, A. Abbauprodukte des Aloïns. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1994, (329-332).

Ottow, W. M. Phyllanthus Niruri L. und Euphorbon. Diss. Marburg, 1902, (87).

**Petit**, P. et **Mayer**. Réactions de la résine de gaïac. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (193-195).

Reutter, L. Mastix, Caricari-Elemi und verschiedene Gräberharze aus Karthago. Diss. Bern, 1904, (75).

**Schmoelling,** L. Kopalöle. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (955–956).

Schultze, W. Harzöl. Diss. Strassburg i. E., 1905, (79).

Stöckert, O. Neue Strahlen in Harzen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1671).

Thoms, H. und Biltz, A. Bestandteile des weissen Perubalsams. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (127-131).

Tschirch, A. und Stevens, A. B. Japanlack (Ki-urushi). Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, (504-553).

und **Bergmann**, W. Heerabol-Myrrha. *l.e.*, (611-654).

et Reuter, L. Résines provenant de sarcophages carthaginois. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (357–361).

Vesterberg, A. Coniferenharzsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4125–4132).

Weigel, G. Löslichkeit einiger Harzbalsame in gewissen Lösungsmitteln unter Bezugnahme auf die Vorsehriften des D[eutschen] A[rznei]-B[uches] IV. Pharm. Centralhalle, Dresden, 45, 1901, (1-5).

#### Caoutchouc.

Alexander, P. Nitrosite des Kautschuks und deren Verwendung für die

Analyse von Roh-Kautschuken und Kautschukproducten Berlin, Ber. D. chein. Ges., **38**, 1905, (181–184); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (164–168); Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (373–376).

Sauerstoffhaltige Kautschukarten. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (867–869).

Dr. Carl Otto Weber über seine Dinitromethode. [Kautschukanalyse.] l.c., 19, 1905, [418–419].

Axelrod, L. Löslichkeit verschiedener Kautschuksorten in Benzin. *l.c.*, (1053–1056); **20**, 1905, (105).

**Bode**, G. Kautschuk und seine Verarbeitung. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (417-419, 435-436).

Caspari, W. A. Gutta percha and balata. [The action of chlorine, bromine, hydrochloric acid, sulphur chloride and nitrogen oxides on them.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1274–1278).

Dankler, M. Kautschukpflanzen. Natur u. Offenb., Münster, 50, 1904, (641-660).

**Ditmar,** R. Kautschuk. ChemZtg Cöthen, **29**, 1905, (175–176).

Der pyrogene Zerfall des Kautschuks. Studien über die Produkte der trockenen Destillation des Kautschuks. Gunnniztg, Dresden, **18**, 1904, (1013–1016, 1038–1041, 1058–1059).

Einwirkung der Radiumstrahlen auf Kautschuk. 1.e., 19, 1904, (3-1).

— Die kolloïdisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. l.c., (766-767).

———— Schwefelkohlenstoff als Quellungsmittel für Kautschuk. *l.c.*, (578–580, 608–612).

Quellungsmittel für trockenen mastizierten Parakautschuk, l.c., (831-833).

Zusammensetzung des Latex verschiedener Kautschukpflanzen mit Rücksicht auf die Bildung des Kautschuks in der Pflanze. l.c., (901– 903, 928–930).

Esch, W. Fortschritte auf dem Gebiete des Kautschuks und der Gutta-\*percha im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (265-270). **Esch**, W. Bleiglätte und Vulkanisation. Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (977–978).

Warburg. l.e., (1129-1130).

——— und **Chwolles**, A. Präexistenz des Kautschuks im Latex. *l.e.*, (165–166).

Frank, F. und Marckwald, E. Kautschuk und Kautschukwaren. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (317–367).

Guttaperchaartige Substanz aus dem Harz des Karitebaumes. Gummiztg, Dresden, 19, 1904, (167).

— Kautschukähnliches Harz aus Mexiko. *l.c.*, (860).

**Fendler,** G. Rohkantschuk, Berlin, Ber. D. pharm, Ges., **14**, 1904, (208–214); Berlin, Arb. pharm, Inst., **2**, 1905, (278–284).

Kautschukuntersuchung, speziell in ihrer Anwendung auf Rohkautschuk. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (215–238); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (285–305).

Verhalten des Kautschuks gegen einige Lösungsmittel und Rohkautschukuntersnehung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (205-207); Gummiztg, Dresden, **19**, 1904, (41-45); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (306-317).

Mistelkautschuk. Gummiztg, Dresden, **20**, 1905, (181).

**Harries**, C. Kautschukarten. Weberscher Dinitro-kautschuk. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (87-90).

Paraeaoutehone ozonide C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>6</sub> Conversion into levulic aldehyde.

**Harries**, C. Kautschukarten: Abbau und Constitution des Parakautschuks. *l.e.*, (1195-1203).

Kautschukarten. Beziehungen zwischen den Kohlenwasserstoffen aus Kautschuk und Guttapercha. *l.c.*, (3985-3989).

Marckwald, E. und Frank, Fr. Leche de Marima und Leche de Pendare, zwei als Kautschukmilch bezeichnete Pflauzensäfte aus Venezuela. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (850-851). Schulze, E. Bleiglätte und Vulkauisation [des Kautschuks]. *l.c.*, (749–751).

Tschirch, A. und Müller, O. Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea. Die Albane und das Fluavil der sumatraguttapercha. Albane des Mikindaui-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (114– 146).

——— und Paul. l.e., (249-291).

und Schereschewski, E. Balata. Das sogenannte Chicle-Gummi. l.c., (358-393).

Weber, C. O. Methode der Kautschuk-Analyse. *Le.*, (339-340, 521-523).

——— Die Milch von Castilloa clastica und deren Koagulation. l.c., 19, 1904, (101–104).

— Kautschuk-Koagulation und Kautschuklöslichkeit. *l.e.*, (354–356).

Der gegenwärtige Stand der Zubereitung des Kautschuks nit Zusammenstellung der benutzten Rohstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (608-617).

### Colophony.

Klein, A. Das amerikanische Kolophonium. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (506).

**Levy**, P. Zur Kenntnis des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1739–1741).

Schwalbe, C. Zersetzungstemperatur des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1852).

## 1900 MIXED CYCLOIDS.

Cělikov, I. A. Oxonium. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 784-785).

Decker, II. Beziehungen des doppelt gebundenen Kohlenstoffs zum Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2493-2511).

Spannagel, M. Synthese heterocy klischer Verbindungen aus 3, 6- Diketonsäureestern. Diss. Göttingen, 1903, (61).

### 1910 CYCLOIDS CONTAINING OXYGEN. GENERAL.

Andreae, E.P. Chitonsäure und Chitarsäure und die Einwirkung von

Diathylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35).

Bachner, L. Kondensation des Phenoxyacetaldehyds mit Benzaldehyd, Furfurol und Acetaldehyd. Diss. Rostock, 1903, (33).

Baeyer, Λ. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) (8. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (569-590, 1156-1164).

Bauer, H. Einwirkung von organomagnesiumverbindungen auf Phtalsäureanhydrid. *l.e.*, (240–241).

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. Hydroxylärmere Vorstufen des Fisetins. *l.e.*, (2177-2182).

Blaise, E. E. et Gault, H. Série du pyrane. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (137–139).

Blom, A. und Tambor, J. 3-Methoxy-cumaranon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3589-3592).

Blumberg, M. Synthese des 3.4. Dioxy-β-Methylchromons. Diss. Bern. 1904, (26).

Bock, K. Kondensation von Benzaldehyd mit Itakonsäure. [Dilaktone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (56).

Böhme, R. Iso-Stearinsäure, [Laktonsäure.] Diss. Leipzig, 1902, (34).

Braun, J. von und Steindorff, A. Synthese des Chromans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (850-855).

Brauns, D. H. Quercitrin, Sophorin und Cappern-Rutin. In der Natur vorkommende Flavouderivate. Diss. Marburg, 1901, (75).

Breger, M. und Kostanecki, St. von. Zweite Synthese des Apigenins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (931-933).

**Bülow,** C. Neue Condensationsreactions des Phtalyl-benzoylacetons. *l.c.* **37**, 1904, (1964–1971).

Cumarinderivate aus Phtalyl- und Benzyl-o-carbonsäure- [Acetessigester]. l.e., **38**, 1905, (174-486).

(1906-1917). Phtalylacetessigester. L.c.,

Chavanne, G. Acide isopyromucique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1901, (507-575).

Daube, A. Aethyliden-phtalid, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (206–200).

David, E. Synthese des 2-Oxychromons und des 3-4-Dioxychromons. Diss. Bern., 1904, (32).

Deiglmayr, 1. Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1,3-Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1,4-Benzo-Pyranols. Diss. Tübingen, 1903, (94).

Deseniss, M. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton. Diss. Tübingen, 1905, (65).

Dieckmann, W. und Beck, L. Farbstoffe aus Furfurol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4122-4125).

Dinter, A. Anlagerung von Ammoniak an die Muconsäure und die Oxydation der Δ-β-γ-Hydronuconsäure. [Lactone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (60).

**Eckstein**, O. Binaphtylenoxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3660–3663).

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. 4'-Oxyflavonol. *l.e.*, (1507-1509).

Erlenmeyer, E. jun. Condensation von α-Ketonsäuren mit Aldehyden durch Salzsäure resp. Natronhydrat. [Lactone.] l.e., (3119-3125).

—— Darstellung  $\alpha,\beta$ - und  $\beta,\gamma$ - ungesättigter Lactone. l.e., (3125–3129).

**Feist**, F. und **Baum**, E. Bromderivate der  $\gamma$ -Pyrone und die Haftfestigkeit der Halogene an  $\alpha$ -und  $\gamma$ -Pyronringen. *L.c.*, (3562–3574).

Fosse, R. et Bertrand, P. Persulfate organique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (600-602).

et Robyn, A. Phénols pyraniques, *l.e.*, **140**, 1905, (1538–1540).

Funk, C. and Kostanecki, St. von. 2-Methoxy-stilben. [Rufenol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (939).

Furrer, F. Umwandlungsprodukte amidierter Cumarine. Diss. Tübingen, 1902, (42). Gaar, H. Einwirkung von Cyankalium auf Phtalid bei höherer Temperatur. Diss. Tübingen, 1901, (V+36).

Gaebel, W. [Heterocyklische] Kondensationsprodukte. Diss. Marburg, 1903, (40).

Göhl, F. Neue Synthese des Hydrocumarons und einiger seiner Homologen sowie des α-Methylpyrrolidius. Diss. Rostock, 1903, (54).

**Graf**, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. Diss. Würzburg, 1903, (63).

**Guyot,** A. et **Catel**, J. Dérivés du benzodihydrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (254-256, [Erratum (400)] 1348-1350).

— Condensation des dérivés du benzodihydrofurfurane en dérivés anthracéniques γ substitués. *l.c.*, (1460-1494).

**Gutzeit**, A. und **Kostanecki**, St. von. 3'-Oxy-flavonol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (933-935).

**Hantzsch**, A. Cyamelid. *l.c.*, (1013–1021).

Oxonium- und Ammonium-Salze. *l.e.*, (2143–2154).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (1. Abh.) —I. Ozonide sauerstoffhaltiger Substanzen; von Kurt Langheld. 11. Isomerie der Oel- und Elaïdinsäure; von Carl Thieme.—III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk.—1. Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Suceindialdehyds.-2. Constitution des Dimethylheptadiëns; von Harries und Weil.—3. Constitution eines Dimethylpentadiëns.—I. Ozonide der aromatisehen Kohlenwasserstoffe; von Valen-Weiss.—Anhang. Das Aethylperoxyd von Berthelot; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (311–375, mit 1 Taf.).

——— Kautschukarten. [Ozonide.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1195-1203).

Heffter, A. Die bei der Autoxydation des Eosins entstehenden Producte. *l.c.*, (3633-3634).

**Heintschel**, E. Condensation des Oxyhydrochinons mit Aldehyden. [Fluoronderivate.] *l.e.*, (2878–2883).

**Heller**, G. und **Meyer**, H. L. Fluoresceïn und die Nichtexistenz des β-Dinitro-p-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (197-200).

Hildebrand, W. Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. [Furfuranderivate.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (51).

Jochum, E. 1,3-Dioxy-β-Methylchromon. Versuche zur Synthese des Kämpferols. Diss. Bern, 1901, (32).

**Kasansky**, A. Verhalten von Bernsteinsänreäthylester zu Jodallyl in Gegenwart von Zink. Synthese des γ-Diallylbutyrolaktons und seine Eigenschaften. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (249–257).

**Kassner**, G. Oxydationserscheinungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (187-189).

**Kipke,** F. Kondensationsprodukte von Piperonal und Piperonylaerolein. Diss. Breslau, 1904, (56).

Kippe, O. Synthesen, Umlagerungen und Aufspaltungen der phenylierten Chmarone und Cumarane. Diss. Rostock, 1904, (140).

Koch, B. Einwirkung von Phtalylehlorid auf Benzoylaceton und über die Kondensation von Phtalylbenzoylaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen, 1903, (55).

König, W. Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (555-562).

Kostanecki, St. von und Nitkowski, S. Synthese des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3587-3589).

und Rudse, Fr. Ein Isomeres des Quercetins. *l.c.*, (935-938).

und Schreiber, B. Ein Isomeres des Kämpferols. *l.c.*, (2748–2751).

——— und Sulser, J. [Heterocyklische] Stilbenderivate. l.c., (941–942).

Kraencker, J. Isobutylitaconsäure und deren Verhalten gegen Brom. Diss, Strassburg i. E., 1902, (34).

Krasuskij, K. A. et Dud, I. Purification des a-oxydes organiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1124). Kraus, P. Dimethyldioxyglutarsäure und einige Derivate derselben. [Lactone.] Dies. Strassburg i. E., 1902, 37

**Kropf**, F. Kondensation des Cotarnins. Diss. techn. flochschule. Berlin, 1905. 34.

Kühling, O. und Falk, F. Lactambildung aus γ-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1215-1228.

**Kugler**, 8. Synthese des Isofisetins, 2,3',4' Trioxyflavonoli. Synthese des 3',4' Dioxy-a-Phenylcumarins. Diss. Bern. 1904. 59.

Lambrecht, W. Nitroderivate der Cumarine. Verhalten von Kupfersalzen schwacher Säuren gegen Methylalkohol. Diss. Tübingen, 1903, 1V-36.

Landers, 11. Aufspaltungsprodukt des Furfurnitroaethylens. Diss. Strassburg i. E., 1905, 41).

Liebig, H. von. Vereinigung von Benzil mit Resorcin. Tl 1. Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 72, 1905, (105-172).

Lieck, A. Einwirkung von Hydrazin auf m-Tolyl-i-ocumarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3853-3856).

Maffezzoli, F. Anthrachinon-orthodicarbon-sureanhydrid. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (48).

Marquis, R. La série du furfurane Ann. chim. phys., Paris, \*sér. 8), 4, 1905, 196-288.

Meyer, R. Phenylxanthen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, |450-453.

und Pfotenhauer, H. Wechselseitiger Austausch aromatischer Complexe. l.c., (3958-3963).

und **Spengler**, O. Phenanthrenchinon. [Pyron- u. Lactonringe.] *l.c.*, [950].

— Constitution der Phtalemsalze. Le., 1318-1333.

Mezger, O. Hamatin. Reduction der Hamatinsauren und ein Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hamatinsäure. Diss. Tübingen, 1902. 411-48s.

Mussett, J. A. Konstitution des Kondensationspro biktes aus Orein und Acetessigester. Diss. Tubingen, 1902, 40. Noelting, E. Constitutionsfrage des Fluoresceins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4023).

———— und **Dziewoński**, K. Rhodamine. *l.e.*, 3516-3527).

Oemisch, P. δ-Jod-γ-Valerolakton, seine Kondensationsprodukte mit molekularem Silber und mit Natriummalonsäureäthylester. Diss. Leipzig, 1902, (34).

Oetker, E. 6-Oxymethyl-Cumarin und seine Umwandlung in einen Alkohol des Cumarons. Diss. Rostock, 1904, (46).

Panayeff, J. von. Dilactone. Diss. Strassburg, 1905, 48.

Pechmann, H. von und Mills, W. H. Chlor-cumalinsäure und ihre Ueberführung in Perivate des Pyridins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3829-3836).

— Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Brom-cumalinsäureester. *l.e.*, (3836-3841).

Peratoner, A. e Palazzo, F. C. Sulla costituzione dell'acido comenico. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (40-41).

e Spallino, R. Eterificazione dell'acido piromeconico. l.c., (16).

e Tamburello, A. Azione della idrossilammina sull'acido etilcomenico. *l.e.*, (30-40).

Peters, W. Stereoisomere Körper aus dem Athylacetylaceton durch Blausäureanlagerung. Diss. Strassburg i. E., 1903, 400.

Posner, T. Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Ver. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, I, 1905, (109-111).

Pummerer, R. Pyron. Diss. München, 1905, 187.

Rajchert, E. Etudes sur les duplocomarines. Diss. Sci. Fribourg, Fribourg Impr. de l'Oeuvre de St. Paul), 1902, 51. 8vo.

Reitter, H. und Bender, F. Ueber Phenylhydrazinderivate der Aconsäure-Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (373-379).

Riess, G. Ueber das 3, 5-Dimethoxybenzoylacetophenon und über chinoide Abkommlinge des 1, 4- Benzopyranols, Diss. Tubingen, 1903, (63).

Robyn, A. Nouvelles substances azotées dinaphtopyraniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1614).

Rupe, H. und Schlochoff, P. Oxyde aus Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1498-1502).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2, 4. Diaethoxybenzoylaceton zu 1, 1. Benzopyranolen und Synthese des Resacetems. Diss. Tübingen, 1904, (V+86).

Schäffer, M. Einige 1-Acetyleumarone und die Aufspaltung des Acetylcumarons. Diss. Rostock, 1904, (52).

Schmidt, C. Ueber Isomere des Brasileïns und Haemateïns aus der Benzopyranolreihe. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Schmidt, O. Studien in der Santoningruppe. Diss. Tübingen, 1902, (45).

Schüler, A. Über einige Derivate des 2-Oxv- 5-Amino-w- Chloracetophenons und einige Cumaranone. Diss. Rostock, 1903, (56).

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, Einwirkung von Grignard'schem Reagens auf o-bezw. γ-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3981-3985).

Stobbe, II. Gelbe Monoarylfulgide. l.e., (3893-3897).

und Eckert, R. Eine Parallele farbiger Furyl- und Phenyl-Fulgide. l.c., (4075–4081).

 und Küllenberg, A. Gelbe Nitrotriphenylfulgensäuren und ihre rothen Fulgide. l.c., (4081-4087).

Stollé, R. Condensation von Acetessigester mit Phenyl-methyl-pyrazolon und Einwirkungsproducte von Phenylhydrazin und Hydrazin auf Dehydracetsäure. l.c., (3023-3032). Nachtrag. Ebenda, (3856).

Traube, W.  $\gamma$ ,  $\delta$ -Dioxypropylmalonsäure. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (38-41).

Ullmann, F. und Tschermack, J. Diphenyl-o-Phenoxylen-Diphydroanthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4110-4111).

— und Zlokasoff, M. Arvlsalicylsauren und deren Ueberführung in Xanthone. 4. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) l.c., (2111-2119).

Vongerichten, E. Morphenolderivate. l.c., (1851–1857).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu α β-ungesättigten Ketonen. (Mit. P. Weissheimer.) - Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

Wedekind, E. Einführung von Stickstoff in die Santoninmolekel und das physiologische Verhalten einiger Santoninstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (240-248).

Synthese einfacher Pyronone aus Säurehaloïden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (81-83).

— und Koch, A. Oxoniumnatur des Santonins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (121-428).

—— Verhalten der Halogene gegen Santonin. l.c., (129-135).

Iso-Artemisin (δ-Oxysantonin), l.e., (1845-1851).

Wedemann, W. Phenylangelicalacton u. Isoctenlacton. Diss. Strassburg i. E., 1903, (56).

Weinschenk, A. Kondensation von Epichlorhydrin mit Phtalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1311).

Wernher, G. Kondensation von Valerolakton und Bernsteinsäureäthylester mit Natriumäthylat. Diss. Strassburg i. E., 1902, (33).

Willstatter, R. and Pummerer, R. Pyron, (2 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1161–1472).

Wölbling, H. Einwirkung von Hydrazin auf B-Desoxybenzoin-o-carbonsäure resp. deren Lacton (3-Phenylisocumarin). *L.e.*, (3845–3853).

Zincke, T. und Mühlhausen, G. Arvlaminderivate des Furfurols und deren Umwandlung in Pyridinverbindungen. l.c., (3824–3829).

#### CYCLOIDS WITH ONE OXYGEN ATOM.

[Lactones are also indexed under the corresponding oxy-acids.]

#### CYCLOID C3H6O Propylene oxide Trichloropropylene oxide

$$CCl_3.CH < CH_2$$

Perrier, G. et Prost, E. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (146-148).

### CYCLOID CAHAO

#### Furfurane

3-Sulphonic acid  $\mathrm{C}_4\mathrm{H}_3\mathrm{O.SO}_3\mathrm{H}_2$ Amide of the 5-chloro-2-brown-DERIVATIVE C4HCIBrO.SO2NH2 and of the 2. 5-dibromo derivative  $C_4HBr_2O.SO_2NH_2$ 

Hill, H. B and Sylvester, J. P. Amer-Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (185-228).

#### CYCLOID C.H.O

#### Methylfurfurane

Sulphonic acid C<sub>4</sub>MeH<sub>2</sub>O.SO<sub>2</sub>H

Amide of the bromo derivative.

Hill, H. B. and Sylvester, J. P. Amer. chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 185-228).

#### CYCLOID C.H.O

#### Valerolactone

Blaise, E. E. et Luttringer, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (790–792).

#### CYCLOID C.H. O

#### Hexolactone

Hydrazine compound  $\begin{array}{c} \text{MeCH} < & \text{O} = \text{C(OH).NH.NH}_2 \\ \text{CH}_2. \text{ CHMe} \end{array}$  $\label{eq:MeCH} \begin{tabular}{ll} \begin{t$ 

Blaise, E. E. et Luttringer, A. loc. cit.

## CYCLOID C2H12O

#### Heptolactone

 $\begin{array}{c} \text{Hydrazine} \quad \text{compound} \\ \text{EtCH} \underset{\text{CH}_2. \text{ CHMe}}{\overset{\text{O}}{=}-\text{C}(\text{OH}).\text{NH.NH}_2} \end{array}$ 

Blaise, E. E. et Luttringer, A. loc. cit.

#### CACTOID C'H'O

Styrene oxide

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1595–1597).

# CYCLOIDS C9H10O

$$\begin{array}{c} \text{Chromane} \\ \text{C}_6\text{H}_4 < \begin{array}{c} \text{CH}_2, \text{CH}_2 \\ \text{O} - \text{CH}_2 \end{array} \end{array}$$

Braun, J. von und Steindorff, A. Ber-Iin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (850-855).

# Phenylmethylethylene oxide $C_6H_5.CMe < \stackrel{CH_2}{\circ}$

$$C_6H_5.CMe < \stackrel{CH_2}{\circ}$$

Klages, A. l.c., (1969-1971).

### Allylbenzene oxide

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1595–1597).

## Phenylpropylene oxide

Ph.CH<

Fourneau et Tiffeneau. loc. cit.

#### Methylstyrene oxide

Ph.CMe
$$<_{\dot{O}}^{CH_2}$$

Tiffeneau. l.c., (1458-1460).

#### CYCLOID C9H160 Hendecolactone

HYDRAZINE COMPOUND

$$C_4\Pi_9.C\Pi < \stackrel{O}{\leftarrow} \stackrel{COH).NH.NH_2}{CH_9.CHMe}$$

Blaise, E. E. et Luttringer, A. l.e., (790-792).

#### CACTOID CaH18O Methylcinene

Rupe, H. und Schlochoff, P. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1198-1502).

#### CYCLOIDS C10H10O Dihydropinole.

Rupe, II. und Schlochoff, P. l.c., (1719-1725),

#### Decolactone

Hydrazine compound  $\mathrm{C_5H_{11}.CH} {<}^{\mathrm{O}}_{\mathrm{CH_2}.\mathrm{CHMe}} \mathrm{CH_2.CHMe}$ 

Blaise, E. E. et Luttringer, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (790-792).

# CYCLOID $C_{19}H_{14}O$ Phenylxanthene $C_6H_4 < \stackrel{CHPh}{=} > C_6H_4$

**Meyer**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (450-453).

#### CYCLOID $C_{20}H_{14}O$ Benzylidenexanthene

$$\mathrm{C_6H_4} \begin{matrix} \begin{matrix} \underline{\mathrm{C}(:\mathrm{CHPh})} \end{matrix} \\ \begin{matrix} \underline{\mathrm{C}_6} \\ \end{matrix} \begin{matrix} \underline{\mathrm{C}_6} \end{matrix} \end{matrix} \begin{matrix} \underline{\mathrm{C}_6} \\ \underline{\mathrm{H}_4} \end{matrix}$$

Decker, H. l.c., (2493-2511).

### CYCLOIDS $C_{20}H_{16}O$ Diphenyldihydro-isobenzofurfurane

**Guyot,** A. et **Catel,** J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1348-1350).

#### Benzylxanthene

$$C_6H_4 < CH(CH_2Pl_1) > C_6H_4$$

**Decker,** H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2493–2511).

#### CYCLOID $C_{21}H_{14}O$ Dinaphthapyrane

DINAPHTHAPYRYL CHLORIDE

$${\rm CICH}{<}_{{\rm C}_{10}{\rm H}_6}^{{\rm C}_{10}{\rm H}_6}{>}{\rm O}$$

and the corresponding PROMIDE. Combinations with inorganic chlorides and bromides.

Fosse, R. et Lesage, L. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1402–1403); **141**, 1905, (625–626).

#### PHENYLAMINODINAPHTHAPYRANE

$$NHPh.CH < C_{10}H_6 > O$$

o- and p-tolylaminodinaphthapyrane

and α-NAPHTHYLAMINONAPHTHAPYRANE. Robyn, A. *l.e.*, **140**, 1905, (1644). m-TOLYLIMINOBISDINAPHTHAPYRANE

Robyn, A. loc. cit.

#### CYCLOID C30H200

#### Diphenyl-o-phenoxylenedihydroanthracene.

Ullmann, F. und Tchermack, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4110-4111).

CYCLOIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOIDS $C_5H_4O_2$

 $\begin{array}{ll} \textbf{Furfural dehyde} & \text{Benzoylhydrazone} \\ & C_4 H_3 O. CH : N.N11Bz \end{array}$ 

**Stollé**, R. und **Münch**. E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1901, (393-422).

#### Pyrone

Mono- and dibromo pyrone.

Feist, F. und Baum, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3562-3574).

#### CYCLOIDS C5H10O2

#### Dimethylbutyrolactones

 $\frac{\mathrm{CMe_2.CH_2}}{\mathrm{\dot{C}H_2.CO}}\!\!>\!\!0$  and  $\frac{\mathrm{CH_2.CH_2}}{\mathrm{\dot{C}Me_2.CO}}\!\!>\!\!0$ 

Blane, O. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (203-204).

# CYCLOID $C_6H_6O_2$ 3-Methylpyrone.

Willstätter, R. und Pummerer, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1461-1472).

#### CYCLOID $C_6H_bO_2$

#### α-Ethyldihydrofurfuranone

 $\beta$ , $\beta'$ -Dibromo and dichloro derivatives CBr.CO > O  $\ddot{C}Br.CHEt$ 

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. l.c., (3981-3985).

# $\begin{array}{ccc} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_7 \textbf{H}_6 \textbf{O}_2 \\ \textbf{Methylenepyrocatechol} \end{array}$

$$CH_2 < \stackrel{O}{\sim} > C_6H_4$$

Nitro, nitro-amino, and diamino derivatives.

Herz, P. l.c., (2853-2860).

#### CYCLOIDS $C_7H_8O_2$ Dimethylpyrone

Addition compounds with diethylsodium malonate, diethylsodium ethylmalonate and dimethylsodium malonate.

Vorländer, 1). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

Homfray, J. F. Molecular refractions of dimethylpyrone and its allies and the quadrivalency of oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1443-1461);

[abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (226–227).

#### 2,6-Dimethylpyrone

3-Mono and 3,5-dibromodimethylpyrone.

Feist, F. und Baum, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 3562–3574).

 $C_7H_8O_2C_2HCl_3O_2$ ;  $C_7H_8O_22C_2HCl_3O_2$ 

Plotnikov, V. A. Sur les combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1088– 4091).

# $\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad \textbf{C}_7 \textbf{H}_{12} \textbf{0}_2 \\ \textbf{Dimethyl-valerolactone} \\ \text{CMe}_2 < \begin{array}{c} \text{CH}_2, \text{CO} \\ \text{CH}_2, \text{CH}_2 \end{array} > 0 \end{array}$

Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (800-802).

#### CYCLOID $C_6H_{16}O_2$

Priležajev, N. Sur l'oxoctenol. (Russ.) l.c., (872-881).

#### CYCLOID $C_1H_6O_2$ Coumarin

$$C_6H_4 < \stackrel{CH:CH}{\circ} \stackrel{C}{\circ} $

AZO-DERIVATIVES.

Mitchell, H. V. Preparation of benzeuerzocoumarin [and o-, m- and p- nitrobenzeuerzocoumarins. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1229-1231).

#### CYCLOIDS $C \cap H_{10}O_2$

METHYL ETHER  $C_{11}H_{12}O_2$ 

### Anethole oxide

$$\text{MeO.C}_6\text{H}_4 < \stackrel{\text{CII}}{\text{O}} > \text{CIIMe}$$

Höring, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2296-2299, 3477-3188).

Oxyphenylpropylene oxide. Methyl ether, Estragol oxide

$$\text{MeO.C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2.\text{CH} < \overset{\text{CH}_2}{:}$$

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. Sci., **140**, 1905, (1595-1597).

#### CYCLOID C.H.402

Lactone formed by the oxidation of camphene.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

#### CYCLOID $C_{10}H_8O_2$ Ethylidenephthalide

$$\begin{array}{c} C_6H_4 < \stackrel{C}{CO} : \stackrel{CHMe}{-} > O \\ \text{and the NITRO DERIVATIVE} \\ C_6H_4 < \stackrel{C}{C} : \stackrel{C}{C} (NO_2)Me) > O \end{array}$$

Daube, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (206-209).

#### Methylcoumarin.

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther α-brompropionique; synthèse de α-méthylcumarine. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (902-905).

#### CYCLOID $C_{11}H_{14}O_2$ $\gamma$ -Diallylbutryolactone

$$CH_2 < CH_2 > CC_3H_5$$

Kasansky, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (249-257).

#### $\text{CYCLOIDS} \quad C_{14}H_{10}O_2 \\$

4-Methylxanthone

2-Methylxanthone.

Ullmann, Fr. und Zlokasoff, M. Ber lin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2111– 2119).

#### CYCLOID $C_{15}H_{1.}O_2$

2, 4-Dimethylxanthone

Ullmann, Fr. und Zlokasoff, M. loc. cit.

#### CYCLOID $C_{15}H_{13}O_2N$

Aminofurfurylearbinyl-\beta-naphthol IIO.C<sub>10</sub>H<sub>\beta</sub>.CII\C<sub>4</sub>H<sub>\beta</sub>O).NII<sub>2</sub>

Betti, M. e Torricelli, A. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (1-17).

#### CYCLOID $C_{17}H_{12}O_2$

#### Dioxystilbeneacetoneanhydride

$$CO < \underbrace{CH_2, C, C_6H_4}_{CH_2, C, C_1H_4} > 0$$

**Lippmann**, Ed. and **Fritsch**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1626–1630).

#### $\quad \text{CYCLOIDS} \quad C_{20}H_{16}O_2$

Benzylxanthenol.

Decker, H. l.c., (2193-2511).

#### Oxydiphenyldihydro-isobenzofurfurane

$$C_6H_4 < \frac{CIIPh}{CPh(OII)} > 0$$

**Guyot**, A. et **Catel**, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 4348-1350).

#### CYCLOID C21H14O2

#### Dinaphthaxanthonium sulphate

$$CII < \frac{C_{10}H_6}{C_{10}H_6} > 0.0.SO_2.OH$$
(Naphthapyryl sulphate).

Fosse, R. et Bertrand, P. l.c., 139, 1904, (600-602).

#### CYCLOID $C_{22}H_{14}O_2$

#### 3-**0**xy-2-phenyl-4,5-diphenylenefurfurane

Acetyl derivative  $C_6H_4.C$  — C.OAc  $C_6H_4.C$  . C.O.CPh

Jupp, F. R. and Wood, J. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712–715).

### CYCLOID $C_{22}H_{18}O_2$ Dibenzyl-phthalide

$${\rm C_6H_4} {<}_{\rm CO}^{\rm C(C_7H_7)_2} {>} {\rm O}$$

Bauer, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (240-241).

# $\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_{22} H_{17} O_2 N \\ \text{Furfurylideneaminobenzyl-} \beta \text{-} \\ \text{naphthol} \end{array}$

 $HO.C_{10}H_6.CHPh.N:CH.C_4H_3O$ 

Betti, M. e Foá, V. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (27-35).

#### CYCLOID C26H2002

#### 2-Oxy-1.1.2-triphenyl-1.2-dihydrobenzofurfurane

$$_{\mathrm{C_6H_4}\!<_{\mathrm{CPh(OH)}}^{\mathrm{CPh_2.O}}\!>}$$

**Guyot,** A. et **Catel**, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (254-256). [Erratum (400).]

#### CYCLOID $C_{32}H_{24}O_2$

Hydrofluorane diphenylcarbinol.

**Ullmann**, F. und **Tchermack**, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4110–4111).

(p-7195)

CYCLOIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOID $C_3H_3O_3N_3$ Cyamelide

 $0 < \stackrel{C(NH),O}{C(NH),O} > C:NH$ 

and Monomercuri-cyamelide  $(C_3O_3N_3)_2\mathrm{HgH}_4$ 

Hantzsch, A. l.e., (1013-1021).

#### CYCLOID C5H4O3

#### 3-Sulphopyromucic acid

 $SO_3H.C_4H_2O.CO_2H$ 

Amides of the 5-chloro derivative NH<sub>2</sub>.SO<sub>2</sub>.C<sub>4</sub>HClO.CO.NH<sub>2</sub> and NH<sub>2</sub>.SO<sub>2</sub>.C<sub>4</sub>HClO.CO<sub>2</sub>H

Also the corresponding 5-BROMO DERIVATIVES.

Hill, H. B. and Sylvester, J. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (185-228).

#### CYCLOID $C_5H_8O_3$

#### β-Dimethylglycidic acid

ETHYL ESTER  $CMe_2 < \stackrel{O}{\overset{\cdot}{C}H}.CO_2Et$ 

**Claisen,** L. und **Feyerabend**, R. *l.c.*, (693-709).

**Darzens**, G. Paris, C.-R. Acad. sci , **139**, 1904, (1214–1217).

#### CYCLOID $C_{1}H_{6}O_{3}$

#### 3-Sulpho-5-methylpyromucic acid

 $C_4MeHO(SO_3H).CO_2H$ 

and 3-Sulphamido-5-Methyl-Pyromucic Acid

 $C_4$ MeHO(SO<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>).CO<sub>2</sub>H and its amido.

**Hill**, H. B. and **Sylvester**, J. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (185-228).

#### $\text{CYCLOID} \quad C_6 H_{10} O_3$

#### B-Methylethylglycidic acid

ETHYL ESTER

McCEt $<_{\text{CH.CO}_2\text{Et}}^{\text{O}}$ 

**Claisen**, L. and **Feyerabend**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1995 – 93 - 709).

CYCLOIDS C7H12O3 B-Diethylglycidic acid β-Methylpropylglycidic acid and their ETHYL ESTERS.

Claisen, L. und Feyerabend, R. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709.)

CYCLOID CaHaO3 **O**xyflavanone

METHYL ETHER 3-METHOXY-COUMARANONE

$$MeO.C_6H_3<_{CO}^{()}>CH_2$$

Blom, A. und Tambor, J. l.e. (3589-3592).

CYCLOID C.H.O3 Piperonyl alcohol PHEROXYL CHLORIDE

 $CH_2 < C > C_6H_3.CH_2CI$ 

Decker, H. und Koch, O. l.c., (1739-174D.

CYCLOID C9H10O3 Dioxyphenylpropylene oxide DIMETHYL ETHER

 $\mathrm{C_6H_3(OMe)_2.CH_2.CH} \textcolor{red}{<_{\circlearrowright}^{\mathrm{CH_2}}}$ 

(Methylengenole oxide).

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (662–663).

> CYCLOID  $C_{\parallel}H_{16}O_3$ Cinenic acid

 $^{\text{CMe}_2} < ^{\text{[CHI}_2]_3} > ^{\text{CMe}.\text{CO}_2\text{H}}$ 

and the nitrile and acid amide. Rupe, H. und Schlochoff, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1502-1507).

CYCLOIDS C16H16O3

Isosafrole oxide  $(CH_2O_2): C_6H_3 < \frac{CH}{O} > CHMe$ 

and the word and DIBROMO DERIVATIVES. Höring, P. Le. (2296-2299, 2477 31581.

Piperonyl-acetone  $(\Pi_2 \Omega_2) : C_6 \Pi_3 . C\Pi_2 . CO . C\Pi_3$ Höring, P. l.e., (3477-3488).

β-Phenylmethylglycidic acid ETHYL ESTER

PhCMe<() CH.CO<sub>2</sub>Et

Claisen, L. und Feyerabend, R. l.c., 1693-709),

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214–1217).

> CYCLOID  $C_{10}H_{12}O_3$ Tetramethylfulgide CMe2: C.CO

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3673-3682).

CMe2: C.CO

CYCLOID  $\mathbf{C}_{10}\mathbf{H}_{16}\mathbf{O}_3$ Cyclohexylmethylglycidic acid C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>.CMe>O

CO.H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad sci., **139**, 1904, (1214–1217).

> CYCLOID C10H18O3 Methylisohexylglycidic acid C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>.CMe

CO.H.CII ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1211-1217).

> CYCLOIDS C<sub>11</sub>H<sub>12</sub>O<sub>3</sub> β-Phenylethylglycidic acid

ETHYL ESTER
PhCEt

CH.CO<sub>2</sub>Et

Claisen, L. und Feyerabend, R. Berlin, Ber. D. eliem. Ges., 38, 1905, (693-709).

Tolylmethylglycidic acid

C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>.CMe CO<sub>2</sub>H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214–1217).

CYCLOID  $C_{11}H_{14}O_3$  $\begin{array}{c} \text{$\alpha$-isoPropyl-$\delta,$\delta$-dimethylfulgide}\\ & \stackrel{\mathrm{CMe}_2: \mathrm{C.CO}}{\mathrm{CHPr}: \mathrm{C.CO}} > 0 \end{array}$ 

Stobbe, H. und Leuner, K. Perlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3682-3685).

> CYCLOID  $C_{11}H_{20}O_3$ Methylheptylglycidic acid C<sub>7</sub>H<sub>15</sub>,CMe>0

CO.H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1211–1217).

#### CYCLOID $C_{11}H_{10}O_3$

#### Benzfuroin

 $C_6H_5.CH(OH).CO.C_4H_3O$  $\alpha$ - and  $\beta$ -oximes.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-81.

#### CYCLOIDS C12H14O3

#### Phenylpropylglycidic acid

C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> CPh CO<sub>2</sub>H.CH ETHYL ESTER.

Paris, C.-R. Acad. sci., Darzens, G. **139**, 1904, (1214-1217).

#### Phenylethyl-methylglycidic acid

PhCH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CMe CO<sub>2</sub>H.CH

ETHYL ESTER.

Darzens, G. loc. cit.

#### p-Ethylphenyl-methylglycidic acid

 $\frac{\text{Et.C}_6\text{H}_4.\text{CMe}}{\text{CO}_2\text{H.\dot{C}H}} > 0$ ETHYL ETHER.

Darzens, G. loc. cit.

#### CYCLOID C13H24O3 Methylennylglycidic acid

C9H19.CMe>O CO<sub>2</sub>H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. loc. cit.

#### CYCLOIDS C14H12O3

#### $\delta$ -Phenyl- $\alpha$ , $\alpha$ -dimethyl-fulgide

Two isomerides.

Berlin, Ber. D. chem. Stobbe, H. Ges., 38, 1905, (3893–3897).

#### 3 - Acetyl-5-benzylidene-2-methyl-4 ketodihydrofurfurane

CHPh: C.O.CMe OC-CCO Me

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224–225).

(D-7195)

#### CYCLOIDS $C_{15}H_{12}O_3$ 3'-0xvflavanone

3'-METHOXYFLAVANONE.

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. Berlin, Ber. chem. Ges., 38, 1905, (933-935).

#### 4'-0xyflavanone

4'-METHOXYFLAVANONE.  $C_6H_4{<}^{\mathrm{O-CH.C}_6H_4.\mathrm{OMe}}_{\mathrm{CO.\dot{C}H_2}}$ 

and the a-isonitroso derivative.

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. l.c., (1507-1509).

#### CYCLOID C15H14O3

#### $\delta$ -Phenyl- $\alpha,\alpha,\delta$ -trimethyl-fulgide

 $\frac{\text{CMePh}: \text{C.CO}}{\text{CMe}_2: \text{C.CO}} > 0.$ 

Stobbe, H. l.c., (3673-3682).

 $\delta$ -p-Tolyl- $\alpha$ ,  $\alpha$ -dimethyl-fulgide Stobbe, H. l.c., (3893-3897).

#### CYCLOID C15H18O3 Santonin.

Francesconi, L. e Ferulli, F. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (188-206).

- e Maggi, G. l.c., 33, ii, 1903, (65-80).

The NITRATE C<sub>15</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub>.HNO<sub>3</sub> Antimony pentachloride and tin tetrabromide compounds.

Wedekind, E. und Koch, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (421-428).

Bromide [C<sub>15</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub>]<sub>2</sub>HBr.Br<sub>2</sub> IODIDE  $[C_{15}H_{18}O_3]_2HI.I_2$ 

Chlorides C<sub>15</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub> and C<sub>15</sub>H<sub>17</sub>O<sub>3</sub>Cl

Wedekind, E. und Koch, "A. l.c., (429-435).

#### Chlorosantonin.

Wedekind, E. und Koch, A. l.c., (1845-1851).

#### CYCLOID C<sub>16</sub>H<sub>10</sub>O<sub>3</sub> Methylmorphenol

α- and β-BROMOMETHYLMORPHENOL, also DIBROMOMETHYLMORPHENOL.

Vongerichten, E. l.c., (1851-1857).

#### CYCLOID C<sub>16</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub>

Lactone from phenanthraquinone and acetic anhydride.

Scharwin, W. l.c., (1270-1272).

3 H 2

# CYCLOID C17H10O3

2-Oxynaphthoxanthone and 2-methoxynaphthoxanthone

$$C_{10}H_6 < \frac{O}{CO} > C_6H_3.OMe$$

Ullmann, F. und Klipper, H. l.c., (2120-2126).

#### CYCLOID C<sub>17</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub>

#### δ-Cumyl-α,α-dimethylfulgide

Two stereoisomerides.

- Stobbe, II. und Leuner, K. l.c., (3897-3903).

#### CYCLOIDS C<sub>20</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub>

Lactone of 2, 4-dioxytriphenylacetic acid

$$\mathrm{CO} <\!\! \substack{\mathrm{CPh}_{2} \\ \mathrm{O}} \!\! > \!\! \mathrm{C_6H_3(OH)}$$

and the lactone of 3, 5-dioxytriphenylacetic acid.

Liebig, H. von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105-172).

#### CYCLOID $C_{20}H_{16}O_3$

# δ,δ-Diphenyl α,α-dimethylfulgide

CPh<sub>2</sub>: C.CO > 0

Stobbe, H. *l.e.*, (3673-3682).

#### CYCLOID C23H20O3 Phenyldihydrothebenol

 $C_{21}H_{16}O_2 < {}^{\rm O}_{\rm CH_2} > CH_2$ 

and the a- and B-methyl ethers and ethyl

Freund, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3234–3256).

#### CYCLOID $C_{24}H_{16}O_3$

### α, δ, δ-Triphenylfulgide

α-0-, m- and p-NITROPHENYLDIPHENYL FULGIDES.

Stobbe, II. und Küllenberg, A. l.c., (4081-4087).

### CYCLOID $C_{27}H_{18}O_3$

### Dioxyphenyldinaphthapyrane

 $\begin{array}{l} [1:3:1] C_6 H_3 (OH)_2 . CH < \stackrel{C_1 cH_6}{C_{10} H_6} > O \\ \text{and the diacetyl derivative.} \end{array}$ 

Fosse, R. et Roby., Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 111 1538-1540).

#### CYCLOID C30H20O3 Tetraphenylfulgide $CPh_2: C.CO > 0$

CPh<sub>2</sub>: C.CO

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3673-3682).

#### CYCLOIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOID C3H6O4 Allylalcohol ozonide

 $CH_2 < \stackrel{CH.CH_2.OH}{\dot{O}}$ 

Harries, C. und Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (345-353).

#### CYCLOID C4H6O4

#### Erythrolactone

 $CH_{2} < \begin{matrix} CH(OH).CH(OH) \\ O & --- & CO \end{matrix}$ 

(Lactone of erythric acid).

Paris, C.-R. Acad. sci., Lespieau. **141**, 1905, (42–43).

### CYCLOID C.H.O.

Dilactide.

Jungfleisch, E. et Godchot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (111-113).

#### CYCLOID C: H: O4

#### Furfurylglyoxylic acid

a m-Tolyloxyfurfurylacrylic acid  $C_4H_3O.CH:C(OC_7H_7).CO_2H$ 

Paladino, R. Napoli, Rend. Acc. sc., (ser. 3), **9**, 1903, (195-201).

#### CYCLOID C.H.O.

#### Furoin

C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O CO,CH(OH),C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O α- and β-oximes and their acetyl and carbanilido derivatives.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-8 D.

#### CYCLOID C<sub>11</sub>H<sub>42</sub>O<sub>4</sub> α-Methylmeconin.

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. l.e., (3981–3985).

#### CYCLOID C12H10O4 $\alpha$ -Furyl- $\delta$ , $\delta$ -dimethylfulgide.

Stobbe, H. und Eckert, R. l.c., (4075 -4081).

#### CYCLOID C13H1104

5-Benzylidene-2-methyl-4-ketohydrofurfurane 3-carboxylic acid

ETHYL ESTER 

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224–225).

### CYCLOID C15H10O4

2-Oxvflavonol.

Synthese.

Nierenstein, M. Bern. Diss. 1904, (34).

3'-0xyflavonol

also 3'-methoxyflavonole and its isonitroso derivative.

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. l.e., (933-935).

#### 4'-0xyflavonol

 $C_6H_4 < \frac{O.C.C_6H_4.OH}{CO.\ddot{C}(OH)}$ and 4-METHOXYFLAVONOLE.

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. l.e., (1507–1509).

#### 3', 4'-Dioxyflavone

also 3', 4'-dimethoxyflavone.

Berstein, J., Fraschina, ('. und Kostanecki, St. von. l.c., (2177-2182).

#### CYCLOID C.5H12O4 3', 4'-Dioxyflavanone

3', 4'-DIMETHOXYFLAVANONE and its α-bromo and α-isonitroso deriva-

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. loc. cit.

#### CYCLOIDS C15H18O4 Artemisin.

Bertolo, P. Roma, Rend. Acc. Lincei. (ser. 5), **12**, ii, [273–278).

#### 0xysantonin

(Iso-artemisin) and its phenylhydrazone.

Wedekind, E. und Koch, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1845-1851).

#### CYCLOID $C_{22}H_{14}O_4$

a-Furyl-δ, δ-diphenylfulgide

Stobbe, H. und Eckert, R. l.c., (4075-4081).

#### CYCLOID C48H30O4

Dioxyphenylene-bis-dinaphthapyrane

 $[1:3:4:6](\mathrm{HO})_2\mathrm{C}_6\mathrm{H}_2(\mathrm{CH}{<}^{\mathrm{C}_{10}\mathrm{H}_6}_{\mathrm{C}_{10}\mathrm{H}_6}{>}^{\mathrm{C}_{1}})$ and its diacetyl derivative.

Paris, C-R Fosse, R. et Robyn, A. Acad. sci., 140, 1905, (1538-1540).

CYCLOIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOID C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>

Allylacetone ozonide

 $\mathrm{CH_2} {\overset{\mathrm{CH.CH_2.CH_2.CMeO}_2}{\overset{\circ}{\circlearrowleft}_3}}$ 

Harries, C. and Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (3¥5-353).

#### CYCLOID C7H6O5

 $\begin{array}{c} \text{Pyrane dicarboxylic acid} \\ \text{CH}_2 < \stackrel{\text{CH}}{\text{CH}} : \stackrel{\text{C(CO}_2\text{H})}{\text{C(CO}_2\text{H})} > 0 \end{array}$ 

Blaise, E. E. et Gault, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (137-139).

#### CYCLOID C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>5</sub>

Cinenic acid CH<sub>2</sub>.CMe(CO<sub>2</sub>H)

 $_{\text{CH}_2,\text{CH}(\text{CO}_2\text{H}),\text{CMe}_2}^{\text{CH}_1} > 0$ 

Rupe, H. und Schlochoff, P. Synthese und Constitution der Cinensaure. Ber-Iin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1502- $1507 \pm$ 

CYCLOID C12H12O5

α-Furyl-δ, δ-dimethylfulgenic acid  $CMe_2: C(CO_2H).C(CO_2H): CH.C_4H_2O$ (a-Furultetraconic acid).

Stobbe, H. und Eckert, R. l.c., (4075-4081).

CYCLOID C14H6O5 Metellagic acid

 $C_6H_3 < \frac{O.CO}{CO} > C_6H_2(OH)$ 

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. [Metellagic acid and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185-187).

828

#### $\text{CYCLOID} \quad C_{14} H_{\epsilon} 0_5$

#### α, δ-Difurylfulgide.

**Stobbe,** H. und **Eckert,** R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4075-4081).

#### CYCLOIDS $C_{14}H_{17}O_5N$ Acetylcotarnine

 $(H_2O_2.C_6H \text{ OMe} < \overset{\text{CHO}}{\subset} H_2.CH_2.NMeAc$  and the oxime.

Ahlers, W. l.c., 2873-2877).

#### Hydrocotarnine-acetic acid

CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>: C<sub>6</sub>H.OMe | ← CH: CH.CO<sub>2</sub>H CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.NHMe Methyl ester, acetate and dibromide. Ahlers, W. loc. cit.

# CYCLOIDS $C_{15}H_{16}O_5$ 1, 3, 4'-Trioxyflavone

(Apigenin) Synthesis.

Breger, M. und Kostanecki, St. von. Lr., 931-933).

#### 3', 4'-Dioxyflavonol

and 3', 4'-dimethoxyflavoxol

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. l.c., (2177-2182).

#### 3, 3', 4'-Trioxybenzylidenecoumaranone

TRIMETHYL DERIVATIVE

$$\text{MeO.C}_6\text{H}_3 < \frac{\text{O}}{\text{CO}} > \text{C:CH.C}_6\text{H}_3 | \text{OMe}_2$$

Blom, A. und Tambor, J. l.c., (3589 3592).

#### CYCLOID $C_{15}H_{15}O_5$

3, 4, 4'-Trioxyflavanone and the trimethyl ether and its a-iso-

nitro-o derivative.

Kostanecki. St. von und Schreiber, B.

Kostanecki. St. von und Schreiber, B. l.e., (2748-2751).

#### CYCLOID C, H, O,

Anhydride of Dibenzoylethane dicarboxylic acid

$$C_{\varepsilon}H_{4} <_{(\cdot,\cdot)}^{(\cdot,\cdot)} \xrightarrow{(\cdot,\cdot)} C_{\varepsilon}H_{4}$$

Reissert, A. und Engel, W. Le., 3281-3291.

#### CYCLOID C: H 405

a-Benzyl---carboxylic acid-β-methylumbelliferone.

Bülow, C. l.e., 174-186).

#### CYCLOID $C_{19}H_{12}O_5$

2, 3, 7-Trioxy-9-phenyl-fluorone 3'-Nitro, 3 -bromo derivatives.

Heintschel, E. l.e., (2878-2883).

#### CYCLOID $C_{22}H_{16}O_5$

α-Furyl-δ, δ-diphenylfulgenic acid and its salts.

Stobbe, H. und Eckert, R. l.e., (4075-4081).

#### CYCLOIDS CONTAINING SIX OXYGEN ATOMS.

CYCLOID  $C_4H_6O_6$ 

Isocrotonic acid ozonide  $CHMe < \overset{CH.C(OH)O_2}{\dot{O}_2}$ 

**Harries**, C. und **Langheld**, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (345-353).

#### $\text{CYCLOID} \quad C_{1^{\mathsf{C}}} H_{1^{\mathsf{C}}} 0_{\mathsf{S}}$

Paracaoutchouc Ozonide

conversion into lævulinic aldehyde. **Harries**, C. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **38**, 1905, (1195-1203).

# CATELLAGIC ACID Catellagic acid

$$C_6H_2[OH] < \frac{O.CO}{CO.O} > C_6H_2(OH)$$

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. Catellagic acid and its acetyl derivative. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412-1430): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 185-187.

#### CYCLOIDS $C_{15}H_1$ $0_6$

3, 4, 4'-Trioxyflavonol and the trimethyl derivative.

Kostanecki, St. von und Schreiber, B. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, 12748-2751).

#### 3. 3', 4'-Trioxyflavonol Trimethoxyflavonol

and its acetate.

Kostanecki, St. von und Nitkowski, S.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905,

3587 35894

#### CYCLOID C H, O.

3. 4, 3′, 1′-**Tetraoxyflavanone**The теткаметноху compound

and its α-isonitroso derivative.

Kostanecki, St. von und Rudse, Fr
l.e., 935-938.

CYCLOID  $C_{18}H_{12}O_6$ 

α-Benzyl-o-carboxylic acid-β-methyl-daphnetin.

Bülow, C. l.c., (474-486).

#### CYCLOID $C_{18}H_{16}O_6$

α-Phthalylaldehydic acid-β-methylumbelliferone.

Bülow, C. loc. eit.

#### CYCLOID $C_{19}H_{12}O_6$

2, 3, 7, 2'-**Tetraoxy**-9-phenyl-fluorone 5'-nitro derivative.

Heintschel, E. l.e., (2878-2883).

#### CYCLOID $C_{69}H_{42}O_6$

s-**Trioxy-tri**-dinaphthapyryl-benzene

(HO)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>(CH 
$$<$$
  $(^{C}_{10}H_6>_{O})_3$  and its triacetyl derivative.

Fosse, R. et Robyn, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905. (1538-1540).

# CYCLOIDS CONTAINING SEVEN OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOID $C_7H_4O_7$ Meconic acid

Calcium, barium and hydroxylamine salts.

Peratoner, A. e Tamburello, A. Sopra una pretesa ossima dell'acido meconico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (233-239).

#### 

## 3, 4, 3', 4'-Tetraoxyflayonol also tetramethoxyflayoxol.

Kostanecki, St. von und Rudse, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (935-938).

### cycloid $C_{1\delta}H_{12}O_7$ $\alpha$ -Phthalylaldehydic acid- $\beta$ -methyldaphnetin.

Bülow, C. l.c., 174-486).

CYCLOID WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOID C<sub>14</sub>H<sub>6</sub>O<sub>8</sub> Ellagic acid

$$C_6H OH_2 < \frac{O.CO}{CO.O} > C_6H OH_2$$

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. [Ellagic acid, its acetyl derivative, the

action of fused alkali on it, and its constitution.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1412–1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (185–187).

## CYCLOIDS WITH TEN OXYGEN ATOMS.

#### CYCLOID $C_{32}H_{18}O_{10}$

p-Phenylene-bis-2, 3,7-trioxyfluorone.

**Heintschel**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2878–2883).

### 1920 CYCLOIDS CONTAINING SULPHUR.

Apitzsch, A. Ueber die Einwirkung von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Ketone. [Penthiophenderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888– 2899).

Brüning, A. Schwefelhaltige cyklische Verbindungen und Iminothioäther. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (III+43).

Opolski, St. Sur l'influence de la lumière et de la chaleur sur la chloruration et la bromuration des homologues du thiophène. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 45 A., 1905, (145-156); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 548-557).

Peters, W. Trimethylen-Trisulfon und -Disulfonsulfid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2565-2567).

Pozzi-Escot, E. Synthèse et étude de thio-hydantoïnes substituées cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1031– 1032).

Schwalbe, C. Ueber das Dimrothsche Thiophendiquecksilberoxyacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2208–2210).

**Ullmann**, F. und **Lehner**, A. Benzophenonsulfone. *l.c.*, (729-742).

Witz, R. Anile aus Thiophenaldehyde. Diss. Wurzburg, 1902, (39).

## CYCLOIDS CONTAINING ONE SULPHUR ATOM.

#### CYCLOID C<sub>1</sub>.H O<sub>2</sub>S Benzophenone sulphone

$$C_6H_4 < \frac{SO_2}{CO} > C_9H_4$$

also the 5-chloro and 1-methyl derivi-

Ullmann, F. und Lehner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (729-742).

 $\begin{array}{c} \text{cycloid} \quad C_{\text{cc}}H_{\text{14}}S \\ \text{Benzylidenethioxanthene} \\ C_{\text{6}}H_{\text{4}} < \overset{C_{\text{1}} : CHPh}{S} > C_{\text{6}}H_{\text{4}} \end{array}$ 

Decker, H. l.c., (2493-2511).

 $\begin{array}{c} \text{cycloid} \quad C_{2\epsilon}H_{1\epsilon}S \\ \text{Benzylthioxanthene} \\ C_{\epsilon}H_{4} < \begin{array}{c} CH_{\epsilon}CH_{2}Ph \\ \end{array} > C_{\epsilon}H_{4} \end{array}$ 

Decker, H. loc. cit.

CYCLOIDS CONTAINING THREE SULPHUR ATOMS.

CYCLOID  $C_{\epsilon}H_{+}S_{3}$ 

a-and  $\beta$ -Trithioacetaldehyde MeCH<S.CHMe>S

Suyver, J. [La transformation des  $\alpha$  et  $\beta$  trithicacetaldehydes. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 377-397) [Extrait].

CYCLOID  $C_1: H_1: 0S_3$   $\gamma$ -Keto- $\beta\beta$ '-dimethyl- $\alpha\alpha$ '-dithiolpenthiophene.

and its salts and ethers

Apitzsch, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2888-2899.

1930 CYCLODS CONTAINING NETROGEN.

Ach, B. Xanthin und Guanin. Diss. Würzburg, 1901, V ± 50.

**Ahrens,** F. B. γ-Methyl-pyridin, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (155–159).

Alber, E. 7-Amidochinaldin, J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), **71**, 1905, (30-54).

Amann, Max. Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Existenz stereoisomerer Anilverbindungen. Diss. k techn. Hochschule. München, 1903, 43).

Andreae, E. P. Chitonsäure und Chitarsäure und Einwirkung von Diathylmalonylchlorid auf einige Diamine, Diss. Berlin, 1905, (35).

Astruc, A. Glycérophosphates de pipérazine. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (727-730).

Baczyński, W. und Niementowski, St. von. Dioxy-acridon und seine Derivate.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3009-3017); Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (350-352).

Baerlocher, Max. Derivate des para-Oxychinolins und des ana-Brom-p-Oxychinolins. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (40).

Bally, O. Neue Synthese in der Anthracenreihe und über neue Küpenfarbstoffe. [Benzanthronchinolin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (194-196).

Bartling, R. Nachtrag zu der Abhandlung: Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (37-10).

Bauer, H. Cyanursäurederivate. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Behrend, R., Meyer, E. und Rusche, F. Condensationsproducte aus Glycoluril und Formaldehyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (1-37).

Bender, F. Phenylketon des I-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols sowie über ein Bipyrazol und dessen Derivate. Diss, Rostock, 1903, (37).

Berblinger, II. Indanthren. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (83).

Besson, A. Thiomethylpyrazol und dessen Homologen. Diss. Rostock, 1903, (47).

Besthorn, E. und Ibele, J. Eine neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2127-2129).

Biltz, H. Diphenyloxy-triazin and Diphenyl-dihydro-oxy-triazin. l.e., (1417-1419).

Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil, Benzolin und verwandte Stoffe, Mit T. Arnd und C. Stellhaum. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-291).

Binz, A. Einwirkung von Alkali auf Indigkarmin, Mit A. Walter.) [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (972-975).

Book, G. Constitution der Cyaninfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3804–3806).

Braun, J. von. α-Naphtoyl-tetrahydrochinolin und seine Aufspaltung. *l.e.*, (179-181). **Braun**, J. von. Aufspaltung cyklischer Basen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11,1, 1905, (98–101).

des Hexamethylendiamins und lleptamethylendiamins aus Piperidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2203–2207).

und **Steindorff**, A. Amylamin. [Benzoyl-piperidyl-cadaverin.] *l.c.*, (169-179).

—— Darstellung der halogenhaltigen Aufspaltungsproducte des Piperidins. *l.c.*, (2336–2339).

— Synthese des Hexamethylenimins, des Ringhomologen des Piperidins. *l.c.*, (3083–3094).

3107). γ-Coniceïn. l.c., (3094-

Brunner, K. Ueberführung von Indolinonen in Alkylen-Indoline. *l.c.*, (1359–1362).

Bruns, D. Tarkoninmethyljodid und seine Beziehungen zu Cotarnin und Hydrocotarnin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (57-69).

Brust, E. Einwirkung von Ammoniak, sowie von primären und sekundären aliphatischen Aminen auf das Chlormethylat des I-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols und einige Homologe desselben. Diss. Rostock, 1903, (77).

Bülow, C. N-Camphyl-2.5-dimethyl-pyrrol-3.4-dicarbonsäureester und seine Berivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (189-193).

——— Condensationsproduct aus Semicarbazid und Diacetbernsteinsäureester. *l.c.*, (2366–2375).

——— Condensationsproducte des Oxalsäuredihydrazids. *l.e.*, (3914-3917).

Bunte, K. I. Geschichte der Konstitution der Harnsäure. 11. Synthese aromatisch substituierter Harnsäure und Harnsäurederivate. Diss. Berlin, 1905, (108).

Busch, M. Endiminotriazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (856-860); (mit D. Mehrtens), *l.c.*, (4049-4068).

Busse, F. Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins. [Pyrazolone.] Diss. Tübingen, 1905, (64). Bywaters, H. W. Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. [Pyrazolderivate.] Diss. Würzburg, 1902, (55).

Čićibabin, A. E. Bildung von unvollständig hydrirten Pyridinen bei der Reaction von Wyschnegradski-Ladenburg. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3834).

Synthèse des bases pyridiques en partant des aldéhydes saturés et de l'ammoniaque. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1229-1253).

Cingolani, M. Equazione chimica della fermentazione dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (98-124).

Cössling. Aufspaltung stickstoffhaltiger Ringe. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (808–810).

Conrad, Iminobarbitursäuren und Barbitursäuren. Liebigs Ann. Chem, Leipzig, **340**, 1905, (310–325).

und **Zart**, A. Iminodialkylmalonylalkyl- und phenylharnstoffe. *l.c*, (326-335).

**Čugajev**, L. A. et **Šlezinger**, N. A. Synthèse de l'hémopyrrole. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (1258–1268).

**Daube,** A. Aethyliden-phtalid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (206–209).

**Decker**, H. Ammoniumverbindungen. Bildung und Zerfall quartärer Ammoniumsalze der inerten Basen. [Chinolinverbindungen.] *l.c.*, (1144–1155).

———— Nitrirung von quartären Cyclammouiumnitraten. l.c., (1274–1280).

et **Bünzly**, H. Synthése d'une oxydihdroacridine, [oxydihydraméthylphénylacridine.] Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1904, (552).

et Hock †. Benzylidène-N-méthyldihydroacridine. [Résultat de l'action des alcalis sur l'iodométhylate de mésobenzylacridine.] *l.c.*, 18, 1904, (296–297).

und **Koch**, O. Papaveriniumbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1739-1741).

linreihe. 1. Mitt. 5- (ana-) Chinaldinderivate. l.c., (2773-2777).

Delétra, E. et Ullmann, F. Sur quelques carbazols. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (78-92, av. 1 pl.).

Dieckmann, W. α-Aminoderivate der Adipinsäure, β-Methyl-adipinsäure und Pimelinsäure. *l.c.*, (1654–1661).

und Platz, L. Neue Bildungsweise von Osotetrazonen. l.c., (2986-2990).

aus Furfurol. lc., (4122-4125).

Diels, O. Bemerkungen zu der Abhandlung der HHrn A. Hantzsch und H. Bauer: Cyannrsäurederivate. l.c., (1186-1188).

Dimroth, O. Desmotrope Verbindungen. [Triazolderivate.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (143–182).

Dinter, A. Anlagerung von Ammoniak an die Muconsäure und die Oxydation der Δ-β-γ-Hydromuconsäure. Pyrrolidone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (60).

Donath, P. μ-α-N-Imidazole und einige Derivate. Diss, Rostock, 1903, (53).

Dubreuil, L. Action des bases pyridiques et quinoléiques sur les éthers bromosuccinique et dibromosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (870-871).

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Aldehydammoniake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

Düring, E.  $\gamma$ -Pyrophtalone. *l.c.*,  $\{161-164\}$ .

p-Methyl-γ-stilbazol, seine Reductionsprodukte und über ω-Trichlor-oxy-γ-propylpyridin. l.e., (161– 167.

Duntze, E. Selenopyrine und deren Pseudoderivate. Diss. Rostock, 1903, (11)

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (55).

Einbeck, H. I. Aminoäthyl-2-Oxyund -2-methoxybenzol. Synthese des Benzyldimethoxyisochinolinjodmethylats Diss. Berlin, 1905, (63).

Ekeley, J. B. u. Wells, R. J. Neue Reihe von Dihydrochinoxalinen. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (2259-2264).

Ellinger, A. Eutstehung der Kynurensäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (325–337).

Die Indolbildende Gruppe im Eiweiss und die Quelle der Kynurensäure. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (84-85).

Gruppe im Eiweiss. 2. Synthese der Indol-Pr-3-propionsäure (Nencki's Skatolessigsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2884–2888).

Engler, A. Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [α-Pyridylmethylketon und Derivate.] Diss. Techn. Hochsehule. Karlsruhe, 1901, (43).

Errera, G. Derivati dell'indandione e sintesi dell'a-diortobenzilenpiridina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (417-428.

Fehn, II. Heterobicyklische Verbindungen und Hydrazone von Dithiokohlensäureestern. Diss. Erlangen, 1904, (47).

Findeklee, W. Isochinolinderivate aus 1.3.4-Methyl-phtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3542– 3553); Diss. Berlin, 1905, (52).

Fingerling, A. Benzimidazolderivate. Diss. Marburg, 1903, (13).

Fischer, O. Benzimidazole und deren Aufspaltung. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (320-328).

Formánek, E. Einwirkung von Formaldehyd auf Pyridin. I.c., (941-945).

Franke, R. Einwirkung von 2.5-Dimethylpyrazin auf Aldehyde. 1..., (3721-3728); Diss. Breslau, 1904, (47).

Frerichs, G. und Hollmann, M. Arylhydantoine. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (681-710).

Friedländer, C. γ-Stilbazol. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (159–160).

γ-Stilbazol und m-Nitroγ-Stilbazol, l.e., (2837-2840).

———— Einwirkung von ms-Methylacridin auf Benzaldehyd und m-Nitrobenzaldehyd. *I.c.*, (2810-2812).

Fühner, H. Thalleiochinreaction des Chinins und der Kymurensäurereaction von Jaffé. *l.c.*, (2713-2745).

Gaar, H. Einwirkung von Cyankalium auf Phtalid bei höherer Temperatur. [Homophtalimid, Chinolinderivative.] Diss. Tübingen, 1904, (V+36).

Gabriel, S. Geschichte der Aminopyridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (149).

(1689–1691). Brom-dihydrouraeil. *l.e.* 

——— Abkömmlinge des β-Aminoäthyl- und γ-Aminopropyl-Alkohols. l.c., (2389–2404).

zolin. l.e., (3559-3562).

Gadamer, J. Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (12–29).

— Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin und p-Dimethylamidoanilin. *I.e.*, (43–49).

Gasda, G. Condensationen von p-Methylchinaldin mit aromatischen Aldehyden. Berlin, Ber. chem. Ges., 38, 1905, (3699-3704).

**Gerngross,** O. 5-Methyl-pyrimidin. *l.c.*, (3394–3408).

Gönl, F. Neue Synthese des Hydrocumarons und einiger seiner Homologen sowie des a-Methylpyrrolidins. Diss. Rostock, 1903, (54).

Goerlich, R. I-Phenetyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazol und einige Derivate desselben. Diss. Rostock, 1903, (95).

Goppelt, L. Einwirkung von Dipropylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock, 1903, (45).

Grohmann, C. Phenyl- Halogenpyrazole. Diss. Rostock, 1902, (51).

Grossmann, H. Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. [Pyridin- u. Chinolinderivate.] ChemŻtg, Cöthen, 29, 1905, (1083).

und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. [Pyridin, Chinolin.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (361–405).

Hanisch, R. 2, 6-Dimethyl-4-Chlor-Nicotinsäureäthylester und dessen Derivate. Diss. Rostock, 1903, (51).

**Hantzsch**, A. und **Bauer**, H. Cyanursäurederivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1005-1013).

Heller, G. Konstitution des Anthranils. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (516-520).

Heyne, W. Benzolsulfosäure. [Methylbenzimidazolsulfosäure etc.]. Diss. Marburg, 1902, (68).

**Hinsberg**, O. Dihydronzine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2800-2903).

und Kessler, J. Einwirkung von Alkylenhaloiden auf m- und p-Dibenzolsulfonphenylen-diamin. [Derivate des Trimethylenphenylendiamins etc.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (110–121).

**Hock**, T. Fonctions de l'azote pentavalent dans la série de la phénylacridine. Thèse, Genève, 1901, (83).

Hoffman, M. Condensationen von o-Methyl-chiualdin mit einigen Aldehyden. Berim, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905. (3709-3714).

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Einfache Darstellungsweise von Pyridinperchromat für Demonstration-zwecke. *Le.*, (3066-3067).

Holdermann, K. Bildung der Harnsäure im tierischen Organismus. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (95).

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. p-Oxy-chinolone und einige Halogen-alkylate des ana-Brom-p-Oxychinolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (887-892).

und Schwenk, W. Derivate des o-Chinolin-aldehyds. Le., (1280-1289).

----- und Witte, K. Austausch von Brom gegen Chlor in Chinolinderivaten und über halogenirte o-Oxychinolone. *I.c.*, (1260-1270).

Ibele, J. Neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Diss. München, 1905, (33).

Inlder, H. Braunkohlenteer, Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1670–1671).

Isaac, S. Purinbasen der Heringslake. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (500-506).

Issler, G. Synthese von 7. Oxychinolinen. Diss. Tübingen, 1903, (64).

Kaute, L. 1-p-Tolyl-2, 3-dimethyl-2, 5-thiopyrazol oder Tolyl-thiopyrin. Diss. Rostock, 1903, 47).

Kemnitz, P. W. Sulfosäuren des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlor- und des 1-Phenyl-3. 4-Dimethyl-5-Chlorpyrazols und einige Derivate derselben. Diss. Rostock, 1903, 38.

Khotinsky, E. Convertissement directement du N-phénylpyrrol C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>N, en N-phénylpyrrolidine, C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>N-Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4°, **17**, 1904, (119).

des Pyrols. Bromuration et réduction Thèse, Genève, 1904, (18).

Kleinstück, M. Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinittilen. [Pvridinderivate.] Diss. Erlangen, 1905, §V-43).

Knorr, L., Hörlein, H. und Roth, P. Piperazinderivate aus Chloräthylmethylandin und Chloräthyl-piperidin. Berlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, (3136-3141).

äther. l.c., 3141-3142; Piperido-äthyl-

Kober, M. 1-Phenyl-2-5 thiopyrazole oder homologe Thiopyrine. Diss. Rostock, 1903, 55.

Kobert, R. Pyramidon und eines seiner Isomeren und deren Nachweis. Restock, SitzDer. natf. Ges., 1904, LH LXII.

König, W. Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **72**, 1905, (555-562).

Koenigs, W. und Bentheim, A. ven. Condensation des a, γ, α'-Trimethylpyridins mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1965, 3907-3911).

duction des β-Aethyl-γ-methyl-pyridins, oder β-Collidins) durch Natrium und Alkohol. Let., 3042-3019.

—  $\beta$ ,  $\gamma$ -Diathyl-piperidin, and  $\beta$ -Aethyl-chinuclidin, l.c., (3019–3057).

--- Tetrahydro-Aldehyd-collidin. l.e., 3928-3933.

Koppel, L. Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. [Vanadin-Pyridinium Verbindungen,] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (345–351).

Korndörfer, Georg. Acylderivate des Guanidins. Diss. Marburg, 1903, (82).

**Koršun**, G. Die Synthese des 2 3. 5-Trimethyl-pyrrols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1125-1130).

Synthèse de l'éther méthylique de l'acide 2,5-diméthylpyrrol-3-monocarbonique. (Russ.) St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1325); **37**, 1905, (35-36).

——— Synthèse de l'éther αβ-diacétobutyrique et de l'éther 2, 3, 5-triméthylpyrrol-4-monocarbouique. (Russ.) *l.c.*, (224–230).

**Kropf**, F. Kondensationen des Cotaruins. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (34).

Kühling, O. Condensationsproducte des Alloxans mit gesättigten Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3003-3007).

und Falk, F. Lactambildung aus γ-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns. *l.c.*, (1215–1228).

Kühn, A. Verhalten der Gruppierung N-C-N gegen Acylierungsmittel. Diss. Erlangen, 1904, (31).

Kunckell, F. Derivate des 2.4-Diketotetrahydrochinazolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1212-1215).

und **Theopold**, W. Monobrom-tetrahydrochinolin. *l.c.*, (848–850).

Ladenburg, A. Reindurstellung des Isostilbazolins, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (69-

Langer, G. Condensation von Aldehydcollidiu und α, γ-Lutidin mit Aldelyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3704-3709); Diss. Breslau, 1904, (56).

Letsche, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Saureestern. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (102).

Leuchs, H. Synthese von Oxy-pyrrolidiu-carbonsäuren (Oxyprolinen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1937– 1912).

Liebermann, C. und Häse, G. Gruppe des Pyrrolblaus. l.e., (2847-2853).

Lidov, A. P. Nouvelle méthode de préparation de l'oxyde de carbone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, I904, (proc.-verb. 450).

Lieck, A. Einwirkung von Hydrazin auf m-Tolyl-isocumarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3853-3856).

3924); Diss. Berlin, 1905, 47).

Lipp, A. and Widnmann, E. Einwirkung des Formaldehyds auf N-Methyl-Δ²-tetrahydropikolin. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2276–2283). II. Mitt.: N-Methyl-β-Acetopiperidin (N-Methyl - β - Piperyl - Methyl-keton). l.c., (2471–2482).

**Lippmann**, E. O. von. Carbostyril als Absatz in einem Schlempeofen. *l.c.*, :3829-3830).

List, G. Relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. [Pyrrolderivate.] Diss. Tübingen, [1905], (59).

Litter, H. Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden, 1905, (90).

Löffler, K. und Kirschner, M. Derivate des α-Picolyl- und α-Picolylmethyl-Alkins. (Tl. 3.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3329-3343).

Luft, M. Synthetische Basen aus 4-Aminoantipyrin. l.c., (4044-4049).

Malkomesius, Ph. 2,5-Toluidinsulfosäure. [Indazole.] Diss. Marburg, 1902, (56).

Manchot, W. und Noll, R. Derivate des Triazols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (1-27).

Maquenne, L. et Philippe, L. Constitution de la ricinine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 840-843.

Matter, O. Azlactone und ihre Umwandlungsprodukte. Diss. Strassburg, 1903, 411+38).

Mayer, C. Einwirkung von anorganischen Säurechloriden auf 3- und 5-Pyrazolone, sowie auf Isoxazolone. Phil. Preisschr. Rostock, 1903, (III+103)

Merkel, H. Bromprodukte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben, Diss, techn, Hochschule, München, 1902, (51).

Meyer, Ernst von. Dimolekulare Nitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 70, 1904, (560-561). Meyer, Hans. Chinaldinsäurechlorid, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905. (2488-2490).

Mezger, O. Hämatin, Reduction der Hämatinsäuren und Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hämatinsäure, Diss. Tubingen, 1902, (HI+48).

Michaelis, A. Nitroso und Azo-Verbindungen der 3-Pyrazolone. Berin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 151-155).

Azoverbindungen der Phenylpyrazole, sowie deren Halog alund Thioderivate. I. 1-Phenyl-3-methylpyrazol-1-azobenzol, dessen Homologe und Derivate; von R. Leonhardt und K. Wahle. 2. Azoverbindungen des 4-Phenyl-3-chlorpyrazols und deren Thioderivate; von H. Simon. 3. Azoverbindungen der 3-Pyrazolone und deren Derivate; von J. Behrens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (183–235).

3-Pyrazolone, I. 1-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolon und dessen Derivate von C. Mayer, 2. 3-Thiopyrin und 3-Selenopyrin; von W. Hahr, 3. p-und o-1-Tolyl-5-methyl-3-pyrazolone; von J. Behrens, 1x., 267-321.

5 - Aminopyrazole Iminopyrine. I. Phenylnæthyl-5-aminopyrazole und deren Ueberführung in liminopyrine; von E. Brust. II. Iso-1-Phenyl-3-methylbenzylamicopyrazole und Benzyliminopyrine. L. Das 1 - Phenyl - 3 - methyl - 4 - benzyl-5aminopyrazol- und das 4-Benzylimin pyrin; von W. Preuner. 2. Das 1-Phenyl - 3 - methyl-5-benzylaminopyrazol und das 2, 5-Benzyliminopyrin; von R. Blume, III. Anilo-und 1-Naphtyliminopyrin; von A. Hepner. IV. 1-B-Naphthyl-anilopyrin und I-B-Naphtyl-2, 5-naphtyliminopyrin; von W. Danzfuss. l.e., 339, 1905, (117-193).

Michel, F. Dithiocarbamate sekundärer aromatischer Basen und eine Verbindung des Formaldehyde mit dem Indigo, Diss. Erlangen, 1903, 260.

Micko, K. Untersuchung von Fleisch-, Hefen-, und andere Extrakten auf Kanthinkörper, I. Die Kanthinkörper des Fleischextraktes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (781–791). H. Die Kanthinkörper der Hefenextrakte. HI. Die Kanthinkörper der Extrakte Boyos und Bios. IV. Zur Karnin-Frage. V. Krystallisation des Hypoxanthins. *l.e.*, **7**, 1904, (257-269); **8**, 1905, (225-237).

Milbauer, Jar. und Stanek, Vl. Quantitative Trennung der Pyridinbasen von Annnoniak und alifatischen Aminen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (559-565).

Möller, W. Einwirkung von Pyridin auf Dinitrochlorbenzol und Dinitrobromtoluol. Diss. Marburg, 1903, (80).

Moeller, W. Das 1-Phenyl-2, 3, 4-trimethyl-2, 5-thiopyrazol, oder Methylthiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (57).

Mohr, E. Condensationsproduct des Phenylmethylpyrazolons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2578-2579).

Molle, B. und Kleist, H. Veronal. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (401–406); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (159–179).

Mottek, L. Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorür auf secundäre aliphatische Amine. [Piperidinderivate.] Diss. Rostock, 1903, 51).

Mouson, J. G. Benzimidazole. Diss. Erlangen, 1904, (37).

Mühll, E. Von der. Bromo-quinolones et bromo-carbostyriles. Thèse. Genève, 1904, (40).

Müller, A. Phentriazole. Diss. Giessen, 1905, (36).

Müller, K. Aciditätsdifferenz mehrbasischer Carbonsäuren, Pyrrolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (47).

Niementowski, St. von. Einwirkung des Benzoylessigesters auf Anthranilsäure. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **38**, 1905, (2014–2051).

und Seifert, M. Neue
 Dichinolyle, Le., (762-766); (Polish)
 Kraków, Rozpr. Akad., 45, A, 1905, (11-18).

Nithack, W. Einwirkung von Aldehyden auf Orthodiamine der Pyrimidinreihe. Diss. Berlin, [1905], (47).

Nottbohm, E. Kondensations-Produkte ans Oxalsäurcester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen, 1903, (49).

Pauly, H. Einwirkung von Diazoninnverbindungen auf Imidazole. Erwiderung an Herrn Burian. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (159-160). Pawlewski, Br. Neue, direkte Synthesen der Ketochinazolinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (130-131).

Pechmann, H. von und Mills, W. H. Chlor-cumalinsäure und ihre Ueberführung in Derivate des Pyridins. *l.c.*, **37**, 1904, (3829–3836).

— - — Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Brom-cumalinsäureester. *l.c.*, (3836–3841).

Pfaff, A. Thebaïnon, ein aus Thebain durch Reduktion entstandenes Keton. Diss. Berlin, 1905, (39).

Pfeiffer, G. Die substituierten Thioharnstoffe. Thiosemicarbazide und Thiotriazolone. Diss. Zürich, 1901, (43).

Pfeiffer, P. und Pimmer, V. Pyridinund chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (98-111).

Piccinini, G. [Formazione di dicianglutaconimidi per] condensazione dell'etere cianacetico con l'aldeide cinnamica e il piperonalio. Torino. Atti Acc. sc., 38, 1903, (894-921).

Pictet, Amé. Pyrogene Umwandelung von methylirten Pyrrolen in Pyridinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1946–1951).

N-Methyl-pyrrolidin aus Nicotin. l.c., (1951–1952).

et **Khotinsky**, E. L'action du chlore et du brome sur quelques dérivés du pyrrol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (118-119).

**Pinner**, A. Pilōcarpin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1510-1531).

Glyoxaline. l.c., (1531-1538).

und Franz, A. Einfluss Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. l.e., (1539–1548).

Porcher Ch. and Hervieux, Ch. Skatol. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (486-197, mit 1 Taf.).

Posner, T. β-Aminosauren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316–2325).

β-Phenyl-β-amine<sub>1</sub> ropionsäure. [Phenyl-dihydrothiouracil.] *Le.*, (2719). **Pschorr**, R. und **Kuhtz**, E. Die Constitution des α-Naphtindols. *l.e.*, (217–219).

Rabe, P. und Ritter, K. Abkömmlinge des Merochinens. l.c., (2770-2773).

Rademacher, O. Bis-Thiopyrin und Thio-Antipyrin. Diss. Rostock, 1903, (37).

Rautmann, T. 3-und Iso-Anilopyrin. Diss. Rostock, 1905, (59).

Reissert, A. Einführung der Benzoylgruppe in tertiare cyclische Basen. [Chinolinderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1603–1614, 3415–3435).

und **Goll**, G. Einige aus 2-Amido-4-nitro-diphenyl-amin erhältliche Chinoxalin- und Benzimidazol-Verbindungen. *L.c.*, (90–104).

Röver, E. Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen, 1904, (52).

Rohde, G. und Schwab, G. Einwirkung von Jodnethyl auf die Isonitrosoverbindungen des Cinchotoxins und Chinotoxins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (306–320).

Rosenberger, G. Beiträge zur Kenntnis der von Fettsäuren sich ableitenden Imidazole. Basel, Diss., 1904, (42).

Rosenthal. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (I148).

Roth, P. B. β-und γ-halogensubstituierte tertiäre Amine. [Piperidinderivate.] Diss. Jena, 1905, (39).

Sachs, F. und Bargellini, G. Condensation von Flavindalin mit Methylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1742-1745).

Salmony, A. Eine neue Indigosynthese nebst einer Uebersicht über die bisherigen Indigosynthesen, sowie Indigoschmelzen und Reinigungsverfahren unter Berücksichtigung der Patentliteratur. Berlin, 1905, (44).

und Simonis, H. Verbindungen der Dibrom- und Dichlor-Maleïnsäure und ihre Ueberführung in Indigo. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2580–2601).

Schenck, M. Die bei der Selbstverdanung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (406-409).

**Schenck**, M. Guanidinpikrolonat. *l.e.*, **44**, 1905, (427).

**Schlenk**, W. Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München, 1905, (51).

Schmid, H. Chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure, sowie Halogendoppelsalze des vierwertigen Antimons. Diss. Tübingen, 1905, 611.

Schmidt, A. Verhalten der Nitrochinaldine gegen einige Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3715–3723).

Schroeder, J. Pyridin als Lösungsund Ionisierungsmittel für anorganische Metallsalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (I-36).

Schroeter, G. Symmetrische Dialkylester der Citronensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3190-3201).

Schwarz, G. L. M. Die beiden u-Methylnaphtothiazole. Diss. Basel, 1904, 51).

Schwarz, P. Azimide und Aldehydine. Breslau, 1905, (9(!)-43).

**Schwenk**, W. Derivate des o-Chinolinaldehyds. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (40).

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. The interaction of acridines with magnesium alkyl halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (227-228).

Siebert, K. Phenol. [Acridonderivate.] Diss. Marburg, 1903, (40).

Spiegel, L. und Spiegel, Toni. Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350–355).

**Stahl**, H. Zwei neue Desmotropiefälle in der Triazolreihe. Diss. Tübingen, 1904, (80).

**Steindorff,** A. Pyrazole aus cyclischen Ketonen und Menthenon. Diss. Göttingen, 1903, (73).

Steudel, H. Verhalten der Hexonbasen zur Pikrolonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (157–158).

**Stollé**, R. Condensation von Acetessigester mit Phenyl-methylpyrazolon und die Einwirkungsproducte von Phenylhydrazin und Hydrazin auf Dehydracetsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3023-3032); Nachtrag. Ebenda, **38**, 1905, (3856).

Stollé, R. Ueberführung von Hydrazinabkönmlingen in heterocyklische Verbindungen. 15. Münch, E. Metallverbindungen der Aldehyd-und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. 16. Kind, W. Diazole und Bisdiazole. 17. Münch, W. und Kind, W. Diphenylosotetrazin und Diphenylosotriazol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393–441). 18. Einwirkung von Anmoniak auf Tetrabrombenzalazin. Le., 71, 1905, (30–33).

**Stolz**, F. 1-Phenyl-1-methyl-pyrazolon, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3273-2376).

**supf**, F. Synthesen des α-Benzylisochinolins und Versuche, dieses in ein Phenanthrenderivat überzuführen. Diss. Berlin, 1905, (47).

Tafel, J. und Bublitz, H. Camphidone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3806-3812).

und Lavaczeck, P. Thiopyrrolidon. *I.e.*, (1592).

Taub, L. 1-Phenyl-4 isonitroso-5-triazolon und seine Spaltungsprodukte. Diss. Tubingen, 1905, (46).

Tenner, T. Phosphorhaltige Derivate des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols. Diss. Rostock, 1901, (53).

Traube, W. Aufbau der Xanthinbasen aus der Cyanessigsäure. Synthese des Hypoxanthins und Adenins. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (40– 56).

(2 - Amino-Adeniu [(2.6)-Diaminopurin.] l.e., **2**, 1905, (42-15).

Gewinnung der Kanthinbasen auf synthetischem Wege. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1901, (5-15).

und Scarlat, G. Einwirkung von Guanidin auf die Ester ungesattiger Säuren. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (27-37).

these des (2)-Methylhypoxanthins. *L.c.*, 11–26).

Ubber, J. Pyridazine, Diss. Erlangen, 1903, (64).

Ullmann, F. Synthèses d'acridines. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (298-300). **Ullmann**, F. und **Ankersmit**, J. S. Nene Naphtazinsynthese aus o-Amino-azokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1811–1822).

und **Bühler**, E. Synthes en von Aminonaphtacridinen. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (521–522).

et Engi, G. Dérivés du diphénylxanthène. *l.c.*, **18**, 1904, (297).

und Fitzenkam, R. Oxyacridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,

Veiel, O. Benzimidazole und deren Spaltungsprodukte. Diss. Erlangen, 1904, (30).

**38**, 1905, (3787–3796).

Veraguth, H. Derivate des Cyclooctans. [Methylgranatanin etc.] Diss. München, 1905, (83).

Veselý, V. 2.2-Dinaphto-1.1-imin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (136-139).

Dinaphtokarbazole. (Čechisch) Prag. Věstn. České Spol. Náuk, **1904**. 7. Aufsatz, (7).

Wallach, O. Cyklische Basen aus Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2803–2806).

Walther, H. Methylendithiopyrin und einige Derivate des Methylendiantipyrins. Diss. Rostock, 1905, (35).

Weber, H. Einfluss von Substituenten auf die Beständigkeit des Pyrrolidonringes. Diss. Berlin, 1905, (63).

Wedekind, E. Einwirkung von allyljodid auf Tetrahydrochinofin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (436–440).

Asymmetrischer Stickstoff, l.e., (1838–1841).

Meue optisch-aktive Ammoniumsalze und Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83-85).

Weizmann, C. Dérivés de la naphtacène-quinone. Arch. Sci. Phys., Geneve, (sér. 4), 18, 1901, (300-302).

Weinland, R. F. und Fridrich, W. Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3784-3787).

- Weinland, R. F. und Knöll, W. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite und einige ihnen zugrunde liegende Säuren. [Pyridinund Chinolinsalze.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (81-116).
- und **Schmid**, H. Chlorierte Antimoniate und Metachlorantimonsaure, [Pyridin und Chinolinderivate.] *l.c.*, (37-64).
- Weinschenk, A. Eine von der Indulinschmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischer Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (337-339).
- Weis, A. Pyridinreihe. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (56).
- Werner, G. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (33).
- Werner, A. und Feenstra, R. Dikobaltiake. [Pyridinderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (923-925).
- Willgerodt, C. Abkönnnlinge von Jodchinolinen mit mehrwerthigem Jod. l.c., (1805–1811).
- Willstätter, R. und Veraguth, H. Derivate des Pseudopelletierins. *l.e.*, (1984-1991).
- Windaus, A. und Knoop, F. Ueberführung von Traubenzucker in Methylimidazol. *l.e.*, (1166–1170).
- Winter, F. Eine Synthese des 3 Methylhypoxanthins. Diss. Berlin, 1905, (36).
- **Wölbling**, H. 1-Isobutyl-phtalazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3925-3928).
- —— Einwirkung von Hydrazin auf β-Desoxybenzoïn-o-carbonsäure resp. deren Lacton (3-Phenyl-isocumarin). l.c., (3845–3853).
- Wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldehyde. *l.c.*, (4154–4157).
- und Losanitsch, M. S. Freie Amído-aldehyde. *l.e.*, (4170–4172).
- Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. Hydrirte Pyridinaldehyde. *l.c.*, [4161-4169].
- Amido-butyraldehyd und Pyrrolidin. l.c., (4157-4161).

- Wolff, L. Azin des Acetessigesters. (Mit. H. Kopitzsch.) l.c., (3036-3041).
- **Zanetti**, C. U. Sull'acido β-acetil-α-metil-α'-pirrilacetico. Milano. Annuario Soc. Chim., **9**, 1903, (16–23).
- **Zernik**, F. Antipyrin und seine therapeutisch verwendeten Derivate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (116–118).
- Zincke, Th. Dinitrophenylpyridiniumchlorid und dessen Umwandlungsproducte. (2.) und Würker, W. Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid.-(3). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (107–141); 339, 1905, (193–201).
- Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. *l.e.*, **339**, 1905, (202–241).
- und Mühlhausen, G. Arylaminderivate des Furfurols und deren Umwandlung in Pyridinverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3824-3829).
- und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsäure. l.c., (4116–4122).

# CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM.

- Alexandroff, D. Nachweis der a-Pyrrolidinearbonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (17–18).
- Maffezzoli, Fr. Anthrachinon-orthodicarbonsänreanhydrid. Diss. [Versuche zur Darstellung eines Anthrachinonindigos.] Freiburg i. Br., 1904, (48).
- Mielecke, W. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S., 1904, (59).
- Schwab, G. Cinchotoxin und Chinotoxin. Diss. k. techn. Hochschule, München, [1905], (32).

#### CYCLOID C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>N Pyrrole.

**Angeli,** A. e **Angelico,** Fr. Nitropirroli. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, i, 1903, (344-348).

3 1

#### CYCLOID C4HN Hexamethyleneimine

 $[CH_2]_4 > NH$ 

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, :3083-3094).

#### CYCLOID C5H5N

#### Pyridine

Compounds : --

 $(C_5II_5NHI)_2HgI_2$ ;  $(C_5H_5NHI)_2(HgI_2)_3$ ;  $C_5H_5NH12HgI_2$ ;  $C_5H_5NH11IgI_2$ 

François, M. Paris, C.-R. Acad. -ci., 140, 1905, (861-863).

Compounds:

 $C_6H_4O_2.C_5H_5N3HF$ ; C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub> C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>NHNO<sub>3</sub>

Ortoleva, G. Alcuni prodotti di addizione del chinone con sali di piridina e chinolina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (164–168).

> Compound with formaldchyde C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>N,CH<sub>2</sub>O,HCl

Formánek, Em. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (944-945).

> METHYLPYRIDINIUM CHLORIDE C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>X<sub>1</sub>Cl)Me

Zincke, Th. und Würker, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (365-379).

PHENYLCHLOROPYRIDINIUMCHLORIDE C5H4Cl: NClPh

Zincke, Th. l.c., 339, 1905, (193-201).

DINITROPHENYLPYRIDINIUM CHLORIDE Products obtained by the action of methylaniline.

Zincke, Th. l.c., 338, 1905, (107-141).

 und Würker, W. Einwirkung aliphatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid. l.c., 1905, (365-379<sub>)</sub>.

α, γ, α'-Tribenzylidenepyridine  $C_5H_2X(CH : CHPh)_3$ and the pierate.

Koenigs, W. und Bentheim, A. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3907-3911).

Dichloropyridine C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>NCl<sub>2</sub>

Maquenne, L. et Philippe, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (810-813).

#### CYCLOID C5H7N Methylpyrrole.

Testoni, G. e Mascarelli, L. Trasformazione della a-metilpirrolidina in a-metilpirrolo. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, 267–269).

### CYCLOID C.H.N Methylpyrrole dihydride NH<CMe: CH CH2. CH2

and its METHYLOROPIDE.

Mascarelli, L. e Testoni, G. a-metilpirrolina e a-N-dimetilpirrolina. l.c., (312-318).

#### CYCLOID $C_5H_{11}N$ Piperidine.

Errera, Giorgio e Labate, L. [Formazione di cichi piperidinici per] azione dell'etere etossimetilenacetacetico sulle monoalchileianacetamidi. l.c., (161-170).

Τ. Wallis, Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S., 1904, (87).

#### CYCLOID C.H.N Methyl-pyridine

(a-Pivoline).

Richard, I. Einwirkung des Formaldehyds auf α-Picolin. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1904, (50).

Sell, W. J. The chlorination of methyl derivatives of pyridine. [Formation of hexachloropicoline, C<sub>6</sub>HNCl<sub>6</sub>.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (799– 804); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (165–166).

—— Hexachlor-α-picoline and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (501).

#### 2, 4-Dimethylpyrrole.

Plancher, G. e Cattadori, F. Sull'ossidazione del dimetilpirrolo asimmetrico. Gazz. chim. ital., Roma 33, i, I903, (402-406).

#### CYCLOID C.H.1N Dimethylpyrrole dihydride

 $NMe < \frac{CMe : CH}{CH_2} \cdot CH_2$ 

and its DIBROMO DERIVATIVE.

Mascarelli, L. e Testoni, G. l.c., 33, ii, 1903, (312-318).

#### CYCLOID C7H11N

# 2, 3, 5-Trimethylpyrrole

NII<

and the 4-carboxylic acid derivative.

Koršun, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1125-1130).

# CYCLOID $C_7H_{15}N$ $\alpha$ -Ethylpiperidine

Di-and Mono- ETHYL AMINO and AMINO DERVATIVES and their SALTS.

Löffler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329-3344).

#### CYCLOID $C_0H_0N$ $\gamma$ -Allylpyridine

Ahrens, F. B. l.c., (155-159).

### CYCLOID $C_8H_{11}N$

α-Propylpyridine 2-Diethylamino perivative

 $C_5H_4N.CH_2.CHMe.N\,Et_2$ 2-Monoethylamino derivative and 2-amino derivative and their salts.

**Löffler,** K. und **Kirschner,** M. *l.c.*, (3329-3344).

#### CYCLOIDS $C_{\rm c}H_{\rm 13}N$

#### N-Ethyl-△³-tetrahydropyridine-βaldehyde

 $\mathrm{CH} \!\! < \!\!\! \stackrel{\mathrm{C}'\mathrm{CHO})}{\stackrel{\cdot}{\mathrm{CH}_2}} \!\!\! > \!\! \mathrm{NEt}$ 

The hydrochloride, nitrophenylhydrazone, aldoxime and its acetate.

Wohl, A., Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. *l.c.*, (4161-4169).

(4170-4172). und Losanitsch, M. S. l.e.,

# 2-Methyl-5-isopropyl-pyrrole Compound (C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>N)<sub>2</sub>Hg4HgCl<sub>2</sub>

**Čugajev**, L. A. et **Šlezinger**, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1258-1268).

#### CYCLOIDS $C_8H_{15}N$

#### N-Ethylpiperidine-β-aldehyde Diethylacetal

Wohl, A., Hertzberg, W. and Losanitsch, M. S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4161–4169).

(p-7195)

Wohl, A., und Losanitsch, M. S. 1 c., (4170-4172).

#### Tetrahydro-β-collidine

and its salts and dibromide.

Koenigs, W. and Bernhart, K. l.c., (3042-3049).

# Tetrahydroaldehydedecollidine and the dibromide.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c., (3928-3933).

Base from methylheptenylamine Wallach, O. l.c., (2803-2806).

# CYCLOIDS C.H.17N Coniine

Anino-confine  $C_5H_{10}N.C_3H_6.NH_2$ Mono- and di-ethylamino-confine.

Löffler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329-3344).

#### $\gamma$ Coniine.

Ahrens, F. B. l.c., (155-159).

## N-Methyl-β-ethylpiperidine and its salts.

Lipp, A. und Widnmann, E. l.c., (2276-2283).

#### a-Propylpiperidine

DIETHYLAMINO DERIVATIVE.

Löffler, K. and Kirschner, M. l.c. (3329-3344).

# Hexahydro-β-collidine and its salts.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c., (3042-3049).

# CYCLOID $C_9H_7N$ Quinoline

Compounds with quinone  $C_9H_4O_2C_9H_7NHI$  $C_6H_4O_2C_9H_7NHCI$ 

Ortoleva, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, 1903, (164-168).

QUINOLINE METHYL NITRATE, also 8-and 5-NITROQUINOLINE-6 and 3-BROMOQUINO-LINE-METHYL NITRATES,

**Decker,** H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1274–1280).

3 12

# CYCLOID C9H9N a-Methyl-indole

NITRONIC ACID

Angeli, A. e Angelico, F. Nitropirroli. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (344-348).

#### CYCLOID C.H.1N Tetrahydroquinoline

Monobromo Derivative and its acctate.

**Kunckell**, Fr. and **Theopold**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (848-850).

a-Naphthoyl derivative

$$C_6H_4 < \frac{CH_2}{N(C\bar{O}.C_{10}H_7).C\dot{H}_2}$$

Braun, J. von. l.e., 179-181).

### CYCLOID $C_2H_{13}N$ $\beta,\gamma$ -Diethylpyridine and its salts.

Koenigs, W. and Bernhart, K. l.e., (3019-3057).

#### CYCLOIDS C.H.17N

β-Ethyl-quinnuclidine.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c. (3049-3057).

#### N-Methylgranatanine

and the METHYLAMMONIUM HYDROXIDE.

Willstätter, R. und Veraguth, H. l.c., (1891-1991).

#### CYCLOIDS C.H. N

 $\beta, \gamma$ -Diethylpiperidine and its salts.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c., (3049-3057).

#### Tetramethylpiperidine.

Franchimont, A. P. N. et Friedmann, H. Sur Γαα'-tétraméthyIpipéridine et quelques dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (404-418).

#### CYCLOIDS C10HN

2-Methylquinoline

7-Amino derivative viz. 7-aminoquinaldine

and the benzoyl and acetyl derivatives.

Alber, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (39-51).

#### p-Methylquinoline

o-iodo derivative and salts
o-iodoso, o-iodato derivatives and salts
and iodinium compounds.

Willgerodt, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1805–1811).

#### 7-Methylisoquinoline

Findeklee, W. l.e., (3542-3553).

8 and 6-Toluquinoline

Decker, H. l.e., (1274-1280).

#### o-Quinolyl-methane

Tetramethyldiamino-dhfhenyl derivative  $C_9H_6X.CH:(C_6H_4NMe_2)_2$ 

Howitz, Joh. und Schwenk, W. l.e., 1280-1289).

# $\alpha$ -Methylindolidene-methane $CH_2: C_9H_7N$

p-dimethylaminophenyl, o-chlorophenyl, o and p-nitrophenyl, o and m-oxy-phenyl, 3,4-methylenedioxyphenyl and similar derivatives.

Freund, M. und Lebach, G. l.c., (2640-2652).

#### CYCLOID $C_{10}H_{13}N$

#### Ethyldihydroisoindole

$$C_6H_4 < \frac{CHEt}{CH_2} > NH$$

Drake, A. l.e., (206-209).

#### CYCLOID $C_{10}H_{19}N$

des-Dimethylgranatanine and its salts.

Willstätter, R. und Veraguth, II. l.e., (1984-1991).

# CYCLOID $C_{12}H_1N$ $\alpha$ -Naphthindole

$$C_{10}H_6{<}^{CH}_{NH}{>}CH$$

Pschorr, R. und Kuhtz, E. l.c., (217-219).

 ${\tt CYCLOID} \quad {\tt C}_{12} {\tt H}_{19} {\tt N}$ 

Acenaphtheneimine

Francesconi, L. e Pirazzoli, F. Gazz. chim. ital, Roma, 33, i, 1903, (36-52).

# 

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [The interaction of acridine with magnesium ethyl iodide and magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474).

# cycloid C<sub>13</sub>H<sub>11</sub>N γ-Stilbazole and its salts.

**Friedländer,** C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (159–160).

#### $\quad \text{cycloid} \quad C_{13}H_{13}N$

Dihydro-γ-stilbazole C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>Ph

 $C_5H_4N.CH_2.CH_2PH$ Its salts and m-NITRO DERIVATIVE.

Friedländer, C. l.c., (2837-2840).

#### CYCLOID $C_{13}H_{19}N$ $\gamma$ -Stilbazoline

C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.Ph

Friedländer, C. l.c., (2837-2840).

#### 

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [The interaction of 5-methylacridine with magnesium methyl iodide, magnesium ethyl iodide, and magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1471).

#### CYCLOID $C_{14}H_{13}N$ p-Methyl- $\gamma$ -stilbazole $CH_3.C_6H_4.CH:CH.C_5H_4N$ and its salts.

**Düring**, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (164–167).

#### CYCLOIDS $C_{14}H_{15}N$

p-Methyl-dihydro-γ-stilbazole CH<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N and its salts.

Düring, E. loc. cit.

Propylidene-o-methylquinaldine. Hoffmann, M. l.c., (3709-3715).

CYCLOID C<sub>14</sub>H<sub>21</sub>N p-Methyl-γ-stilbazoline CH<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N Düring, E. loc. cit.

#### CYCLOID $C_{15}N_{15}H$ p, $\gamma$ -Dimethylstilbazole and its salts.

Langer, G. l.c., (3704-3709).

#### CYCLOID $C_{15}H_{17}N$

Dihydro-p.\gamma-dimethylstilbazole and its salts.

Langer, G. loc. cit.

### CYCLOID C15H23N

p, $\gamma$ -Dimethylstilbazoline. Langer, G. loc. cit.

#### CYCLOID $C_{16}H_{17}N$

p-Methyl- $\beta$ '-ethyl- $\alpha$ -stilbazole and its salts.

Langer, G. loc. cit.

#### CYCLOID $C_{16}H_{19}N$

Dihydro-p-methyl- $\beta'$ -ethyl- $\alpha$ -stilbazole and its salts.

Langer, G. loc. cit.

#### CYCLOIDS $C_{16}H_{25}N$

p-Methyl- $\beta'$ -ethyl- $\alpha$ -stilbazoline. Langer, G.  $loc.\ cit.$ 

N-Camphyl-2,5-dimethylpyrrole. Bülow, C. l.c., (189–193).

#### CYCLOID $C_{17}H_{13}N$

Cinnamenyl-o-quinoline

Cinnamentl-o-and-p-nitroquinolines and their salts.

Schmidt, A. l.c., (3715-3723).

#### CYCLOIDS C<sub>18</sub>H<sub>15</sub>N p-Methyl-α-irazole

C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Me CH: CH N: C.CH: CHPh and its salts and dibromide also the m-NTRO-DERIVATIVE.

Gasda, G. l.c., (3699-3704).

#### Benzylidene-o-methylquinaldine and its salts

Also o-, m- and p-NITROBENZYLIDENE-METHYLQUINALDINE.

Hoffmann, M. l.e., (3709-3715).

p-Methyl-cinnamenyl-quinoline D-METHYLCINNAMENYL-o- and ana-NITRO QUINOLINES and their salts.

Schmidt, A. l.e., 3715-3723).

#### CYCLOID C, H, N

Pr-1-N-Methyl-3,3-dimethyl-2-benzylideneindoline

and the hydroiodide and salts.

Brunner, K. l.c., (1359-1362).

CYCLOID C1: H21N p-Methyl-α-irazoline and its salts.

Gasda, G. l.e., 3699-3704).

CYCLOID C16H13N Di-o-benzylene-pyridine

 $C_6H_4 < \stackrel{\mathrm{CH}_2.\mathrm{C.CH}}{-} : \stackrel{\mathrm{C.CH}_2}{\overset{\cdot}{\cdot}} > C_6H_4$ 

Errera, G. Gazz, chim, ital., Roma, **33**, i, 1903, (417–428).

#### CYCLOID C15H17N p-Methyl-a-p-methylirazole MeC.H.X.CH : CH.C.H.Me

Gasda, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2099-3704.

CYCLOID C. H. N Hexamethylacridine

 $C_6HMe_2<_{\Sigma_2}^{C_1H}>C_6HMe_3$ 

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. (The interaction of hexamethylacridine with magnesium ethyl iodide and magnesium isobutyl iodide. Hondon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474).

CYCLOID C18 H N

p-Methyl-a-p-methylirazoline and its salls.

Gasda, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38,** 1905, (3699-3704).

> CYCLOID  $C_{20}H_{13}N$ 2, 2-Dinaphtha-1, 1-imine

> > $C_{10}\Pi_{1} \nearrow \Sigma\Pi \nearrow C_{10}\Pi_{6}$

(Dinaphthylene-diamine).

Veselý, V. l.c., (136-139).

CYCLOID C21 H13 N β-Naphthacridine

 $C_{10}H_6 < CH_{N-1}H_{\delta}$ 

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. The interaction of 8-naphthacridine with magnesium ethyl iodide and with magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1469-1474).

#### CYCLOID C:1H15N Cinnamenylacridine

m-NITRO DERIVATIVE  $C_{13}H_8N.CH:CH.C_6H_4.NO_2$ and its salts.

Friedländer, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2840-2842).

#### CYCLOID C21H17N

5-Phenyl-3, 7-dimethylacridine

2, 8-Diamino derivative

(Benzottarine)
NH<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Me

Hewitt, J. T. and Fox, J. J. Studies in the acridine series. Part II. Action of methyl iodide on benzoflavine. [The diacetyl and tetracetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 4058-1062); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (215–216).

CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM AND OXYGEN.

CYCLOIDS C.H O.N

a)-γ-0xyproline  $NH < CH_2.CH OH) > CH_2$ 

Synthesis, copper salt and B-Naphthalene sulpho derivative.

-b)-γ-0xyproline

Stereoisomeride of the above Synthesis, copper salt and di-\beta-naphthalene sulpho derivative.

Leuchs, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1937-1943).

#### CYCLOID C6H4O2N Picolinic acid C5H4N.CO2H

TRICHLORO DERIVATIVE.

Sell, W. J. [3:4:5-Trichloropicolinic acid, and its methyl ester and amide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (799-804); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (165–166).

## CYCLOIDS C.H.O.N

Oxymethylpyridone

NMe<CH==CH CH:C(OH)>CO

Bromo derivatives  $C_6H_6BrO_2N$ ;  $C_6H_5Br_2O_2N$ ;  $C_6H_3Br_4O_2N$ NITRO DERIVATIVE  $C_6H_6(NO_2)O_2N$ and its calcium salt  $Ca(C_6H_5O_4N_2)_25aq$ 

Maquenne, L. et Philippe, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (840–843).

### 4-Methyl-2, 6-dioxypyridine

$$N \!\! < \!\! \subset \!\! \stackrel{\mathrm{C(OH).CH}}{\subset} \!\! \subset \!\! \mathrm{Me}$$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [ . . . and its hydrochloride, sulphate, and dibenzoyl and isonitroso-derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685-1714).

#### CYCLOID C.H.O.N

α-Piperidone α'-carboxylic acid  $CH_2 < \stackrel{CH_2,CHI(CO_2H)}{CH_2} > NH$ 

Dieckmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1654–1661).

#### CYCLOID C7H7O4N

4-Methyl-2, 6-dioxypyridine carboxylic acid

ETHYL ESTER 

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [ . . . and its hydrochloride and isonitrosoderivative. London, J. chem. Soc., 87, 1905, (1685-1714).

#### CYCLOID C7H9O2N

4, 5-Dimethyl-2, 6-dioxypyridine

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [ . . and its hydrochloride, and dibenzovl and isonitroso-derivatives.] l.c., (1685-1714...

#### CYCLOID C7H11O3N

γ-Methyl-α-piperidone α'-carboxylic

**Dieckmann**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1654-1661).

#### CYCLOID C.H.O.N

Trioxyisatin

METHYLENE ETHER  $\text{CH}_2 <_{\text{O}}^{\text{O}} > \text{C}_6 \text{H}_2 <_{\text{N}}^{\text{CO}} \gg \text{C.OH}$ 

Herz, P. l.c., (2853-2860).

#### CYCLOID C.H.O.N

6-Oxy-2-5-dimethylpyridine 3-carboxylic acid

Methyl ether and its Ethyl ester

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (16I-170).

#### CYCLOIDS C<sub>8</sub>H<sub>9</sub>O<sub>4</sub>N

2, 5-Dimethylpyrrole 3, 4-dicarboxylic acid

NH< CMe : C.CO<sub>2</sub>H CMe : C.CO<sub>2</sub>H

N-UREIDO, N-AMIDO DERIVATIVES and their esters

also N-METHYLUREIDO, N-METHYLAMINO and N-BENZOYLAMINO DERIVATIVES.

Bülow, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2366–2375).

3, 4-Dimethyl-2, 6-dioxypyridine 5carboxylic acid

ETHYL ESTER and its hydrochloride  $CMe \stackrel{C(CO_2Et)}{\leftarrow} : \stackrel{C(OH)}{\leftarrow} \Sigma$ 

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685-1714).

#### CYCLOIDS CaH11O2N

### 3,4,5-Trimethyl-2,6-dioxypyridine

CMe≪CMe.C(OH)>N

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [ . . . and its hydrochloride, dibenzoyl derivative and 6-ethyl ether.] l.c., (1685-1714).

4-Methyl-5-ethyl-2: 6-dioxypyridine

$$CMe \ll_{CH:COH)}^{CEt.COH)} N$$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [ . . . and its hydrochloride, and dibenzoyl and isonitroso-derivatives.] loc. cit.

#### CYCLOID C<sub>3</sub>H<sub>13</sub>O<sub>2</sub>N Methylpropylsuccinimide

NH<CO.CHMe

Čugajev, L. A. et Šlezinger, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1258-1268).

#### CYCLOID C H12ON

#### Ethylbenzylconhydrinium iodides

 $C_8 H_{16} ONEtBzI$   $\alpha$  and  $\beta$ -forms. Propyl and isoanyl benzylconhydrinium touddes.

Scholtz, M. und Pawlicki, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1289–1295).

#### CYCLOIDS $C_9H_70N$

#### p-Oxy-quinoline

ana-Bromo-p-oxyounoline
The iodomethylate, chloromethylate,
bromoethylate, chlorobenzylate, methyl,
ethyl and benzyl hydroxide etc.

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. l.c., (887-892).

Ana-Chloro-p-ethoxyquinoline

C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>N < CH : CH

CCI : C(OEt)

and the methiodide and ethiodide.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

#### o-Oxyquinoline

o-Methoxy-quinoline
m- and ana-Bromo derivatives
also ana, m-dibromo-compound.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., 1260-1270).

#### CYCLOID $C_9H_7O_2N$

6-Methylisatin  $C_bH_3Me <_{(1)}^{NH}>CO$ 

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

#### CACTOID $C^{0}H^{0}ON$

Oxymethyl-indole METHYL ETHER.

Leonardi, G. e De Franchis, M. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (316-322).

#### CYCLOID $C_9H_{11}O_3N$

6-Oxy-2-methyl-5-ethyl-pyridine 3carboxylic acid HOCCET: CH

 $\dot{N}$ .CMe :  $\dot{C}$ .CO<sub>2</sub>H

Errera, G. e Labate, L. l.c., (161-170).

#### CYCLOID $C_9H_{11}O_4N$

#### 4-Methyl-3-ethyl-2, 6-dioxypyridine 5-carboxylic acid

ETHYL ESTER

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685-1714).

#### CYCLOID $C_9H_{13}O_7N$

# Dioxydimethylketopiperidine dicarboxylic acid

Ethyl ester of the mono-ethyl ether of the seminitrile

CO.CMe(CX).CH.OEt

NH.CMe(OH).CH.CO<sub>2</sub>Et

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (161-170).

# CYCLOID C<sub>9</sub>H<sub>17</sub>ON Methylgranatoline

Stereoisomerides, salts and benzoyl derivative.

**Willstätter**, R. und **Veraguth**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1984-1991).

#### CYCLOID $C_9H_{19}ON$ Piperido ethyl ether.

Knorr, L., Hörlein, H. und Roth, P. l.c., (3141-3142).

#### cycloid C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>ON o-Quinolinealdehyde C<sub>0</sub>H<sub>6</sub>N.CHO

The OXIME, ANIL, TOLIL, AZINE, PHENYL-HYDRAZONE and SEMICARBAZONE.

Howitz, Joh. und Schwenk, W. 1.e., (1280-1289).

β-Bromo-o-quinoline aldeliyde and its oxime, azine, anil and semicar-bazone.

Howitz, Joh, und Schwenk, W. loc. cit.

#### CYCLOIDS $C_{10}H_7O_2N$ Isoquinaldinic acid

 $C_9H_6N.CO_2H$ and the AMDE  $C_9H_6N.CO.NH_2$ 

Reissert, A. l.e., (3115-3135).

# Quinoline o-carboxylic acid

Howitz, Joh. und Schwenk, W. l.c., (1280-1289).

#### CYCLOID C10 H2O3N 7-Methylphthalonimide

$$C_6H_3Me < CO.XH$$

Findeklee, W. 1.c., (3542-3553).

CYCLOID C .. H .ON 7, 4-Methyl-oxyisoquinoline  $C_6H_3Me < CH: X$   $CO. \dot{C}H_2$ 

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

#### CYCLOIDS C<sub>10</sub>H<sub>0</sub>O<sub>2</sub>N o-Oxy-N methylquinolone

Ana-Bromo and ana-CHLORO also ana, m-dichloro derivatives. Also similar derivatives of o-METHOXY-N-METHYL QUINOLONE.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

#### p-Oxy-N-methylquinolone ana-Bromo derivative.

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. l.c., (887 - 892).

> D-ETHOXY-N-METHYLQUINOLONE ana-Chloro derivative.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (H260-1270).

# 7-Methyl-4-oxyisocarbostyril $_{\text{C}_{6}\text{H}_{3}\text{Me}}$ $<_{\text{CO.CH}_{2}}^{\text{CO.NH}}$

and the 3-METHYLCARBOXYLATE.

Finderlee, W. l.c., (3542-3553).

#### Oxyphenylpyrrolone.

METHYL ETHER C11 H11 O2N

#### a Anisylpyrrolone

B-NITRO DERIVATIVE

 $\mathrm{NH} \begin{matrix} \overset{\mathrm{CH_2}}{\longleftarrow} & \overset{\mathrm{CO}}{\longleftarrow} \\ \overset{\mathrm{C}(\mathrm{C'_6H_4,OMe)}.\dot{\mathrm{C}}(\mathrm{NO_2})} \end{matrix}$ 

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (63-85).

CYCLOID C16H.O3N Trioxymethylquinoline METHYLENE ETHER

 $CH_2 < \stackrel{O}{\bigcirc} > C_6H_2 < \stackrel{C(OH):CH}{\stackrel{\sim}{\triangle}} = CMe$ 

Herz, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2853–2860).

CYCLOID C10H11ON Ethylphthalimidine  $C_6H_4 < \frac{\text{CHlEt}}{CO} > \text{NH}$ 

Daube, A. l.c., (206-209).

CYCLOID C10H13O3N 6-Oxy-2-methyl-5-propyl-pyridine 3-carboxylic acid HO.C.C(C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>):CH  $\ddot{\mathrm{N}}.\mathrm{CMe} = \dot{\mathrm{C}}.\mathrm{CO}_{\circ}\mathrm{H}$ 

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (161-170).

CYCLOID C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>O<sub>7</sub>N 2.4-Dioxy-6-keto-2-methyl-5-ethyl-

piperidine dicarboxylic acid Diethyl ether ester of the seminitrile CO.CEt(CN), CH.OEt XH.CMe(OH).CH.CO<sub>2</sub>Et

Errera, G. e Labate, L. loc. cit.

#### CYCLOID C10H17ON Camphidone.

Nitroso α-and β-camphidone DI-B-CAMPHIDONE ANHYDRIDE.

Tafel, J. und Bublitz, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3806–3812).

CYCLOID C10H19ON

des-ps-Dimethylgranatoline. Willstätter, R. und Veraguth, H. l.c., (1984-1991).

> CYCLOID C11H9O4N Methylphthalylglycine

 $C_6H_3Me < \stackrel{CO}{CO} > N.CH_2.CO_2H$ 

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

CYCLOID  $C_{11}H_{11}ON$ Phenyl-\beta-oxypyridinium chloride and bromide.

Zincke, Th. und Mühlhausen, G. l.c., (3824 - 3829).

> CYCLOIDS C11H11O2N Indole-pr-3-propionic acid  $XH < \stackrel{C_6H_4}{CH} > C.CH_2.CH_2.CO_2H$

Ellinger, A. l.c., (2884-2888).

Indole-pr-3-methylacetic acid  $NH < \stackrel{C_6H_4}{CH} > C.CHMe.CO_2H$ 

Ellinger, A. loc. cit.

# p-Oxy-N-ethylquinolone

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. l.c., (887-892).

p-Ethoxy-x-ethylquinolone ana-Chloro derivative.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

### CYCLOID $C_{11}H_{11}O_3N$ Phenyloxypyrroline carboxylic acid $E_{THYL}$ ESTER

$$\begin{split} \mathrm{PhN} < & \overset{\mathrm{CH}_2,\mathrm{CH}_2}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{\mathrm{C}}}{\overset{\mathrm{C}}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{$$

Mouilpied, A. T. de. [ . . formed by the action of sodium ethoxide on ethyl β-phenylglycino-propionate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435–450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 63–64).

# $\begin{array}{cc} \text{CYCLOID} & C_{11}H_{17}O_7N\\ \text{Dioxymethylpropylpiperidine}\\ \text{dicarboxylic} & \text{acid} \end{array}$

Diethyl ether ester of the seminitrile CO.C C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>(CX).CH.OEt NH.CMe(OH) — CH.CO.Et

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i. 1903, (161-170).

# Aconitanilic acid

CO<sub>2</sub>H.CH:C < CO. NPh CI<sub>12</sub>.CO

Methyl, ethyl and propyl esters and anilide.

Bertram, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1615-1625).

### CYCLOID C12H11ON

Phenyl-methyl-oxypyridine

 $X < \frac{\text{CMe.CH}_2}{\text{CPh.C(CX)}} > \text{CO}$ 

Meyer, E. von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1901, (560-561).

# $\begin{array}{ccc} \mathtt{CYCLOID} & C_{:2}H_{11}O_{*}N \\ \mathbf{Tricarballylanilic} & acid \end{array}$

 $CO_2H.CH_2.CH < \frac{CO.NPh}{CH_2.CO}$ 

Methyl, ethyl and propyl esters and amilide.

Bertram W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1615-1625).

# $\begin{array}{c} \text{cycloid} \quad \textbf{C}_{12}\textbf{H}_{16}\textbf{0N} \\ \text{I-Isobutyl-phthalimidine} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{4} \begin{matrix} \text{C}^{\text{C}}\text{H}_{(\text{C}_{4}\text{H}_{9})} \\ \text{C}_{\text{O}} \end{matrix} \\ \begin{matrix} \text{>} \text{NH} \\ \end{matrix}$

Wölbling, H. l.e., (3925-3928)

#### CYCLOID C<sub>13</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>N 2-Oxy-acridone METHYL DERIVATIVE

METHYL DERIVATIVE  $C_6H_4 < \begin{array}{c} C_6 \\ \end{array} C_6H_3 OMe$ 

Ullmann, F. und Klipper, H. l.c., (2120-2126).

#### CYCLOID C13H.O.N

1,3-Dioxy-9-acridone

also the ACETYL and BENZOYL derivatives α and β-NITRO DIOXYACRIDONE.

Baczyński, W. und Niementowski, St. von. l.e., 3009-3017.

### CYCLOIDS C<sub>13</sub>H<sub>15</sub>O<sub>5</sub>N

1-p-Tolyl-2-methyl-pyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl cster, anilide, amide, thioamide, etc.

Kühling, O. und Falk Fr. l.e., (1215-1228).

l-m-Tolyl-2-methyl-pyrrolidone 2-carboxylic acid also 1-c-Tolyl-2-methyl-pyrrolidone 2-carboxylic acid.

Kühling, O. und Falk, Fr. loc. cit.

#### CYCLOID C14H11O1N

3-0xy-3-phenyl-isoindolinone

$$C_6H_4 < \frac{CPLOH}{CO} > SH$$

**Béis**, C. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, 61–62).

#### $\texttt{CYCLOID} \quad C_{14}H_{11}O_{\sharp}N$

 $\alpha$  and  $\beta$ -Methyldioxyacridone.

Baczyński, W. und Niementowski, St. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 13009-3017).

### CYCLOID C14H10N Stilbazyl alcohol

 $C_6\Pi_4 < \stackrel{CII:CIL.C_5\Pi_4N}{CII_2.OII}$ 

Düring, E. l.c., 161-164).

#### CYCLOIDS C14H17O3N

1-m and p-Xylyl-2-methylpyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide, etc. Kühling, O. und Falk, Fr. l.c., 1215-1228).

#### 1-as. and vic-o-Xylyl-2-methylpyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide etc.

Kühling, O. und Falk, Fr. loc. cit.

#### $\text{CYCLOID} \quad C_{15}H_90N$

Phenanthranil
C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C.CO
C
c
kH<sub>4</sub>.C.NH

**Japp**, F. R. and **Knox**, J. [Formation of phenanthranil and its acetyl derivative. The ethyl ester  $C_6H_4$ -C.C.OEt  $\gamma$ 

### CYCLOID $C_{15}H_{11}O_2N$ Oxy-dihydrophenanthranil $C_6H_4$ .C(OH).CO

 $\dot{\mathbf{C}}_{6}\mathbf{H}_{4}.\dot{\mathbf{C}}(\mathbf{O}\mathbf{H}).\dot{\mathbf{C}}\mathbf{O}$ 

Japp, F. R. and Knox, J. [Formation of hydroxydihydrophenanthranil and its acetyl and benzylidene derivatives. The ethyl derivative C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>(OH)</sub>.CO

 $\dot{C}_6H_4$ . $\dot{C}H$ —NEt and its acetyl compound.] *l.e.*, (681-701); [abstract] Proc. *l.e.*, (153).

#### CYCLOID $C_{15}H_{11}O_4N$

N-Piperonylene-anthranilic acid

 $CO_2H.C_6H_4.X:CH.C_6H_3<0>CH_2$ 

**Pawlewski**, Br. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1683-1685).

### CYCLOID $C_{15}H_{13}O_2N$

2,7-Dimethyl-3,6-dioxyacridine and the placetyl derivative.

**Ullmann**, F. und **Fitzenkam**, R. *l.c.*, (3787-3796).

#### CYCLOID C15H15O6N

Schroeter, G. l.c., (3190-3201).

CYCLOID C15H17ON

 $\gamma$ -Methyl-picolyl-p-toluylalkine and its salts.

Langer, G. l.c., (3704-3709).

#### CYCLOIDS $C_{16}H_{15}O_3N$

1-α and β-Naphthyl-2-methylpyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide etc. Kühling, O. und Falk, Fr. l.c., (1215-1228).

### CYCLOID C<sub>1</sub>, H<sub>13</sub>O<sub>4</sub>N

#### Pyrrole-dibenzoic acid

N-METHYLPHENYLAMINO and N-BENZYL-PHENYLAMINO DERIVATIVES and their salts.

Reissert, A. und Engel, W. l.e., (3284-3294).

CYCLOID  $C_{18}H_{15}ON$ 

p-Methyl-α,p-oxyirazole MeC<sub>9</sub>H<sub>5</sub>N.CH:CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH and its salts.

Gasda, G. l.e., (3699-3701).

#### CYCLOID $C_{18}H_{21}O_3N$ Thebaïnone

also ACETYL THEBAINONE and their oximes and semicarbazones.

Pschorr, R. l.c., (3160-3170).

# $\begin{array}{cc} \text{CYCLOID} & C_{1\delta}H_{2\delta}\mathbf{0}_{\varsigma}N \\ & \text{Thebainol.} \end{array}$

Pschorr, R. l.c., (3160-3170).

CYCLOID  $C_{18}H_{25}O_4N$ 

N-Camphyl-2,5-dimethylpyrrole 3,4-dicarboxylic acid and the diethyl ester.

Bülow, C. l.e., (189-193).

#### CYCLOID C19H9O2N

Diphenylenepyridinediketone

$$\begin{array}{c} \left( \mathrm{C_6H_4} \!\!\!\! < \!\!\!\! ^{\mathrm{CO}} \!\!\!\! > \right)_{\scriptscriptstyle 2} \!\!\! \mathrm{C_5HN} \\ \text{and the } reduction\text{-}product} \\ \left( \mathrm{C_6H_4} \!\!\!\! < \!\!\!\! \frac{\mathrm{CH} \cdot \mathrm{OH}}{} \right)_{\scriptscriptstyle 2} \!\!\!\! \mathrm{C_5HN} \end{array}$$

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (417-428).

#### CYCLOID $C_{10}H_{11}O_2N$ Diphenylenepyridinediketone DIBENZOVLDIOXIME

BzO.N:C---C:CILC.C:N.OBz  $\dot{C_6}H_4.\dot{C}:N-\dot{C}.\dot{C_6}H_4$ 

Errera, G. l.c., (152-160).

#### CYCLOID C19H15O2N

Piperonylene-o-methylquinaldine and the pierate.

Hoffmann, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3709-3715).

#### CYCLOID $C_{19}H_{23}O_3N$ Methylthebainone

and the methiodide. **Pschorr**, R. l.e., (3160-3170).

CYCLOID  $C_{20}H_{11}ON$ Benzanthrone-quinoline Bally, Oscar. *l.e.*, (194-196).

# $\begin{array}{ll} \text{CYCLOID} & \text{C}_{2c}\text{H}_{17}\text{ON} \\ \text{Phenylmethylacridol} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{4} < & \text{CPh}\left(\text{OH}\right) > \text{C}_{6}\text{H}_{4} \end{array}$

Dobbie, J. J. and Tinkler, C. K. The constitution of . . . . [and its absorption spectrum]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (269–273); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74–75).

# $\begin{array}{cc} \text{CYCLOID} & C_{\scriptscriptstyle 20}H_{\scriptscriptstyle 25}O_{\scriptscriptstyle 3}N\\ \text{Methyl-theba \"inonemethine} \end{array}$

and the IODOMETHYLATE, OXIME and SEMICARBAZONE.

**Pschorr**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3160-3170).

# CYCLOID $C_{21}H_{17}ON$ Acridylphenyl-ethanol $C_{13}H_{8}N.CH_{2}.CH(OH).Ph$ and its salts.

Friedlander, K. l.c., (2840-2842).

CYCLOID  $C_{23}H_{25}O_3N$ 

Nor-Phenyldihydrothebaïne Freund, M. *l.c.*, (3234–3256).

CYCLOID  $C_{24}H_{17}ON$ 

3'-Oxyphenyl-2'-methyl-1, 2naphthacridine

and the lenco-base also the 3'-METHOXY DERIVATIVE.

Ullmann, F. und Fitzenkam, R. l.c., 3787-3796).

#### CYCLOID $C_{25}H_{27}O_3N$ Phenyldihydrothebaine

Salts and METHIODIDE.
METHYL and ETHYL ETHERS and their methiodides.

Freund, M. l.e., (3231-3256).

### CYCLOID $C_{26}H_{29}O_3N$

#### des-N-Methylphenyldihydrothebaïne

and the метиновиде.

METHYL and ETHYL ETHERS and their methiodides.

Freund, M. l.e., (3234-3256).

#### CYCLOID $C_{27}H_{29}O_4N$

Acetyldihydrophenylthebaine and the METHIODIDE.

Freund, M. loc. cit.

CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM AND SULPHUR.

# CYCLOID C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>NS Thiopyrrolidone.

Tafel, J. und Lavaczeck, P. l.c., [1592].

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Bauer, M. Kondensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylmethylpyrazolon. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1905, (60).

Hufschmidt, C. Oxydation der methylirten Methyluracile. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (155–168).

nacils. *l.c.*, (168-175).

Lagodzinski, K. l.c., **342**, 1905, (59–89).

Meyer, Ernst von. Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Nitrile. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (324-352).

Niementowski, St. et Seifert, M. Deux nouveaux diquinolyles. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (309–310); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (168-169).

Osten, Hans. Trioxydyihdromethyluracil. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (133–151).

**Steudel**, H. Thymusnucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (332–336).

# CYCLOID C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub> Pyrimidine

2, 6-dichloropyrimidise  $CCl \stackrel{N}{\lessdot}_{N:CCl}^{VI} \gg CH$ 

also 6, 2-aminochloropyrimidine.

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1689-1691).

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Pyrimidines. Synthesis of 2-amino-5-methyl-6-oxypyrimidine. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (130-145).

### CYCLOID C4H6N2 Methyl-imidazole СМе . ХН СН — Х

Formed by the action of zinc hydroxide ammonia on glucose.

Windaus, A. und Knoop, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1166-1170).

#### CYCLOID C4H10N2

#### Piperazine

Glycerophosphate  $(HO)_2C_3H_5O.PO(OH)_2C_4H_{10}N_2$ 

**Astruc**, A. Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, (727–730).

DIBROMO DERIVATIVE
$$\operatorname{BrN} < \overset{\operatorname{CH}_2,\operatorname{CH}_2}{\subset \operatorname{H}_2,\operatorname{CH}_2} > \operatorname{NBr}$$

Chattaway, F. D. and Lewis, W. H. The action of hypobromous acid on piperazine. [Formation of N-dibromopiperazine (diethylene-dibromodiamine).] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (951– 9551; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183-184).

# CYCLOID $C_5H_6N_2$

 $\label{eq:charge_constraint} \begin{array}{c} \text{5-Methylpyrimidine} \\ \text{CH} < \stackrel{X.CH}{\sim} \text{CMe} \end{array}$ 

and the 2, 4, 6-trichloro, 2-chloro, 2-amino, 4-amino, 4, 6-diamino, 2, 4diamino and other derivatives.

Gerngross, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3394-3408).

#### CYCLOID C5H8N2

# 4: 5-Dimethylglyoxaline

MeC. XH MeC − X

Jowett, H. A. D. [The conversion of the picrate into 1:4:5-trimethylglyoxaline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (405-409); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (116–117).

#### CYCLOID C6H10N2

#### 1, 4, 5-Trimethylglyoxaline

МеС.ХМе МеС — Х

Jowett, H. A. D. Preparation and properties of . . . . . [Its salts, 2-bromo-derivative, and salts of the latter.] l.c., (405-409); [abstract] Proc. l.e., (116-117).

#### CYCLOIDS C7H6N2 Indazole

1, 3-Dinitro derivative 1, 3-Dinitro-2-aminoindazole

1, 3-Dinitro-2-phenylaminoindazole 1, 3-Dinitro-2-oxyindazole

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-211).

#### Benzimidazole

4-Bromo and dibenzyl derivatives.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 320-328).

#### CYCLOIDS C: H.N. 2-Methylindazole

1, 3-Dinitro derivative  $C_6 IIMe(NO_2)_2 < \stackrel{CH}{\sim} > NH$ 

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905 (202-241).

#### Methylbenzimidazole

and its salts.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (320-328).

#### CYCLOID C.H.N. 1-Phenylpyrazole

4-Azobenzene compound and the 3, 5-dichloro and 3-chloro derivatives

4-p-azotoluene compound and the 3, 5-dichloro, 3-chloro-5-iodo, and 3chloro compounds.

Michaelis, A. und Simon, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (217-228).

#### CYCLOID C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub> 1-Phenyl-3-methylpyrazole

5-Amino derivative  $NPh < \frac{N}{CNH_2} : \frac{CMe}{CH}$ 

and it salts, acetylamino, 1-chloro, bromo and iodo and 5-diethylamino and dimethylamino derivatives.

Michaelis, A. l.c., 339, 1905, (117-193).

4-Azobenzene compound

 $\begin{array}{cccc} & & & & & & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ &$ thioethyl and thiophenyl, thioglycolic acid and similar derivatives.

> 4-Azotoluene compound and the 5- bloro derivative.

Michaelis, A., Leonhardt, R. und Wahle, K. l.e., 338, 1905, (189-216).

1-Phenyl-3-methyl-5-benzylamino-

PYRAZOLE  $C(\overline{NH.C_7H_7}): CH$   $NPh < \frac{C(\overline{NH.C_7H_7}): CM}{N}: \dot{CMe}$ and its salts, acctyl and benzoyl

derivatives. Michaelis, A. l.e., 339, 1905, (117-

193).

CYCLOID C10H14N2 Tetrahydroethylcinnoline  $C_7 \coprod_4 < \stackrel{\mathrm{NEt.NH}}{CH_2.CH_2}$ 

Tichvinskij, M. M. St. Peterburg. Žurn, russ, fiz--chim, Obšč., 36, 1901. (1052-1055).

#### CYCLOID C1. H20 N2 Hexahydrometanicotine

Maass, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **38**, 1905, (1831–1832).

CYCLOIDS C<sub>11</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>

1-Phenyl-3, 4-dimethyl-pyrazole

5-Amino derivative  $NPh < \frac{CNH_2 : CMe}{-N} : CMe$ and its salts.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 339, 1905, 1117-193).

# 5-Phenyl-3-ethyl-pyrazole NH < N = CEt $CPh : \dot{C}H$

Moureu, Ch. et Brachin, M. Paris, ('.-R. Acad. sci., 139, 1904, (294-297).

1-p-Tolyl-3-methylpyrazole

4-Azobenzene compound and the 5-chloro etc. derivatives 4-d-azotoluene compound.

Michaelis, A., Leonhardt, R. und wanle, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, 189-216).

### Phenyl-N-ethyl-glyoxaline

CPh≪NEt.CH CH . N

Pinner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1531-1538).

# CYCLOID C10H10N, $\textbf{\beta-Ethenyldiaminonapthalene} \\ C_{10}H_{6} < \stackrel{NH}{\underset{-}{\sim}} CMe$

Meldola, R. and Lane, J. H. Note on B-NH-ethenyldiaminonaphthalene. London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (24).

> CYCLOID  $C_{12}H_{12}N_2$  $\gamma, \gamma$ -Dimethyldipyridyl.

Ahrens, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (155-159).

#### CYCLOIDS C12H14N2 1-Isobutylphthalazine

 $C_6H_4 < \stackrel{C(C_4H_9)}{<} > X$ 

Its salts, 4-iodo. 1-phenoxy and 4-ethoxy derivatives.

Wölbling, H. l.e., 3925-3928.

# 5-Phenyl-3-propyl-pyrazole ${\rm NH} {<}_{\rm CPh: \, \dot{C}H}^{\rm N}$

Moureu. Ch. et Brachin, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (294–297).

#### CYCLOIDS $C_{12}H_{16}N_2$ Dihydroquinoxaline base

C<sub>b</sub>II<sub>4</sub> < NH.CMe NH.C.CHMe<sub>2</sub> and its salts.

Ekeley, J. B. und Wells, R. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2259-2264).

Dihydro - quinoxalins orthophenylene-diamine mesityloxide. Boulder, Univ. Stud., 2, 1904, (123–133).

# Diazoacenaphthylene $C_{10}H_{16} < \stackrel{C}{\overset{\cdot}{C}} : \stackrel{X}{\overset{\cdot}{X}}$

Francesconi, L. e Pirazzoli, F. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (36–52).

## CYCLOIDS C<sub>13</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub> 1-Phenylbenzimidazole $C_6 II_4 < \stackrel{N}{\sim} Ph$

The 5-NITRO and 5-AMINO DERIVATIVES. Treissert, A. und Goll, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (90-104).

#### Azodiphenylmethane

AZODI-p-amino-diphenylmethane

$$NH_2.C_6H_3 < \frac{N_2}{CH_2} > C_6H_3.NH_2$$

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (198-201).

#### CYCLOID C13H12N2

#### 2-Cinnamenyl-5-methylpyrazine.

Franke, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3724-3728).

#### CYCLOID C13H20N2 α-Pipecolyl-α-ethylpyridine C5H4N.C2H4.C5H9N.CH3

and its salts.

Löffler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329 - 3344).

#### CYCLOIDS $C_{14}H_{10}N_2$ 1-Phenylphthalazine

$$C_6H_4{<}^{\mathrm{CPh}\,:\,\mathrm{N}}_{\mathrm{CH}\,:\,\dot{\mathrm{N}}}$$

and the 4-CHLORO and 4-10DO DERIVATIVES. Lieck, A. l.e., (3918-3924).

#### Benzylideneazine

o, m and p-lodo derivatives

Willgerodt, C. und Rieke, R. l.c., (1478-1486).

### CYCLOID C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub> $\begin{array}{c} \text{1-Benzylphthalazine} \\ {\rm C_6H_4} {<} \begin{array}{c} {\rm C(C_7H_7):X} \\ {\rm CH} = {=} \end{array} \\ \end{array}$

and its salts and 4-1000 DERIVATIVE. Lieck, A. l.c., (3918-3924).

#### CYCLOID C16H10N2 Naphthaphenazine

3-AMINO DERIVATIVE and its salts.

Ulimann, F. und Ankersmit, J. S. l.e., (1811-I822).

#### CYCLOID C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>

2:5-Diphenyl-3:4-dihydro-1:4-

N≪<sup>CPh.CH</sup><sub>2</sub>>NH

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (701-707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153).

#### CYCLOID C17H12N2 2-Toluonaphthazine $C_{10}H_6 < \frac{V}{V} > C_6H_3.CH_3$

3-Amino derivative.

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1811-1822).

#### CYCLOIDS C17H16N2 I-Phenyl-3-methyl-4-benzylpyrazole

5-Amino derivative  $NPh < \begin{array}{c} CNH_2 : C.C_7H_7 \\ N == CMe \end{array}$ 

and its salts and 5-methylaminoderivative.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (117-193).

## $\begin{array}{c} \textbf{Diphenyl-N-ethyl-glyoxaline} \\ \text{CPh.} \overset{N \ Et. \ CH}{\overset{CPh.}{N}} \end{array}$

also diphenyl-N-diethyl-glyoxaline

Berlin, Ber. D. chem. Pinner, A. Ges., 38, 1905, (1531–1538).

#### CYCLOID C15H12N2 8,8'-Diquinolyl

C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>N.C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>.C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>N and its salts.

Niementowski, St. von und Seifert, M. l.e., (762-766).

#### CYCLOID C19H18N2

#### Di-a-methylindylmethane

 $CH_2(C_9H_8N)_2$ p-dimethylaminophenyl, o-chloro-phenyl, o and p-nitrophenyl, o and m-oxyphenyl, 3, 4-methylene dioxyphonyl and similar derivatives.

M. und Lebach, G. l.c. Freund, (2640 - 2652).

#### CYCLOID C20H12N2 1, 2-Anthraphenazine

 $C_{14}H_8 < \frac{N}{N} > C_6H_4$ 

Lagodziński, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59-89).

#### CYCLOIDS C20 H16 N2 5, 5'-Dimethyldiquinolyl

and its salts.

Niementowski, St. von und Seifert, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (762-766).

2, 5-Dicinnamenylpyrazine Franke, R. l.c., (3724-3728).

#### CYCLOID C20 H20 N2

3:4-Diphenyl-6-tert. butyl-1:2diazine

$$\Sigma < \stackrel{N}{\underset{C(CMe_3).CH}{=}} CPh > CPh$$

Japp, F. R. and Wood, James. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707–712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (154).

#### CYCLOID C22H16N2

3:4:6-Triphenyldihydro-1:2diazine

Japp, F. R. and Wood, J. Position of the two additive hydrogen atoms not yet determined), l.c., (707-712); [abstract] Proc. l.c., (154).

#### CYCLOID C26H26N2

Anhydro-3-amino-4-benzoylaminotriphenylmethane

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), **71**, 1905, (566–576).

#### CYCLOID C .. H .. N .

3:4:5:6-**Tetraphenyldihydro**-1:2diazine

$$N = CPh$$

$$N = CPh$$

$$CPh CPh$$

Japp, F. R. and Wood, J. (Position of the two additive hydrogen atoms not vet determined. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

#### CYCLOID C4HO4N2

Alloxan

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Alloxan diphenylhydrazone.] l.c., (1272 1297); [abstract] Proc. l.c., (180-181).

#### CYCLOID C,H,ON2

#### 2-Oxypyrimidine

6-Amino-4-chloro derivative Σ≪<mark>CO — ΣΗ</mark>≫CCl

(Chlorocytosine).

4:6-diamino derivative  $\text{NH} < \stackrel{\text{CO}}{\underset{\text{C}(\text{NH}_2)}{\text{TH}}} \stackrel{\text{N}}{\underset{\text{CH}}{\text{NH}}} > \text{C.NH}_2$ 

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357).

— Pyrimidines : 2-oxy-4, 6diamino-pyrimidine. [VII] loc. cit.

#### CYCLOID C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>N<sub>2</sub>

#### Uracil

DIMETHYL-5-AMINO-URACIL  $XH < CO \xrightarrow{XH} XH > CH$ 

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

#### CYCLOIDS $C_4H_4O_3N_2$

#### Malonylurea

IMINO DERIVATIVE

$$CH_2 < \frac{C(XH).XH}{CO - HX} > CO$$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

#### Carboxyethenylurea

METHYL ESTER

$$CO < \frac{N}{NH} > C.CH_2.CO_2M_{\Theta}$$

and the metallic salts, aniline, toluidine and strychnine salts.

ETHYL ESTER

and the metallic salts, aniline, toluidine and strychine salts.

Frerichs, G. and Hartwig, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, 189-510).

#### CYCLOID C4H, ON

#### Dihydrouracil

also bromo and sulphocyano uracil and ANILIDODINYDROURACH, C10H11O2N3.

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (630-646).

#### CYCLOID C5H6ON2 6-Oxy-5-methyl-pyrimidine

2-Amino derivative  $XH < \frac{C(XH_2): X}{CO - CMe} > CH$ 

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130-145).

#### CYCLOIDS C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>N<sub>2</sub>

#### 2,4-Dioxy-5-methyl-pyrimidine (Thymine)

Synthesis and the dimethyl and dimethyl-6-chloro derivatives.

Gerngross, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3408–3411).

#### Methyluracil

METHYL-5-AMINO-4-METHYLURACIL  $\Sigma H < \stackrel{CO.C(\Sigma H Me)}{\leftarrow} CMe$ 

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357).

#### CYCLOID C.H.O.N.

Malonylmethylurea IMINO DERIVATIVE

 $CH_2 < \frac{C(NH).NMe}{CO-NH} > CO$ 

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (310-325).

#### CYCLOID C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>

#### Trioxy-dihydromethyluracil

α and β-isomerides

 $CO <_{NH.CMe(OH)}^{NH.CO} > C(OH)_2$ 

and the diethyl and phenylhydrazine derivatives.

Osten, H. l.c., 343. 1905, (133-151).

#### CYCLOID C.H.O.N.

#### Pyrazine 2,5-dicarboxylic acid $C_4H_2N_2(CO_2H)_2$

Fenton, H. J. H. [Synthesis of]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805-818).

#### CYCLOID C6H10O2N2

#### a-Aminobutyryl-glycineanhydride

 $\mathrm{C_2H_5.CH} < \mathrm{CO.NH} > \mathrm{CH_2}$ (Ethul-diketopiperazine).

Fischer, E. und Raske, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (180-190).

(D-7195)

#### CYCLOID C7H10ON2

#### Isopropylene-methyl-pyrazolone

 $\mathbf{NH} <_{\mathbf{CO.C}_{-}:~\mathbf{C}_{-}\mathbf{Me}_{2}}^{\mathbf{N}:~\mathbf{CMe}}$ or NII<N: C Me
CO.CH.CMe: CH<sub>2</sub>

Wolff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3036–3041).

#### CYCLOID C7H16ON2

#### Trimethyluracil

Oxidation.

Behrend, R. und Hufschmidt, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (155-168).

Nitration.

Behrend, R. und Hufschmidt, C. l.e., (168-175).

#### CYCLOID CTH 100 No

#### 3-Methyl-oxy-4-ethylpyrazone.

3-Carboxylamide acetyl derivative.  $AcO.C_2H_4.CH < \frac{CO.-N.CO.NH_2}{CMe: \dot{N}}$ 

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. Sci., **139**, 1904, (99–101).

#### CYCLOID C7H10O4N2

#### 5-Methylenehexahydropyrimidine 4-6-dicarboxylic acid

AMIDE 

Ulpiani, C. e Pannain, E. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (379-393).

### CYCLOID C7H12O2N2

 $\begin{array}{c} \textbf{Isobutylhydantoin} \\ \text{CO} < & \text{NH.CH.C}_4\text{H}_9 \\ \text{NH.CO} \end{array}$ 

Hugounenq et Morel, A. C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (150–151).

#### CYCLOID C.H.O.N.

#### 2, 4-Diketotetrahydroquinazoline

The 3-BROMOPHENYL, 3-o-TOLYL and 3-p-TOLYL DERIVATIVES.

Kunckell, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1212-1215).

3 к

#### CYCLOIDS C: H1003N2

 ${\bf Isopropylene methyl pyrazolone}$ carboxylic acids

XH < X : CMe  $CO. \dot{C} : CMe.CH_2.CO_2H$ 

 $\begin{array}{c} \text{and} \\ \text{NH} < \stackrel{N:CMe}{\sim} \\ \text{CO.CH.CMe:CH.CO}_2\text{H} \end{array}$ Wolff, L. l.e., (3036-3041).

#### CYCLOID C: H12ON2 Diethylmalonylurea

1mino derivative Iminoveronal)

 $CEt_2 < C(NH) NH > CO$ 

Conrad. M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 310-325).

#### CYCLOIDS $C_1H_{14}O_2N_2$ Leuclyglycine anhydride

CHMe<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CH</br>
<br/>
CO.NH>CH<sub>2</sub>

Fischer, E. und Brunner, A. l.c., (142-152).

#### a-Aminobutyric acid anhydride $C_2H_5.CH < CO.NH > CH.C_2H_5$

(Diethyldiketopiperazine .

Fischer, E. und Raske, K. l.c., 180-190).

#### CYCLOID CaH ON2 8-Methylquinazolone

 $C^{6}H^{3}Me < X : CH$ 

Findeklee, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3553-3558).

#### CYCLOID C<sub>3</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub>N<sub>2</sub>

Ethlypropylmalonylurea IMINO DERIVATIVE

EtPrC<CO—XII).XH>CO

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 340, 1905, (310-325).

#### CYCLOID C.H 16 O2 N2

Leucyl-alanine anhydride 

Fischer, E. und Warburg, O. l.c., /152-168s.

#### CYCLOID C10H, O2N2

Phenylmethyl-ketopyrazolone

PhN<N:CMe `CO.ĊO p-Nitro-phenylhydrazone PhN<X: CMe

 $CO.C: N_2H.C_6H_4NO_2$ and the corresponding PHENYLHYDRAZONE.

Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (134-136).

#### CYCLOIDS C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>ON<sub>2</sub>

N-Phenyl-2-methylpyrazolone.

Michael, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2096-2105).

1-Phenyl-4-methyl-5-pyrazolone. Stolz, F. l.c., (3273-3276).

## $\begin{array}{c} \text{1-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolone} \\ \text{NPh} {<}_{\text{NH-\dot{C}O}}^{\text{CMe}:\,\text{CH}} \end{array}$

The 4-NITROSO and 4-AZO DERIVATIVES.

Michaelis, A. l.c., (154-155).

The 3-Benzoyl, 4-Chloro, 4-bromo DERIVATIVES

also the compounds with aldehydes.

Michaelis, A. und Mayer, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905. (273-291.

4-Azobenzene compound.

Michaelis, A. und Simon, H. l.c., (217-235).

## $\begin{array}{ccc} \text{1-Ethylphthalazone} \\ & C_{\mathfrak{b}}H_{\mathfrak{4}} \underset{CO. \ \dot{N}H}{\overset{CEt:N}{\longrightarrow}} \end{array}$

$$C_6H_4 < CEt : N$$
 $CO. \dot{N}H$ 

Daube. A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (206-209).

#### 4-0xy-I-ethylphthalazine

The 4-METHYL, ETHYL and PHENYL

DERIVATIVES.
$$C_6 H_4 < \begin{array}{c} CEt = X \\ C(OH) : X \end{array}$$

Daube, A. l.c., (206-209).

#### 1-Phenyl-5-methyl-3-oxypyrazole METHYL ETHER

NPh CMe : CII
N=C.OMe
(Pseudo-3-antipyrine).

Michaelis, A. und Mayer, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (273-29I).

#### CYCLOIDS $C_{10}H_{16}O_2N_2$

#### Phenylglycylglycine anhydride

(Phenyldiketopiperazine).

**Fischer**, E. und Schmidlin, J. l.c., **340**, 1905, (190-204).

## Phenyldihydrouracil $PhCH < \stackrel{CH_2,CO}{NH,CO} > NH$

**Posner**, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316-2325).

#### CYCLOID $C_{10}H_{16}O_3N_2$ Dipropylmalonylurea

 $\begin{array}{c} \text{Imino derivative} \\ \text{Pr}_2\text{C} < & \text{C(NH).NH} \\ \text{CO} - & \text{NH} \\ \end{array} > & \text{CO} \end{array}$ 

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (310-325).

#### CYCLOIDS C11H12ON2

p- and o-1-Tolyl-5-methyl-3pyrazolones

C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>N < CMe : CH NII — CO and their salts.

Michaelis, A. und Behrens, I. l.c., 338, 1905, (310-321).

4-Azobenzene compounds.

Michaelis, A. und Simon, H. l.c., (217-235).

#### CYCLOID $C_{11}H_{12}O_3N_2$

### 1-Phenyl-3-methyl-5-pyrazolidone 3-carboxylic acid.

Fueg, Gustav. Basel, Diss., 1904, (59).

#### CYCLOID $C_{12}H_{10}O_5N_2$ Phenacyldialuric acid

PhCO.CH<sub>2</sub>.C(OH)<
CO.NH

**Kühling**, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3003-3007).

#### CYCLOID C12H14ON2

#### 1, 3-Diethylphthalazone

$$C_6H_4 < CO \cdot NEt$$

Daube, A. l.c., (206-209). (p-7195)

CYCLOIDS  $C_{14}H_{10}O_2N_2$ 

#### 3-Phenyl-2, 4-diketo-tetrahydroquinazoline

$$C_6 II_4 < \begin{array}{c} CO.NPh \\ NH.CO \end{array}$$

Pawlewski, Br. *l.e.*, (130-131). Kunckell, Fr. *l.e.*, (1212-1215).

### 3-Oxy-1-phenyl-2-keto-dihydroquin-

oxaline 
$$C_6H_4 < N = C.OH$$
NPh.  $CO$ 

The 6-Nitro and 6-amino derivatives.

Reissert, A. und Goll, G. l.c., (90-

Reissert, A. und Goll, G. l.c., (90-104).

### 1-Phenylbenzimidazole 2-carboxylic acid

The 5-Nitro derivative and its ester.

Reissert, A. und Goll, G. l.e., (90-104).

CYCLOID  $C_{14}H_{12}ON_2$ 

#### 1-Phenyl-2-ketotetrahydroquinoxaline

$$C_6H_4 < NH.CH_2 NPh.\dot{C}O$$

The 6-Nitro and 6- amino-derivatives. Reissert, A. und Goll, G. l.c., (90-104).

#### CYCLOIDS $C_{15}H_{12}ON_2$

#### α, β-Diphenylimideazolone

CPh.NH>CO

and the diacetyl, dibenzoyl and dimethoxy derivatives.

**Biltz,** H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243–294).

#### Hydrazone anhydride

of DESOXYBENZOIN-O-CARBOXYLATE

$$C_6H_4 < \stackrel{CH_2.CPh}{< CO} NH > N$$

**Wölbling,** H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3845–3853).

#### CYCLOID $C_{16}H_{10}ON_2$

### 5- and 9-Oxynaphthaphenazine 3-Amno derivatives.

**Ullmann**, F. und Ankersmit, J. S. l.c., (1811-1822).

3 K 2

#### CYCLOID C16H12ON2

3-Keto-2. 5-diphenyl-3, 4-dihydrol, 4-diazine

$$X \ll_{CH:CD}^{CPh,CO} > XH$$

Japp, F. R. and Knox, J. [And its reduction.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905. (701-707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 153).

#### CYCLOID $C_{16}H_{14}ON_2$ Hydrazoneanhydride

of m-tolylisocoumarin

$$C_6H_4 < \stackrel{CH_2.C.C.T_7H_7}{CO} > X$$

**Lieck**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3853-3856).

#### CYCLOIDS $C_{17}H_1.0N_2$

9 and 5-Oxynaphtho-2-tolazine
The 3-amino perivatives.

**Ullmann**, F. und **Ankersmit**, J. S. l.e., (1811-1822).

### 

Dibenzylmalonylurea
Imino derivative

$$(C_7II_7)_2.C < \stackrel{C(XH).XH}{CO-XII} > CO$$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

#### CYCLOID C19H16O5N2

1, 3-Diphenyl-acetonyl-dialuric acid CH<sub>2</sub>.Ph.CO.CHPh.COOH|<br/>CO.NH>CO

Kühling, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3003-3007.

### cycloid $C_{20}H_{10}ON_2$ s-2-Oxynaphthazine $C_{10}H_6 < \sum_{i=0}^{N} > C_{10}H_5.OH$

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. l.c., (1811-1822).

### $\begin{array}{ccc} \text{CYCLOID} & C_{2} {\scriptstyle \cap} H_{14} O_3 N_2 \\ \text{Dioxydiphenylphthalazone.} \end{array}$

 $\begin{array}{c} \textit{Dimethyl other} \\ \text{2-Phenyl-4-veratrylphthalazone} \\ \text{C}_{\epsilon} \text{H}_{4} < \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_{\epsilon} \text{H}_{3}(\text{OMe}_{2}) \\ \text{C}(\text{O}) & \text{NPh} \end{matrix}) > X \\ \end{array}$ 

Lagodziński, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, '90-111).

#### CYCLOID C:1H24ON2

Diisopropyldiphenylimideazolone

$$C_3H_7.C_6H_4.C.XH > CO$$
 $C_3H_7.C_6H_4.C.XH > CO$ 

Biltz, H. l.c., 339, 1905, (243-294).

#### 

Ethine-diphthalide-dianil.

**Reissert,** A. und **Engel**, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (328I-3294).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS AND SULPHUR.

#### CYCLOID C4H4N2S

Sulphydropyrimidine.

METHYL ETHER of the DICHLORO DERIVATIVE

$$X \leqslant_{CCl-CH}^{C(SMe):X} > CCl$$

 $\begin{array}{c} 2\text{-SCLPhydro-4}: 6\text{-diaminopyrimidine} \\ \textit{Methyl} \;\; ether \\ \text{$X \leqslant {\tiny \begin{array}{c} C' \, SMe \\ C' \, X \, H_2 \end{array}} \text{$C. NH}_2$} \\ \end{array}$ 

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357).

#### CYCLOID C5H6N2S

2-Sulphydro-5-methyl-pyrimidine

METHYL ETHER of the 4-6-DICHLORO DERIVATIVE

$$X \leq_{CCl-CMe}^{C(SMe): X} > CCl$$

4-Chloro-6-methylamino derivative Methyl ether

$$X \leqslant_{C(NHMe). CMe}^{C(SMe)} X \gtrsim_{CC}^{NHMe}$$

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

#### CYCLOID C.H.N.S

2-Sulphydro-4:6-dimethylpyrimidine

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

#### CYCLOID $C_{10}H_{10}N_2S$

1-Phenyl-5-methyl-3-thiopyrazole METHYL ETHER

$$NPh < \frac{CMe:CH}{N = \dot{C}.SMe}$$
and its salts.

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, 292–310).

#### CYCLOIDS C<sub>12</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>S

p- and o-3-Pseudothiotolylpyrines Michaelis, A. und Behrens, J. l.c., 310-321).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS, OXYGEN, AND SULPHUR.

#### CYCLOID C4H4ON2S

#### 6-Oxy-2-sulphydro-pyrimidine

5-Amino derivative
Benzoyl derivative of the ethyl ether

$$XH < C(SEt) = X > CH$$

 $\begin{array}{c} \textit{Ethyl ether} \text{ of the} \\ \text{5-Phthalimido derivative} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{4}\text{O}_{2}\text{N.C} \leqslant \stackrel{\text{CO.NH}}{\text{CH.N}} \gg \text{C(SEt)} \end{array}$ 

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130-145).

#### CYCLOIDS C4H4O2N2S Thiobarbituric acid

 $\begin{array}{c} \text{METHYL ETHER} \\ \text{NH} < \stackrel{\text{C(SMe): N}}{\text{CO-CH}_2} > \text{CO} \end{array}$ 

METHYL ETHER of the 5-AMINO DERIVATIVE

$$NH < \frac{C(SMe) = N}{CO.CH(NH_2)} > CO$$

(2-Methylthioluramil)

and the METHYL ETHER of the 5-OXIMIDO DERIVATIVE

**Wheeler** H. L. and **Jamieson**, G. S. *l.c.*, (342-357).

#### CYCLOID C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>ON<sub>2</sub>S 6-Oxy-2-sulphydro-5-methyl-

pyrimidine

Methyl ethyl ether of the 4-CHLORO DERIVATIVE

$$X \leq_{C(OEt).CMe}^{C(SMe) = X} > CCl$$

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

#### CYCLOID C5H5O2N S

2-Sulphydro- 4.6-dioxy-5-methylpyrimidine

ХН<СО.СНМе>СО

(2-Thio-5-methyl-barbituric acid) and the METHYL ETHER NH<('(SMe): N>CO

Wheeler H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

#### CYCLOID C6H8O2N2S

2-Sulphydro-4:6-dioxy-5-ethyl pyrimidine

VII CS.NH CO.CHEt CO and the METHYL ETHER.

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. lov. cit.

#### CYCLOID $C_3H_{12}O_2N_2S$

Diethylmalonylthiourea

IMINO DERIVATIVE

 $\mathrm{Et_{2}C} < \stackrel{\mathrm{C(NH).NII}}{\sim} < \mathrm{CS}$ 

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 340, 1905, (310-325).

### CYCLOID C10H10ON2S

Phenyldihydrothiouracil

PhCH
$$<_{\rm NH,CS}^{\rm CH_2,CO}>_{\rm NH}$$

**Posner**. Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316-2325, 2719).

#### CYCLOID C14H10ON2S

2-Thio-3-phenyl-4-keto-tetrahydroquinazoline

quinazoline 
$$C_6H_4 < {}^{CO.NPh}_{NH.CS}$$

Pawlewski, Br. l.c., (130-131).

CYCLOID C23H200N2S

Phenylthiolbenzyl-I-phenyl-3-methylpyrazol-5-one

PhN<N: CMe
CO.CH.CHPh.SPh

Ruhemann, S. [. . . . formed by the action of phenyl mercaptan on benzylidenephenylmethylpyrazolone] London, J. Chem. Soc., 87, 1904, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS AND SELENIUM.

#### CYCLOID C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>Se

#### 1-Phenyl-5-methyl-3-selenopyrazole METHYL ETHER

(3-Pseudoselenopyrine)

$$NPh < \frac{CMe:CH}{N = C.SeMe}$$

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (292-310)

#### CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

#### CYCLOID C2H3N3

Triazole

Bromotriazole

$$NH <_{N: \dot{C}H}^{CBr:N}$$

also IODOTRIAZOLE.

Manchot, W. und Noll, R. l.c., 343, 1905, (1-27).

#### CYCLOID C7H9N3

#### Phenylmethyltriazine

CH3.N3H.C6H5 and the ACETYL DERIVATIVE.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688).

#### CYCLOID C.H. N.

## $\begin{array}{c} \text{C-Phenyl-s-triazole} \\ \stackrel{N-\text{OH}}{\text{CPh},N} > & \text{CH} \end{array}$

Young, G. [And its hydrochloride, platinichloride, silver nitrate derivative, acetyl derivative and carbamido-derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (625-628); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (131).

#### CYCLOIDS CaH11N3

Benzylmethyltriazine

 $CH_3.N_3H.C_7H_7$ 

Phenylethyltriazine C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.N<sub>3</sub>H.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688).

#### CYCLOID C12H15N3 2-Ethyliminopyrine

and the Benzenesulphonate. Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (117-193).

#### CYCLOID C13H13N3 Phenylbenzyltriazine C7H7.N3H1.C6H5

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688).

#### CYCLOIDS C14H11N3 2,5-Diphenyltriazole

Einhorn, A., Bischkopff, E. und Szelinski, B. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (223-252).

## $\begin{array}{c} \text{Diphenylosotriazole} \\ \text{NH}{<}^{N:CPh}_{N:\dot{C}Ph} \end{array}$

Stollé, R., Münch, W. und Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1994, (433-141).

#### 1,5-Diphenyltriazole

$$NPh < \stackrel{CPh: N}{X = \dot{C}.NHPh}$$

and the m-chloro-phenylamino derivative.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

### p-Tolyl-3-amino-1.5-diphenyl-

$$\begin{array}{c} \text{triazole} \\ \text{NPh} < \stackrel{\text{CPh:N}}{\sim} \\ \text{N = C.NHC}_{6} \text{H}_{4} \text{Me} \end{array}$$

also p-oxyphenyl and ψ-cumyl-amino derivatives.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc. cit.

#### CYCLOIDS C14H13N3

 $\begin{array}{c} p\text{-}\mathbf{E}thylphenylazimidobenzene \\ C_6H_4EtX{<}_{5}^{N}{>}C_6H_4 \end{array}$ 

$$C_6H_4EtN< \frac{N}{N}>C_6H_4$$

NITRO- and AMINOBENZENE DERIVATIVES.

Willgerodt, ('. und Harter, H. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (409-416).

## 

Nitro and dinitrobenzene derivatives. Willegrodt, C. und Lindenberg, W. l.c., (398-409).

# $\begin{array}{c} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_{15}\textbf{H}_{15}\textbf{N}_3\\ \textbf{Benzylmethyl-}p\text{-tolyldihydrotriacine}\\ & \text{triacine}\\ & & \text{N} \end{array}$

$$\begin{array}{c} \text{MeC}_6\text{H}_3 {<}^{\text{N}} : \text{N} \\ \text{CH}_2.\dot{\text{N}}\text{C}_6\text{H}_4\text{Me} \\ \text{and its salts.} \end{array}$$

**Walther**, R. von und **Bamberg**, R. *l.c.*, (153-163).

#### 

1-Phenyl-2,3-methyl-2,5-phenyliminopyrazole (anilopyrine)

$$NPh < \frac{C}{NMe} = \frac{CH}{\dot{C}Me}$$

and its iodoacctyl and chlorobenzoyl derivatives.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (117-193).

### CYCLOIDS $C_{18}H_{19}N_3$ 4-Benzyliminopyrine

$$NPh < \begin{array}{c} C & \longrightarrow NH \\ NMe & \stackrel{\dot{C}}{\longrightarrow} NH \\ \hline \dot{C}Me \end{array}$$

and its salts, benzoyl and benzenesulphone derivatives.

Michaelis, A. loc. cit.

#### 2,5-Benzyliminopyrine

$$NPh < \underbrace{C}_{NMe} \underbrace{\overset{C}{\underset{\sim}{>} N} \cdot C_{7}H_{7}} \underbrace{CH}_{\dot{C}Me}$$

Michaelis, A. loc. cit.

#### Pseudobenzyliminopyrine

Michaelis, A. loc. cit.

#### CYCLOID $C_{19}H_{21}N_3$ 4-Benzylmethyliminopyrine

$$NPh < \underbrace{C \xrightarrow{\hspace{1cm}} C.C_7H_7}_{\hspace{1cm} NMe \xrightarrow{\hspace{1cm}} CMe} C.Me$$

Michaelis, A. loc. cit.

#### CYCLOIDS $C_{21}H_{19}N_3$ 1- $\beta$ -Naphthylanilopyrine

$$NC_{10}H_7 < C = CH$$
 $NMe = CM$ 
 $NMe = CM$ 
and its salts.

Michaelis, A. loc. cit.

### 1-β-Pseudonaphthylanilopyrine

$$NC_{10}II_{7} < N \stackrel{C(NMePh):CH}{=} \dot{C}Me$$
 and its salts.

Michaelis, A. loc. cit.

#### 2,5-\beta-Naphthyliminopyrine

$$NPh < \frac{C}{NMe} > \frac{\overline{N.C_{10}H_7}}{\overline{N.C_{10}H_7}} \frac{CH}{\dot{C}Me}$$

2,5-α-Naphthyliminopyrine

Michaelis, A. loc. cit.

#### CYCLOIDS $C_{25}H_{21}N_3$ I- $\beta$ -Naphthyl- $\frac{2}{2}$ ,5-naphthyliminonyrine

iminopyrine 
$$N(C_{10}H_7) < \frac{C}{NMe} > \frac{\overline{N.C_{10}H_7}}{CMe}$$
 CMe

Michaelis, A. loc. cit.

CYCLOIDS CONTAINING THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

### CYCLOID C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>ON<sub>3</sub> Oxytriazole

Manchot, W. and Noll, R. l.c., 343, 1905, (1-27).

### CYCLOID C4H3O5N3 Dilituric acid

Formed on oxidation of the condensation product of isodialuric acid and thiourea.

Bartling, R. l.c., 339, 1905, (37-40).

#### CYCLOID $C_7H_{13}O_4N_3$

1-Piperidyl-2-aci-dinitroethane  $C_8H_{10}N.CH_2.C(NO_2):NO_2H$ 

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

#### CYCLOID C9H9ON3

 $\begin{array}{ccc} \text{5-0xy-1-p-tolyl-1,2,3-triazole} \\ \text{C}_7\text{H}_7\text{N} < & \text{C(OH): CH} \\ \text{N} & = & \text{N} \end{array}$ 

$$C_7H_7X < \stackrel{C(OH): CH}{X} = \dot{X}$$

Dimroth, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (143-183).

#### CYCLOIDS C9H15O2N3

1-Methyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid

$$_{\rm CO}<_{\rm NH,C(NH)}^{\rm NMe}>_{\rm CEt_2}$$

3-Methyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid.

Conrad, M. und Zart, A. l.c., 340, 1905, (326-335).

#### CYCLOIDS C10H9O3N3

1-p-Tolyl-5-triazolone 4-carboxylic

$$C_7H_7.X < \stackrel{CO.CH(CO_2H)}{\underset{N:\dot{N}}{CO.\dot{C}H}}$$

Dimroth, O. l.e., 338, 1905, (143-183).

### 5-Oxy-I-p-tolyl-1,2,3-triazole $\begin{array}{c} \text{4-carboxylic acid} \\ \text{C}_7\text{H}_7.\text{N} < \stackrel{\text{C}(\text{OH}): \text{C.CO}_2\text{H}}{\text{N}} == \dot{\text{N}} \end{array}$

The ETHYL ESTER and its salts, ethoxy and benzoyl derivatives.

Dimroth. (). loc. cit.

#### CYCLOID C10H17O2N3

1,3-Dimethyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid.

$$^{\rm CO}$$
 $<_{{
m NMe, C(NH)}}^{{
m NMe, CO}}>{
m CEt_2}$ 

Conrad. M. und Zart, A. l.c., 340, 1905, (326-335).

#### CYCLOID C<sub>12</sub>H<sub>13</sub>O<sub>3</sub>N<sub>3</sub>

Anhydrophenylglycyl-asparagine

$$PhCH{<}^{CO}_{NH,CO}{>}CH.CH_2.CO.NH^2$$

Fischer, E. und Schmidlin, J. l.c., (190-201).

#### CYCLOID C14H13ON3 p-Xylyl-azonitroso-benzene $C_6H_2Me_2.X < \frac{N}{N} > C_6H_4$

The NITRO and DINITRO (BENZENE) DERIVATIVES

Willgerodt, C. und Lindenberg, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (398-109).

#### CYCLOID $C_{14}H_{17}O_2N_3$

1-Phenyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid

$$CO < NPh \cdot CO > CEt_2$$

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (326-335).

#### CYCLOID C<sub>15</sub>H<sub>11</sub>ON<sub>3</sub> 1,2-Diphenyloxytriazine

Sodium salt  $PhC \ll \stackrel{X.C(ONa)}{CPh} > X$ 

And the nitrate, acetate and N-methyl ether

DIMETHOXYDIPHENYLOXYTRIAZINE.

Biltz, H. l.c., 339, 1905, (243-294).

#### CYCLOIDS $C_{15}H_{13}ON_3$ Diphenyldihydro-oxytriazine

CHPh<NH.CO CPh:N

and the diacetate, dibenzoate, etc.

also dimethoxydiphenyldhhydro-oxy-TRIAZINE.

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243-294); Berlin, Ber. D.chem. Ges., **38**, 1905, (1417-1419).

#### CYCLOID $C_{15}H_{15}ON_3$

#### $\psi$ -Cumylazonitrosobenzene

Dinitrobenzene derivative

$$C_6H_2Me_3.X < \frac{N}{10} > C_6H_2(XO_2)_2$$

And the nitro- $\psi$ -cumyl-derivative

Willgerodt, C. und Herzog, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (385-398).

#### CYCLOID C16H21ON3 Antipyrylpiperidine

And its salts.

Luft, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4044–4049).

#### CYCLOID $C_{17}H_{11}O_5N_3$

Dimethylenetetraoxydiphenyloxytriazine

> $CH_2O_2.C_6H_3.C:N.C(OH)$ CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.C : N.N

> And its acetyl derivative

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243-294).

## $\begin{array}{c} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_{17}\textbf{H}_{13}\textbf{0}_{5}\textbf{N}_{3} \\ \textbf{Dimethylenetetraoxy-diphenyldi-} \\ \textbf{hydro-oxytriazine} \end{array}$

and the diacetyl and dibenzoyl derivatives.

Biltz, H. loc. cit.

## CYCLOID C<sub>21</sub>H<sub>23</sub>ON<sub>3</sub> Diisopropyldiphenyloxytriazine

 $C_3H_7.C_6H_4.C:N.C.OH$  $C_3H_7.C_6H_4.\dot{C}:N.\dot{N}.$ 

And the acetyl derivative.

Biltz, H. loc. cit.

# CYCLOID $C_{21}H_{25}ON_3$ Diisopropyldiphenyldihydrooxytriazine

$$C_9H_{11}.CH{<}^{\rm NH}_{C(C_9H_{11})\,:\,N}\!{>}{\rm NH}$$

and the diacetyl and dibenzoyl derivatives.

Biltz, H. loc. cit.

CYCLOID CONTAINING THREE NITROGEN ATOMS, SULPHUR AND OXYGEN.

#### CYCLOID C9H7ON3S

### 0 xysulphydrophenyl- 1: 3: 5-triazine

(Ethylmercap to - ethoxyphenyltriazine).

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-373).

### CYCLOIDS CONTAINING FOUR NITROGEN ATOMS.

#### CYCLOID $C_2H_4N_4$ Tetrazoline

$$CH \stackrel{N.NH}{<}_{NH} > CH$$

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. . . . . [and the action of platinic chloride and methyl iodide on it, and its condensation with aldehydes]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1768-1780); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258-259).

# $\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_4H_8N_4 \\ \text{Dimethyltetrazoline} \\ \text{CMe} \underset{NH,N}{\overset{N,NH}{\longrightarrow}} \text{CMe} \end{array}$

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [. . . . and the action of mercuric chloride, platinic chloride, methyl iodide and aldehydes on it.] loc. cit.

#### CYCLOID C12H14N4

Diphenyl-s-dihydrotetrazine.

**Stollé**, R. J. prakt. Chem., I eipzig, (N.F.), **71**, 1905, (30-33).

#### CYCLOID $C_{14}H_{12}N_4$ Diphenylosotetrazine

 $CPh \leqslant_{N-NH}^{CPh:N} > NH$ 

Benzoyl derivative

CPh≪N. NH CPh: NNCOPh

and DIBENZOYL DERIVATIVE.

Stollé, R., Münch, W. und Kind, W. l.c., 70, 1904, (433-441).

#### CYCLOID C14H16N4

Bismethylene-m - phenylenediamine BISDIBENZENESULPHONATE  $C_{33}H_{32}O_8N_4S_4$ 

**Hinsberg**, O. und **Kessler**, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110– 121).

#### $\hbox{CYCLOID} \quad C_{16}H_{70}N_4$

#### Bisethylene-m-phenylenediamine

BISDIBENZENESULPHONATE  $C_{40}H_{36}O_8N_4S_4$ 

Hinsberg, O. und Kessler, J. loc. cit.

#### $\hbox{cycloids}\quad C_{\scriptscriptstyle 15}H_{\scriptscriptstyle 24}N_{\scriptscriptstyle 4}$

### Bistrimethylene-m-and p-phenylene -diamine

BISDIBZENENESULPHONATES C<sub>42</sub>H<sub>40</sub>O<sub>3</sub>N<sub>4</sub>S<sub>4</sub> Hinsberg, O. und Kessler, J. loc. cit.

#### CYCLOID C20H16N4

#### 1,4-Diphenyl-3,5-endanilodihydrotriazole

(Nitron).

**Busch**, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (856–860).

METHODIDE, BENZYLCHLORIDE etc.

Busch, M. und Mehrtens, G. l.c., (4049-4068).

#### CYCLOID C21H16N4

Benzylidenediphenyl-s-dihydrotetrazine

Stollé, R. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (30–33).

#### CYCLOID C21H18N4

Methyldiphenylendanilodihydrotriazole

Busch, M. und Mehrtens, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4049-4068)-

CYCLOID C22 H20 N4

Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole

Busch, M. und Mehrtens, G. loc. cit.

#### CYCLOID C26H20N4 Triphenylendanilodihydrotriazole

and the METHIODIDE.

Busch, M. and Mehrtens, G. loc. cit

CYCLOIDS CONTAINING FOURNITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

#### CYCLOID C4H6O2N4 Glycoluril CO<NH.CH.NII>CO

Fenton, H. J. II. [Formation of glyco-uril by the condensation of mesoxalic semialdehyde with urea.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (25-26),

CYCLOID C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub>N<sub>4</sub> Uric acid.

Fenton, H. J. H. An attempted synthesis of uric acid. [Condensation of mesoxalic semialdehyde with carbamide.] l.c., (25-26).

Hartley, W. N. The absorption spectra of uric acid, murexide, and the ureides in relation to cotour and to their chemical structure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1796-1822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (166-167).

#### CYCLOID C.H.ONA

Methylpyrazyl-methyl-pyrazolone

Stollé, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3023-3032).

CYCLOID C<sub>8</sub>H<sub>14</sub>ON<sub>4</sub>

Imino-diethylmalonylguanidine

 $Et_2C < \stackrel{C(\mathrm{NH}).\,\mathrm{NH}}{CO - - \mathrm{NH}} > C:\mathrm{NH}$ 

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (310-325).

> CYCLOID C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub>N<sub>4</sub> Diphenyldihydrotetrazine

carboxylic acid  $CH \stackrel{N.NPh}{<\!\!\!<\!\!\!>} C.CO_2H$ 

Bowack, D. A. and Lapworth, A. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869).

CYCLOID C16H12O4N4

Diphenyldihydrotetrazine dicarboxylic acid

ETHYL ESTER

Bowack, D. A. and Lapworth, A. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869).

CYCLOID  $C_{18}H_{16}O_4N_4$ 

Di-p-tolyldihydrotetrazine dicarboxylic acid

ETHYL ESTER

Bowack, D. A. and Lapworth, A. loc.

CYCLOIDS C20H18ON4

Phenylmethylpyrazil-phenylmethylpyrazolone

Stollé. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3023-3032).

Compound from phenylmethyl pyrazolone,

 $\begin{array}{c} {\rm probably} \\ {\rm CMe} < \begin{array}{c} {\rm CH_2.C} = = {\rm C.CMe} \\ {\rm N.~NPh} & {\rm CO.~NPh} \end{array} > {\rm N} \end{array}$ 

Mohr, E. l.c., (2578-2579).

CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS.

> CYCLOID C2H5N5 Triazylhydrazine

CH.N N.NII >C.NII.NII<sub>2</sub>

and the compounds with benzoic and salicylic aldehyde and with acetophenone

Manchot, W. und Noll, R. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (I 27). CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

#### CYCLOID $C_3H_3O_3N_5$

Diazotriazole carboxylic acid

ETHYL ESTER N: C(NH.NO) > NH  $\dot{C}(CO_2Et): N$ 

Manchot, W. und Noll, R. loc. cit.

### CYCLOID C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>O<sub>6</sub>N<sub>5</sub> Purpuric acid

CO <NH.CO— NH.C(OH) > C.N : C < CO.NH > CO AMMONIUM SALT (murexide).

Hartley, W. N. The preparation of murexide from alloxantin and alloxan. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1791-1795).

#### CYCLOID C<sub>20</sub>H<sub>17</sub>O<sub>2</sub>N<sub>5</sub> Rubazonic acid

PhN<br/>
X: CMo CMe: N<br/>
CO.CH.N: C . CO<br/>
Synthesis.

Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (134–136).

CYCLOIDS CONTAINING SIX NITROGEN ATOMS.

# CYCLOID $C_2H_2N_6$ Triazylazimide CH.N C.N N N

Manchot, W. und Noll, R. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (1–27). CYCLOIDS CONTAINING SIN NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

#### $\begin{array}{lll} \text{CYCLOID} & C_{24}H_{28}O_2N_6 \end{array}$

Diantipyrine-ethylenediamine

(Ethylene-bisantipyryl)  $\begin{bmatrix} NPh < NMe.CMe \\ CO. C.NH.CH_2 - \end{bmatrix}_{2}$ 

**Luft,** M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4044–4049).

#### $\begin{array}{llll} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_{26} \textbf{H}_{30} \textbf{0}_2 \textbf{N}_6 \end{array}$

Diantipyrine-diethylenediamine

(Bis-antipyryl-piperazine)

and its salts.

Luft, M. loc. cit.

CYCLOIDS CONTAINING SEVEN NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

COMPOUND  $C_{10}H_{11}O_4N_7$ 

from Glycoluril and formaldehyde and its double salts with

 $\mathrm{KMnO_4}$ ,  $\mathrm{KBr}$ ,  $\mathrm{AgNO_3}$ ,  $\mathrm{K_3FeCy_6}$  etc.

Behrend, R., Meyer, E. und Rusche, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (1-37).

#### 1940 CYCLOIDS CONTAINING SEVERAL ELEMENTS BESIDES CARBON.

Betti, M. e Foà, V. β-naftossazine e composti affini contenenti radicali aldeidici e chetonici misti. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i. 1903, (27-35).

Bouveault, L. and Wahl, A. Oximidomethyloxazolon. Erwiderung an Hrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2066-2067).

Diels, O. und van der Leeden, R. Condensation von Isonitrosoketonen mit Aldoximen: Bildung von Oxdiazinen. l.c., (3357-3371).

**Düring**, E.  $\gamma$ -Pyrophtalone. *l.c.*, (I61–I64).

**Eibner**, A. Zur Abhandlung von Hrn. A. Scholze: α'-Methyl-α-pyrophtalon. *l.c.*, (3353–3354).

Fischer, O. und Hepp, E. Eigwirkung von Hydroxylamin auf Aposafranone. *I.e.*, (3435–3438).

Freund, M. und Mayer, F. α-Methyltetrahydroberberin. l.c., (2652-2654).

**Gabriel**, S. Nitrosoderivate einiger sauerstoffhaltiger Imidokörper. *i.e.*, (2405-2413).

Goerlich, R. 1-Phenetyl-3 Methyl-5 Chlorpyrazol und einige Derivate desselben. Diss. Rostock, 1903, (95).

Goffin, O. Reduktion von o-Nitrozimmtsäuremethylketon zu Propylenanthranil. Diss. teelm. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (59).

**Gnehm**, R. und **Bauer**, L. Oxazone. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (249-277).

**Graf**, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. [Phenazthioniumverbindungen.] Diss. Würzburg, 1903, (63).

Greulich, R. Diazoanhydride und Diazoverbindungen. Diss. Jena, 1905, (41).

Hantzsch, A. Oxonium- und Ammonium-salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2143-2154).

Heller, G. Konstitution des Anthranils. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, 516–520.

Henrich, F. und Schierenberg, F. Oxydation-produkt des Amidooreinmonomethyläther .,

 $C_6 H_1 \stackrel{1}{\mathrm{OH}}) \stackrel{2}{\mathrm{NH}_2} \stackrel{3}{\mathrm{CH}_3} \stackrel{5}{\mathrm{OCH}_3}.$ l.c., 365-374.

Herz, P. Nebenreactionen bei der Darstellung des Piperonal-indiges und seine Oxydation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2853-2860.

Bidioxymethylenindigo, sein Auf- und Abbau. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, 34.

Hofmann, K. Konstitution des Chinophtalons und Isochinophtalons. Diss. k. techn. Hochschule. München. 1903, ι**5**9 .

Kehrmann, F. Azoxonium-Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2952-2962, 3604-3607.

und Gottrau, II. de. Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat auf Naphtophenazoxon. l.c., (2574-2578).

Koeppen, A. Salzsaurer Betaïnäthylester. *l.c.*, (167-169).

Landers, H. Aufspaltungsprodukt des Furfurnitroaethylens. Isoxazolderivate. Diss. Strassburg, i. E., 1905, (41).

Leeden, R. van der. Umwandlung von Isonitrosoketonen in Ox-diazine. Diss. Berlin, 1905, 55.

Lindner, F. Phenmorpholinderivnte. Diss. Rostock, 1902, (34).

Manns, J. Kondensation aromatischer o-Amidoketone. Ueber Normal-Propylu. Isopropylanthranil. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, 188.

Mayer, C. Einwirkung von anorganischen Saurechloriden auf 3- und 5- Pyrazolone, sowie auf Isoxazolone. Rostock, 1903, 103.

Merkel, H. Bromprodukte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben. Diss, techn. Hochschule, München, 1902, 51).

Nottbohm, E. Kondensations- Produkte aus Oxalsäurcester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. [Isoxazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (49).

Oster, H. Indophenine. Diss. Berlin, 1905, (68).

Reissert, A. Einführung der Benzoylgruppe in tertiare cyclische Basen. [Benzthiazol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1603–1614, 3415–3435).

Scholze, A. a'-Methyl-a-pyrophtalon. l.c., 12806-2809. Berichtigung. l.c., (4022).

Siebert, K. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg, 1903, (40.

Stollé, R. Ueberführung von Hydrazinabkömmlingen in heterocyklische Verbindungen 15. Münch, E. Me-tallverbindungen der Aldehyd- und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. 16. Kind, W. Diazole und Bisdiazole. 17. Münch. W. und Kind, W. Diphenylosotetrazin und Diphenylosotriazol. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393-441). 18: Einwirkung von Ammoniak auf Tetrabrombenzalazin, l.c., 71, 1905, 30-33 .

Tichvinskij, M. M. et Volochovič, L. Acétylisation du dihydrophénazine. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., 37, 1905, (8-11.

Walther, H. Methylendithiopyrin und einige Derivate des Methylendiantipyrins. Diss. Rostock, 1903. (35).

Wolvekamp, M. E. Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, 1904, (40).

Zincke, Th. und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von . Salzsaure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, [4116-4122].

CYCLOIDS WITH OXYGEN AND SULPHUR IN CLOSED CHAINS.

#### CYCLOIDS C12 H50S Phenoxthine

 $C_6 H_4 < {}^{\circ}_5 > C_6 H_4$ 

Dinitro and diamino derivatives.

Mauthner, F. l.e., (1411-1415).

867

### CYCLOID C12HOS

#### Phenoxthine oxide

 $C_6H_4 < {}_{5O} > C_6H_4$ 

and the DINITRO DERIVATIVE.

Mauthner, F. l.c., (1411-1415).

CYCLOID C12H3O3S

#### Phenoxthine dioxide

$$C_6H_4 < {}_{SO_2} > C_6H_4$$

and the DINITRO and DIAMINO DERIVATIVE.

Mauthner, F. l.c., (1411-1415).

CYCLOIDS WITH OXYGEN AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

#### CYCLOID $C_3H_4O_3N_2$

$$\begin{array}{c} \text{Nitrosamine} \\ \text{CO} < \stackrel{\text{N(NO).CH}_2}{\text{O}} & \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CIl}_2} \end{array}$$

Gabriel, S. l.c., (2405-2413).

#### CYCLOID C5H11O2N

#### Betaine

Betaine ethylester hydrochloride Me<sub>3</sub>NCl.CH<sub>2</sub>.ČO<sub>2</sub>Et

Koeppen, A. l.c., (167-169).

#### CYCLOID C.H.O.N.

### Dimethylbisfurodiazole

$$N.X > C.C < N.X > Me\ddot{C}.O$$

Stollé, R. und Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (423-432).

#### CYCLOID $C_6H_{10}O_2N_2$

4-0xy-3, 4, 6-trimethyl-oxdiazine and its salts

Diels, O. und Leeden, R. van der. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357 - 3371).

#### CYCLOID C7H5ON Anthranil

$$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ NH \end{array} \right\rangle$$
 or  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ NH \end{array} \right\rangle$ 

Heller, G. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 70, 1904, (516-520).

#### CYCLOID C.H.O.N.

#### 3-Oxy-5-phenyl-oxadiazole

ETHYL ETHER C(OEt): X > OX == CPh

 $\begin{array}{c} \textit{Ethoxyphenylfurodiazole})\\ \text{and the } isomeric & \begin{array}{c} \text{CPh}: \text{N} \\ \text{N}: \text{C(OEt)} \end{array} > 0 \end{array}$ 

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358–372).

#### CYCLOID C.H.O.N.

#### Carbamido-benzaldoxime

 $0 < \frac{\mathrm{CH.C_6H_5}}{\mathrm{N.CO.NH_2}}$  and similar derivatives from anisic, salicylic, m-nitrobenzoic and ananthic aldehydes and from furfuraldehyde.

Conduché, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (434–436).

#### CYCLOID C.H.O.N

#### Methylenedioxyisatin

$$CH_2 < > C_6H_2 < CO > C_6H_2 < CO > COH$$

Herz, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2853–2860).

#### CYCLOID C9H10ON2

#### α-Phenyl-α-methyldihydrofuro-ββ'diazole

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

#### CYCLOID C10H2O4N2

$$C_6 II_4 < \frac{CO.N(NO)C.II_2}{CO - O - CII_2}$$

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (2405-2413).

#### CYCLOID C10H9O2N

## $\label{eq:convergence} \begin{array}{c} \textbf{Anhydrooxyethylphthalamic} \ \ \textbf{acid} \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_4 < & \textbf{CO.NH.CH}_2 \\ \textbf{CO.O.\dot{CH}_2} \end{array}$

$$C_6H_4 < CO.NII.CH_2 CO.O.CH_2$$

Gabriel, S. l.c., (2389-2404).

#### CYCLOID C11HO3N

Methylenedioxy-7-oxy-quinaldine  $CH_2 < \stackrel{\bigcirc}{\bigcirc} > C_6H_2 < \stackrel{\stackrel{\frown}{\bigcirc} OH_2}{\searrow} : CH$ 

and its salts.

Herz, P. l.c., (2853-2860).

#### CYCLOIDS C11H104N2

#### Nitrosamine

 $C_1H_4 < \begin{array}{c} CO \cdot X XO \cdot CH_2 \\ CO - O - CHMe \end{array}$ 

Gabriel, S. l.c., (2405-2413).

#### Nitrosamine

$$C_6H_4 < \stackrel{CO.X NO.CH_2}{CO-CO-CH_2} > CH_2$$

Gabriel, S. loc. cit.

CYCLOID C, H, ON2

1-Phenyl-2, 5-dimethyl-2, 3-oxypyrazole

3-Antipyrine)
NPh CMe: CH
NMe: C

Michaelis, A. und Mayer, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (273-291).

CYCLOID C: H: 0 N

4-Oxy-6-phenyl- 3.4-dimethyloxdi-

 $CMe(OH < \stackrel{X}{<} \stackrel{CPh}{:} > O$ 

Diels, O. und Leeden, R. van der. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357-3371).

#### CYCLOID $C_{11}H_{14}O_4N_2$

Pilocarpoeic acid

and its salts.

Pinner, A. l.c., (1510-1531). CYCLOID C12H-O4N

3-Methyl-1-phthalyl-5-isooxazolone

$$C_{\epsilon}\Pi_{4} < \frac{C}{C_{\epsilon}} > 0 \quad \dot{C} = 0.0. \ddot{Z}$$

Bülow, C. l.c., (1906-1917).

#### CYCLOID C12H ON2

Furylphenylfurodiazole  $C_4\Pi_3O.C \stackrel{N.X}{<}_{O.CPh}$ 

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

#### CYCLOIDS C12H14ON2

p-and o-3-Tolylpyrines

and their salts and TRIOXIDES

Michaelis, A. und Behrens, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (310-321).

#### CYCLOID C13H12ON4

Azoxydi-p-amino-diphenylmethane

$$N_{z}O < C_{6}H_{3}(NH_{2}) > CH_{2}$$

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (198-201).

#### CYCLOID C14H9ON

γ-Pyrophthalone

 $C_6H_4 < \frac{C}{CO} > 0$ 

and its salts and TETRA-CHLORO

DERIVATIVE.

Berlin, Ber. D. chem. Düring, E. Ges., 38, 1905, (161-164).

#### CYCLOID C14H10ON2

 $\begin{array}{c} \textbf{Diphenylfurodiazole} \\ & \overset{CPh}{<_{O}} \overset{X}{\cdot} \overset{X}{\overset{CPh}{\cdot}} \end{array}$ 

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOID C14H12ON2

α,α'-Diphenyldihydrofuro-ββ-'diazole B'-ACETYL DERIVATIVE

and the B'-BENZOYL DERIVATIVE

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

#### CYCLOID C14H12O3N2

Phenoxazine derivative

METHYL ETHER

(oxidation product of aminooreinol methyl ether) and its salts and acetyl derivative.

Henrich, Ferd. und Schierenberg, F. l.c., (365-374).

869

#### CYCLOIDS C15H11ON

a'-Methyl-a-pyrophthalone

$$C_6H_4 < \frac{C(CH, C_5H_3N, Me)}{CO} > 0$$
  
and its salts.

Berlin, Ber. D. chem. Scholze, A. Ges., 38, 1905, (2806-2809).

#### Oxy-α-γ-diphenylisoxazole

METHYL ETHER

β-Nitro and β-AMINO DERIVATIVES.

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (63-85).

### CYCLOID C15H12ON2

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOID C15H19O2N3

#### Antipyryl-tetrahydro-p-oxazine

(Antipyryl-morpholine) and its salts.

Luft, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38,** 1905, (4044–4049).

#### CYCLOID C16H11O2N

### Benzylidenephenylazlactone

Ruhemann, S. [Action of phenyl mercaptan on . . . . formation of the additive compound,  $C_{28}H_{23}O_2NS_2$ , probably CHPh(SPh).CH.NH.COPh-

ĊO.SPh

London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123–124).

### CYCLOID C18H12ON2

Aposafranone

AMINO DERIVATIVE C18H13ON3

Fischer, O. und Hepp, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3435-3438).

#### CYCLOID C15 H15 ON

Phenylnaphthisooxazine

$$C_{10}H_6 < \begin{array}{c} C_{11}H_1.NH \\ O - C_{11}C_{12} \end{array}$$

and its ACETYL DERIVATIVE.

Betti, M. e Foâ, V. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (27-35).

#### CYCLOID C10 H4O3N

#### Methenylbisindandione oximeanhydride

CO-C:CH-C.CO $\dot{C}_6H_4.\dot{C}$ :  $\dot{N}.\dot{O}.\dot{C}.\dot{C}_6H_4$ and its DIOXIME C19H11O3N

Errera, G. l.c., (152-160).

### CYCLOID $C_{19}H_{19}O_4N$

CO<0.CHPh CH<sub>2</sub>.NPh>CH.CO<sub>2</sub>Et

Mouilpied, A. T. de. [Compound obt tained by the condensation of ethyphenylglycinoacetate with benzalde-hyde.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (435–450): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63-94).

#### CYCLOID C .. H 15 ON

ps-Phenanthro-phenazoxine and the PHENAZOXONIUM PERBROMIDE and ACID SULPHATE.

Kehrmann, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2952-2962).

CYCLOID C20H15O2N Dihydro-oxy-phenanthro-phenazoxine

Kehrmann, F. loc. cit.

CYCLOID C2(H16ON2 α, α'-Triphenvl-dihydrofuro-β,β'-

diazole B'-BENZOYL DERIVATIVE

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393– 422).

#### CYCLOID $C_{21}H_{12}O_2N_2$

#### Methylenedioxyphenophenanthrazine.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., Herz. P. **38**, 1905, (2853-2860).

#### CYCLOID C21H23O,N

a-Methyltetrahydroberberine.

Freund, M. und Mayer, F. l.c., (2652 - 2654).

CYCLOID C22H25ON

2-Phenyl-4-butyl-1.3-β-naphthisooxazine

 $C_{10}H_6 \underset{O}{\longleftarrow} CH^{_{\parallel}}C_4H_9).NH$ 

and the isomeric 4-Phenyl-2-butyl-naphthisooxazine.

Betti, M. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (17-26).

### CYCLOIDS WITH NITROGEN AND SULPHUR IN CLOSED CHAINS.

Formánek, J. Beziehungen zwischen Konstitution und Absorptionsspektrum der Thiazine und Thiazone. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (33-38, 61-67, 238-244, 263-264).

**Hugershoff,** Λ. Einwirkung von Brom auf aromatische Thioharustoffe. Perlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (61–72).

Hentität der Thiocarbizine mit den Thiazolen. l.e., (73-77).

Kaute, L. 1-p-Tolyl-2, 3-dimethyl-2, 5-thiopyrazol oder Tolyl-thiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (47).

Kober, M. 1-Phenyl-2,5-thiopyrazole oder homologe Thiopyrine. Diss. Rostock, 1903, (55).

Mauthner, F. Phenoxthine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1411-1415).

Moeller, W. 1-4'henyl-2, 3, 4-trimethyl-2, 5-thiopyrazol, oder Methylthiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (57).

Rademacher, O. Bis-Thiopyrin und das Thio-Antipyrin. Diss. Rostock, 1903, (37).

witz, R. 1. Anile aus Thiophenaldehyd. 2. Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Thiazole. Diss. Würzburg, 1902, (39).

### $\begin{array}{ccc} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_6 \textbf{H}_6 \textbf{N}_4 \textbf{S}_2 \\ \textbf{Dimethylbisthiodiazole} \end{array}$

$$\underset{\text{Me C.S}}{\overset{N.N}{\sim}} \text{C.C} \underset{\text{S.CMe}}{\overset{N.N}{\sim}}$$

**Stollé**, R. und **Kind**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (423-432).

#### CYCLOID C11H12N2S

1-Phenyl- 2, 5-dimethyl- 2, 3-thiopyrazole (3-Thiopyrine) and its salts, and TRIONIDE.

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (292–310).

CYCLOIDS C12H14N2S

p- and o- 3- **Thiotolylpyrines** and their salts and TRIOXIDES.

Michaelis, A. und Behrens, J. l.c., (310-321).

#### CYCLOID $C_{13}H_9NS$ $\mu$ -Phenylbenzthiazole

 $C_6H_4 < S > C.C_6H_5$ 

**Reissert,** A. Berlin, Ber. D. cliem. Ges., **38**, 1905, (3415-3435).

### CYCLOID $C_{15}H_{12}ON_2S$ Diphenyl- $\psi$ -thiohydantoin

 $OC < CH_2$ . S  $NPh.\dot{C}: NPh$ 

**Pozzi-Escot,** E. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1031–1032).

# CYCLOID $C_{16}H_{10}N_4S_2$ Diphenylbisthiodiazole $N.N > C.C < N.N \\ Ph\ddot{C}.S > C.C < S.\ddot{C}Ph$

**Stollé**, R. und **Kind**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (423-432).

CYCLOID C17H16ON2S

Di-o- (and p-) tolyl- $\psi$ -thiohydantoin

$$OC < \frac{CH_2 - S}{N(C_7H_7).C : NC_7H_7}$$

Pozzi-Escot, E. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1031–1032).

#### CYCLOID $C_{23}H_{16}ON_2S$

Di-α- (and β-) naphthyl-ψ-thiohydantoin

$$\text{OC} < \overset{\text{CH}_2 \longrightarrow \text{S}}{\underset{\text{N}(\text{C}_{10}\text{H}_7).\dot{\text{C}}}{\text{C}} : \text{NC}_{10}\text{H}_7}}$$

Pozzi-Escot, E. loc. cit.

### CYCLOID WITH NITROGEN AND SELENIUM IN CLOSED CHAINS.

Duntze, Ernst. Selenopyrine und deren Pseudoderivate. Diss. Rostock, 1903, (44).

## $\begin{array}{c} \textbf{cycloid} \quad \textbf{C}_{11}\textbf{H}_{12}\textbf{N}_2\textbf{Se} \\ \textbf{1-Phenyl-2, 5-dimethylselenopyrazole} \\ \textbf{zole} \end{array}$

(3-Selenopyrine and its salts.

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **338**, 1905, (292-310).

### 2000 ORGANO - METALLIC AND ALLIED COMPOUNDS.

GENERAL.

Blaise, E. E. Oxygène quadrivalent. Paris, C.-R. Acad. sci.. **139**, 1901, (1211-1213); **140**, 1905, (661-663).

Bodroux, F. Mode de formation de quelques dérivés monosulestitués de l'uréthane. *l.e.*, **140**, 1905, (1108– 1109).

Breteau, P. Hydrures de phénanthrène. *l.e.*, (941-913).

Clinch, J. A. Anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

**Cohn,** A. Einwirkung sauerstoffund schwefelhaltiger organischer Verbindungen auf die Chloride vierwertiger Elemente. Diss. Berlin, [1905], (51).

Feenstra, R. Pyridinmetallsalze. Diss. Zürich, 1901, (62).

Feigel, H. Verhalten von Schwermetallverbindungen gegen Polysulfide und Chlorschwefel. Diss. München, 1905, (VII+40).

Grossmann, H. und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chen., Hamburg, 46, 1905, (361-105).

Ipatjev, V. N. Appareil pour les expériences aux pressions élevées. (Russ.) St. Peterburg, Žarn, russ, fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 599).

Meyer, Victor I. Thioharn-toff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, (59, mit 1 Tal.).

Moissan, H. Carbures alcalins et alcalino-terreux. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (494–500).

Pfeiffer, P.: Fortschritte in der Chemie der metallorganischen Verbindungen (bis 1. Januar 1905). Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (315-318, 339-343, 363-364).

(p-7195)

Schlenk, W. Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München, 1905. (51)

**Shukoff**, I. Metallorganische Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2691–2693).

Stollé, R. 15. Münch, E. Metallverbindungen der Aldehyd- und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurehloride und Jod. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 70, 1904, (393-441).

Tschugaeff, L. Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer- Derivate. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2899-2914).

— Komplexe Verbindungen der α-Dioximine. Zs. auorg. Chem., Hamburg. 46, 1905, (144-169).

————— Combinaisons ammoniummétalliques du succinimide. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 152-153).

Dérivés ammonium-métalliques des imides organiques. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 613-616).

#### SILVER COMPOUNDS.

Alpers, K. Silberweis verbindungen. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1901, (915-916).

#### ALUMINIUM COMPOUNDS.

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (910-941).

Die bei der Synthese der Benzolhomologen nach Friedel und Crafts entstehenden Chlorwasserstoff, Kohlenwasserstoffe und Aluminiumchloridfermente enthaltenden Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (57-79).

#### ARSENIC COMPOUNDS.

Schneemann, F. Arsenhaltige Derivate des Aethylbenzols, Diss. Rostock, 1902, (12).

Formation of EtAsCl<sub>2</sub>; Et<sub>2</sub>AsCl; and Et<sub>2</sub>AsS

Auger, V. et Billy, M. Action des solutions organomagnésiennes sur les 872

dérivés halogénés de l'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (597–599).

Mannheim, E. Tetraalkvlirte Arsoniumbasen, (1. Abh.).- Abkömmlinge des Tetramethylarsoniumhydroxyds. --Derivate des Tetraäthylarsoniumhydroxyds.—Derivate des Tetra-npropylarsoniumhydroxyds. -- Derivate des Tetraisopropylarsoniumlydroxyds.

Derivate des Tetra-n-butylarsoniumhydroxyds. Derivate des Tetrabenzyl-arsoniumhydroxyds. Einwirkung von Arsenquecksilber auf Jodalkyle. rivate des Aethyljodids. Derivate des Methyljodids. Derivate des n-Propyljodids. Derivate des Isopropyljodids. Derivate des n-Butyljodids. Derivate des Allyljodids. Derivate des Benzyljodids. Liebigs Am. Chem., Leipzig. **341**, 1905, 182 233 .

Tetramethylarsonium imlide A-Me<sub>4</sub>I, Tetraethylarsonium iodide AsEt; I, Tetran and iso-propylarsonium iodides, Tetran-butylarsonium iodide and their double salts with mercury, platinum and gold chlorides. Mannheim, E. loc. cit.

> Tribenzylarsine As(C, H<sub>5</sub>, CH<sub>7</sub>), Tetrabenzylarson um eldoride A < C | H = 4CL Arsenie merenry As Hgs

Mannheim, E. loc. cit.

Methylarsinic acid MeAso OH, and Dimethylpyroarsinic acid (Me.As(Oll)),O

Baud, E. l.c., (111-113).

#### GOLD COMPOUNDS.

Auroisoamylmercaptide AuS. Call 11 Aurobenzylmercaptide Aurodibenzylsulphine chloride Au,S(Calla),Cl

Dichloroauridibenzylsulphide AnCl<sub>2</sub>.S(C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>),

Hermann, F. Verbindungen des Goldes mit schwefelhaltigen, organischen Radicalen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2813-2825).

#### BORON COMPOUNDS.

Géléznoff, A. L'anhydride acétoborique. Thèse, Genève, 1904, (17).

Spiegel, L. and Spiegel, T. Borsauresalze organische Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350-355).

CALCIUM COMPOUNDS.

#### Calcium Carbide.

See under 0210.

### Oxonium compounds

Et<sub>2</sub>O<Br

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3259-3267).

#### COBALT COMPOUNDS.

Pieper, M. Komplexe kobaltammoniake, Diss. Zürich, 1904, (57).

Rix, C. Aethylendiaminkobaltsalze. Diss. Zürich, 1904, (72).

Werner, A. und Feenstra, R. Grenzreihe der Dikobaltiake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (923-925).

 und Grün, A. Gemischte, Aethylendiamin und Ammoniak enthaltende Friamminkobaltsalze. Lc., (4033-1040).

#### CHROMIUM COMPOUNDS.

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Einfache Darstellungsweise von Pyridinperchromat für Demonstrationszwecke. Le., (3066-3067).

Lando, T. G. Aque- und Diacidodiäethylendiaminchromsalze, Diss, Zürich, 190**i**, (50).

Pfeiffer, P. Stereochemie ues Chroms, Verh. Ges. D. Natl., Leipzig, **76**. (1904), H<sub>1</sub>1, 1905, (111-112).

Bestimmung der Configuration stereoisomerer Chromsalze: amit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (283-305).

Werner, A. Neue Chromsalze, Verli. Schweiz, Natl. Ges., Winterthur, 87, 1905, (60-63); Arch. Sei., Phys., ser. 4), 18, 1901, 270-273).

#### Chloroaquotetrammine chromochloride

f(NH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>Cr(H<sub>2</sub>O)Cl]Cl<sub>3</sub>

also the chromosulphate and chromo-OXALATE.

Pfeiffer, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3592-3601).

#### Oxalato-tetrammine chromoiodide [(NII<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CrC<sub>2</sub>O<sub>4</sub>]]

also the сикомовкомирь, силопив and NITRATE.

Pfeiffer, P. loc. cit.

#### Pyridiniumtetrachloro-oxychromanate

CrCl<sub>4</sub>(OH),C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>X,H<sub>5</sub>O

#### Quinolinium tetrachloro-oxychromanate

 $CrCl_4(OH), C_6H_7N, 2H_2O$ 

Weinland, R. F. und Fridrich, W. l.e., (3781-3787).

#### COPPER COMPOUNDS.

Brittlebank, C. Thioharnstoffeuprosalze. Diss. Strassburg, i. E., 1905, (89).

Endres, A. Kupferverbindung des Oxalessigesters, Diss. Würzburg, 1902, 69.

Holzweissig, E. Dissociation einiger Kupfersulze einbasischer, organischer Säuren, Diss. Würzburg, 1903, (51).

Pfeiffer, P. und Pimmer, V. Pyridinund chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, 98-111;

Pimmer, Victor. Verbindungen von Kupfernitrat und Kupferbromid mit Pyridin und Chinolin. Diss. Zürich, 1904, 479%.

Straus, F. 1. Zur Kenntniss des Phenylacetylenkupfers. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

### Diammine-succinimide copper Monoammine-triaguosuccinimide copper

MONOAMMINE-TRIAQUOSUCCINIMIDE COPPE ,  $\operatorname{Sul}_2\operatorname{Cu}(\operatorname{NH}_3).3\operatorname{H}_2\operatorname{O}$ 

 $\begin{array}{ccc} D_{IMFIHYLAMINE} & successible & coppler \\ & (Sn)_2Cn, 2CH_3, XH_2 \end{array}$ 

**Tschugaeff**, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2899–2914).

Bis-Dimethylamine-blaquo-succinimide copper

 $(Su)_2Cu,2NHMe_2,2H_2O$ 

Dipyridine succinimide copper (Sn)<sub>2</sub>Cu, 2C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>N.

Tschugaeff, L. loc. vit.

#### IRON COMPOUNDS.

Rosenheim, A. und Müller, P. Ferriacetoverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1901, (175-186).

#### MERCURY COMPOUNDS.

Biltz, H. Acetylen [Trichlormer-curiacetaldehyd]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133–136).

(D-7195)

Grigorovič, P. Action du mercurediéthyle sur le fulminate de mercure, décomposition de ce mélange par le chlorure d'hy brogène; sur un complexe nouveau;

5HgCl<sub>2</sub>.2NH<sub>2</sub>OH.HCl.2NH<sub>4</sub>Cl<sub>-2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO -Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (1113–1119).

Hofmann, K. A. Trimercuraldehyd. Erwiderung an Hrn. Heinrich Biltz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (663).

und Feigel, H. Umsetzungen von Aethanmercarbid mit Alkalisuliiden und Chlorschwefel. Lc., '3654-3659).

Ley, H. Quecksilbernitroform; Constitution von Salzlösungen, *l.c.*, (973-978).

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. F. [Compound Hg<sub>4</sub>C<sub>26</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>N<sub>2</sub> formed by the] condensation of . . . . fAcetophenone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1878-1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (218).

Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. [Organ, Hg.- resp. Ag.-Verbindungen, Phys. Würzburg, 1902, (69, mit 3 Taf.).

Schwalbe, Carl. Das Dimroth'sche Thiophendiquecksilberoxyacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2208– 2210).

#### Chloratodimercuraldehyde

('10<sub>3</sub>, Hg<sub>2</sub> : (',C'0)]

#### Chloratotrimercuraldehyde

 $\text{ClO}_{\mathbb{C}}\text{Hg}(\text{Hg}_2\text{O}):\text{C.COH}$ 

 $\begin{array}{c} \textit{Compounds} \;\; \mathrm{Hg}(ClO_2)_{\mathbb{S}}(C_5H_5N)_2 \;\; \text{and} \\ \mathrm{Hg}(ClO_4)_{\mathbb{S}}(C_5H_5N)_* \; \text{also NO}_2Hg_2 \\ \vdots \; C.COH \end{array}$ 

Hofmann, K. A. Explosive Quecksilbersalze. A., (1999-2005).

### Trimercurydiacetone hydrate, pichlosher, dibroude and phodide

#### 

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Quecksilberoxyd. *I.e.*, (2677-2685).

#### Tetramethylammoniumiodide mercury-cyanide NMe<sub>4</sub>LHg(CN)<sub>2</sub>

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Angebliche Isomerie von Tetramethylammoniumjodid-Mercuricyanid. Le., (2685-2686).

# $\begin{array}{c} \textbf{Mercury tolylchloride} & C_7\Pi_2\Pi_2\Pi_2\Pi_3\\ \textbf{Mercury phenylchloride} & C_8\Pi_5\Pi_2\Pi_3\\ \textbf{Mercury}\cdot p\text{-tolylsulphinate},\\ & C_{14}\Pi_{14}O_4S\cdot\Pi_2 \end{array}$

Peters, W. Verhalten aromatischer Sulfinsäuren gegen Mercurisalze. *l.c.*, (2567–2570).

#### MAGNESIUM COMPOUNDS.

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Die Grignard'sche Reaction ber Dihalogeniden. *Le.*, (3259-3267).

Bauer. Organomagnesium-Verbindungen und ihre Anwendung zur chemischen Synthese, Sidd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (607-608).

**Béis,** C. Action des composés organomagnésieus mixtes sur la phtalimide et la phénylphtalimide. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (61-62).

Blaise, E. E. et Courtot, A. Fixation directe des dérivés éthéro-organomagnésiens sur la liaison éthylénique des éthers-sels non saturés. *I.e.*, **140**, 1905, (370-372).

**Bodroux**, F. Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'aniline, L.c., (1597-1598).

Action des éthers chloracetiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'orthotoluine. *l.e.*, **141**, 1905, (195-196).

**Čelincev**, V. Umwandelung individueller magnesiumorganischer Verbindungen in Grignard-Baeyersche Oxoniumbasen und die thermoehenische Entersuchung dieser Reaction. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (3661– 3673).

Action de l'iodure d'isopropyle sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Zurn russ, fiz.-chim. Obsc., 36, 1901, 549-551).

Réaction du magnésium sur les combinaisons hatogéniques organiques, (Russ, L.c., (proc.-verb. 646-647). **Čelincev**, V. Préparation des combinaisons magnésimmorganiques. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 618).

Ammoniacates de magnésium et leur analogie avec les étherates de magnesium. (Russ.) l.c., (proceverb, 619-620).

Préparation des combinaisons magnésiumorganiques en présence de dissolvants inertes. (Russ.) l.e., proc.-verb, 625-627).

Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnesiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates. (Russ.) Lc., **37**, 1905, (proc.-verb. 646-648).

Transformations des combinaisons magnésiumorganiques individuelles dans les bases d'oxonium de Grignard-Bayer et la valeur thermochimique de cette réaction. (Russ.) Le., (1100-1112).

Action du CS<sub>2</sub> et du CO<sub>2</sub> sur les amines magnésiumsubstituées. (Russ.) Lv., **36**, 1901, (proc.-verb. 1560–1561).

Čičibabin, A. E. Nene Synthesen mit Hülfe der magnesinmorganischen Verbindungen. I. Eine neue Darstellungsweise von Säurcestern. 2. Einmagnesinmorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensaureestern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566).

Franzen, H. und Deibel, W. Reductionswirkungen der Organomagnesiumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2716–2718).

Grignard, V. Nouvelle méthode de synthese d'alcools monoatomiques et polyatomiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (11-16).

Les combinaisons organomagnésiennes mixtes et la synthèse organique. Rev. gén. sei., Paris, **14**, 1903, (1040-1050).

Hell, C. Zur Abwehr, [Betr. — Darstellung des Benzylmagnesiumchlorids.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1680–1683).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagnesimmhaloiden auf Amine, Ammenium-, Amin-, und Hydrazin-Salze und eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. *l.e.*, (3017-3021).

Iocič, Ž. I. Action des combinaisons magnésiumorganiques sur l'epichlorhydrine et sur l'epibromhydrine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ: fiz.-chin. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 6–8).

Synthèse des alcools halogènes du moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ. 1,c., (proc.-verb. 443-447).

Action des acétylènes sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques; sur le monobrom- et le diiodacétylène. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1545–1551).

Konovalov, M. I. Synthèse des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (d'après Grignard), (Russ.) *l.c.*, (228-232).

Sabatier, P. et Mailhe, A. Réaction secondaire des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (298-201).

Sachs, L. Magnesiumorganische Verbindungen. Diss. Berlin, 1905, (80).

**Schmidt**, J. Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **10**, 1905, (67–146).

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [Magnesium compounds obtained by] the interaction of acridines with magnesium alkylhalides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1471).

Zelinskij, N. D. Action du brome et de l'iode sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, (proc.-verb. 12-13).

Action de l'oxygène sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 13-14, 767-768).

Action du carbonyl de nickel sur les combinaisons magnésium-organiques. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 339-340).

et Gutt, I. F. Synthèse de l'acide corticique au moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, (proc.-verb. 630-631).

Compound (Et2OI)2Mg

Blaise, E. E. Oxygène quadrivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **189**, 1904, (1211-1213).

#### Oxonium compounds.

$$Et_2O{<_{\mathrm{MgBr}}^{\mathrm{Br}}}$$

Double compounds with aldehydes.

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Berlin, Ber. D. chem., Ges., 38, 1905, (3259-3267).

Compounds of magnesium bromide with ethylenebromide CH<sub>2</sub>Br.CH<sub>2</sub>.MgBr, with ethylenebromide and benzoic aldehyde CHPh(OMgBr).CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>Br and with trimethylethylenebromide and benzaldehyde. Ahrens, F. B. und Stapler, A. l.c., (1296–1298).

#### MOLYBDENUM COMPOUNDS.

Meszlényi, E. Molybdánverbindung des Nikotins. Landw. Versuchstat., Berlin, **61**, 1905, (321–349).

Schott, F. Oxalvanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

#### 

Hexasulphocyanide Mo(PyHSCN)<sub>2</sub>Py<sub>4</sub>(SCN)<sub>4</sub>

### Tetraquinoline tetrasulphocyanide MoQu<sub>4</sub>(SCN)<sub>4</sub>

DECACHLORIDE Mo(PyHCl)<sub>6</sub>Cl<sub>4</sub>

Sand, J. und Burger, O. Complexe Molybdänrhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3384-3389).

#### PHOSPHORUS COMPOUNDS

Albrecht, H. Derivate des Monobromphenylchlorphosphins, die bei dessen Darstellung entstehenden Nebenprodukte und deren Derivate. Diss. Rostock, 1902, (18).

**Arbussof,**  $\Lambda$ . [Ethers of type

P(OR)<sub>3</sub>P(OR)<sub>2</sub>·OH and OP(OR)<sub>3</sub> with methyl, ethyl, *u*-and *iso*-propyl and *iso*-butyl alcohols.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1171–1173).

Auger, V. Nouvelle méthode de préparation de dérivés organiques du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (639-641).

Action des dérivés halogénés des métalloïdes tri et pentavalents sar les composés halogenes alcoylés.

Bernstein, A. Einwirkung von Chloriden des Phosphors auf einige substituierte Phenole. Diss. Rostock, 1903, 43.

Kobert, R. 1. Phosphorsuboxyd. 2. Triphenylar-inoxychlorid. Rostock, SitzBer, natf. Ges., 1903, (1-X).

Lemoult, P. Sur l'anilide orthophosphorique et ses homologues : de la nonexistence du composé

C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>Azll - P = AzC<sub>6</sub>H<sub>8</sub>\scil\_5. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904. 206– 208.

Linke, G. L. Einwirkung von Phosphortrieldorid, Phosphoroxychlerid und Phosphorsulfechlorid auf Thiephenel, Phosphine, Diss. Restock, 1902, (42).

Lüdecke, K. R. Glyzerinphosphersaure und Lecithin, Diss. München, 1905, 82

Marie, C. Contribution a Vétude des acides plus phores derivés des acetones et des ablebydes. Ann. chim. phys., Paris, sér. 8, 9, 1904, 335-132.

Mentzel, E. Einwirkung von Phespkortriehl zid, Phes-pheroxychl zid und Phes-pher-ulfochlorid auf primäre aliphatische Amine, [Phes-phine.] Diss. R stock, 1903, 61.

Mottek, L. Einwirkung von Aethoxyl-Hosph gehlerur auf seeundare aliphatische Aming, Diss. R. stock, 1903, 51.

Rosenheim, A. und Levy, W. Platinghospherindegenverbindungen und ihre Derivate. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1995, 34-47.

Schick, G. I. Isomericersel.chungen ber Hypophosphiten. H. Phosphine. Diss. Wurzburg, 1993, 53.

Tenner, T.—Phosphorhaltige Derivate res. 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyraz ds. Diss.—Rostock, 1994, 53.

Formation of
Ph.Po: Ph.P: Ph.CH; Po:
(Ph.CH; Po.OH)
and tri-a-naphthylpnospl ine oxide
C; H. (PO.

Sauvage, R. Action des chlorures de cosphore sur les combinaisons organon agnésiennes de la série aromatique. Paris, C. R. Acad. sei., 139, 1904, 674 676. Formation of PMe<sub>4</sub>Cl; PMe<sub>4</sub>l; and PMe<sub>4</sub>l<sub>3</sub>
Preparation of

alkyl-pho-phinic acids and phosphines.

Auger, V. et Billy, M. Action des solutions organomagnésiennes sur les dérivés halogénés du phosphore, de l'arsenic et de l'antimoine. L.c., 597-590.

#### Glycerylphosphoric acid C-H<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>,O.PO,OH<sub>2</sub>

Power, F. B. and Tutin, F. The relation between natural and synthetical glycerylphosphoric acids. [Calcium, strontium, barium, lithium, manganese and zinc glycerophosphates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905. [219-257]; fabstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. [72-73].

### Cetylphosphoric acid

Biehringer, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1205, 3374-3377.

#### PALLADIUM COMPOUNDS.

**Gutbier,** A. Palladium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905. 23-41.

### Diphenylpalladosammin chloride

and the moving.

Disconsistent chlorides

and spouldes.

Gutbier, A. Derivative des Palladosamma-Chterides und Bromides. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, 2107-2111.

### Palladochloride methylaniline hydrochloride

Pallada, di phanylmothylar

#### Pallado di phenylmethylaminechloride

Pd C H. NHMe Cl<sub>2</sub> and sin har compounds.

Gutbier, A. und Krell, A. Palladium. et a. (3869-3873).

#### SULPHUR COMPOUNDS.

Harzer, A. Reaktivität des Sulfuryls, Die sogenaamten negativen Radikale, Diss. Gertingen, 1901, 62.

#### ANTIMONY COMPOUNDS.

Schmid, II. Chlorierte Antimoniate mid die Metachlorantimonsäure, sowie Ilalogendoppelsalze des vierwertigen Antimons. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Formation of EtSbI,

Auger, V. et Billy, M. Action des solutions organomagnésieunes sur les dérivés halogénés du phosphore, de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (597-599).

#### SILICON COMPOUNDS.

Silicontetraamyl Si  $C_s \Pi_{11/4}$ Silicontramyl hydride, bromide and oxide: Triamylsilicol Si  $OH_s/C_b\Pi_{11}$ 

**Taurke**, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1661-1670).

### Silicontetramonochloroethylate $Sico(C_{*}H_{2}C_{1/2})$

also SILICONTETRAMONOCHLOROPROPYLATE.

Taurke, F. loc. cit.

### $\begin{array}{c} \textbf{Silicontripropyloxyhydride} \\ \textbf{SilI}(OC_3H_7). \end{array}$

also silicont ibutyloxy and triamyloxy hydrides. Silicontriisobutyl hydride SiHC<sub>4</sub>H<sub>6</sub>,

Taurke, F. loc. cit.

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. E. [Compound Hg<sub>3</sub>C<sub>3</sub>H<sub>2</sub>ON<sub>2</sub> formed by the] condensation of . . . . [acetone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878-1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

Reynolds, J. Emerson. Silicon researches. Part IX. Bromination of silicophenyl-imide and -imide, and formation of a compound including the group (SiX). Lc., (1870–1877; [abstract] Proc. Lc., (249–250).

on silicodiphenylimide; formation of the additive compound, Si(NPh<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>,) loc.cic.

On silicotetraphenylamide; formation of the compounds

 $\begin{array}{c} Si(\mathbf{N}.C_6\Pi_4Br)_2 \;;\; SiN.C_6H_3Br_2 \; \mathrm{and} \\ C_6H_4Br.N \;;\; Si: N.C_6\Pi_3Br_2.] \; loc. \; cit. \end{array}$ 

Diphenylsilicon (Pli25i()/3

### Dibenzylsilicol (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Si(OH)<sub>2</sub>

Tribenzylsilicol (C7H7)3Si.OH

Dilthey, W. Diphenyl-silicon und Benzyl-siliciumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1132– 4136).

#### Benzylethylsilicone SiEt C7H7 O

**Kipping**, F. S. Organic derivatives of silicon. London, Proc. Chem. Soc.. **21**, 1905, (65-66).

#### Derivatives of silicane Sill,

Uiphenglethylehlorosilieane SiEtPh<sub>2</sub>Cl Phenylethylpropylehlorosilieane SiEtPrPhCl

> Phenylmethylethylpropylsilicane SiMeEtPrPh

 $Phenylbenzylethy!propylsilicane\\ SiEtPrPh.C_7H_7$ 

 $Benzylethyldichlorosilicane \\ SiEt C_7\Pi_7)CI_2$ 

Benzylethylpropylchlorosilicane SiEtPr(C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>)Cl

Benzylmethylethylpropylsilicane SiMeEtPr.C<sub>2</sub>H-

#### Derivatives of silicol Sill<sub>3</sub>.OH

Methylethylpropylsilicol SiMeEtPr.OH

Benzylethylpropylsilicol $\operatorname{SiEtPr}(\mathbb{C}_7\Pi_7) \oplus \Pi$ 

and the ether (SiEtPr.C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>)<sub>2</sub>O

Kipping, F. S. loc. cit.

### TIN COMPOUNDS.

 $\begin{array}{l} \operatorname{SnCl_2}(\operatorname{MeO}_{i_2}H^{-1},\operatorname{SnCl_2}(\operatorname{EtO}_{-2}H\operatorname{Cl}\\ \operatorname{SnCl_4}(\operatorname{EtO})_2,\operatorname{SnCl_2}(\operatorname{PhO}_{-2}H\operatorname{Cl}) \text{ and}\\ \operatorname{SnCl_2}(\operatorname{O},\operatorname{C}_{b}\operatorname{H_4},\operatorname{CO}_{2}\operatorname{H})_2\operatorname{HCl} \end{array}$ 

Rosenheim, A. und Schnabel, R. Einwirkung von Zinmetrachlorid und Titantetrachlorid auf organische, hydroxylladrige Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. 2777-2782).

### TITANIUM COMPOUNDS. Compounds

TiCFProb\_HCl TiCFD,C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> CO H<sub>3</sub>HCl and O:Ti(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,CO<sub>2</sub>H<sub>2</sub>,2C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>N

Rosenheim, A. und Schnabel, R. I.e., 2777-2782).

#### VANADIUM COMPOUNDS.

Koppel, I., Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vierwer-

tigen Vanadins. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (345–351).

Vanadiumsesquisulphate  $V_2(SO_4)_3$  and the compounts with sulpharic acid and ammonium or rubidium sulphates.

**Stähler**, A. und **Wirthwein**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3.78-3980).

#### ZINC COMPOUNDS.

Tichvinskij, M. M. Action du zinc éthyle sur le chlorure de phénylaliazonium. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1052– 1055).

Action du zinc éthyle sur le phénylazoéthyle. Russ.) *l.e.*, 1056-1062); St. Peterburg, 1904. (7).

Zajcev, A. M. Action de l'amhydride acétique sur l'iodzinc allyle. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1901, (proc.-verb. 16-17).

#### ZIRCONIUM COMPOUNDS.

Rosenheim, A. und Frank, P. [Organische] Salze des Zirkoniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 812-816).

Stahler, A. und Denk, B. Zirkonhalogenverbindungen, l.c., (2611-2618)

#### ALKALOIDS.

#### 3000

GENERAL.

Ballandier, J. B. Quelques réactions colorées, J. pharm. chim., Paris. (sér. 6), 20, 1904, (451-452).

Baudran, Action du permanganate de calcium sur les alcaloides et en particulier sur la strychnine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1000– 1002).

Beuttner, E. Die Panchandsche Methode der Alkaloidbestimmung von Drogen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1901, (15-17).

Blangey, L. Apinole, Diss. Zürich 1903, (108).

Feder, E. Basicitat der Alkaloide geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. [Biuretreaktion.] Diss. Strassburg i. E., 1901, (107).

**Gössling**, W. Alcaloidchemie, Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (116-149, 166-168, 181-187, 205-307, 225-226).

Reber, E. 2,1 Dimethylchinol. Diss. Zürich, 1903, (136). Svo.

Robertson, T. B. Influence of electrolytes upon the toxicity of alkaloids. Berkeley, Univ. Cal. Pub., Physiol., 2, 1905, ([159]-162).

Wörner, E. Alkaloidreaktionen. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (628).

### 3010 ALKALOIDS DERIVED FROM PLANTS.

#### GENERAL.

Beckurts, H. und Frericas, G. Angosturabasen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (470-493).

**Decker**, H. und **Koch**, O. Papaveriniumbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1739-1741).

Eibach, K. Chemische Struktur der Alkaloiden. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (82–86).

**Feder,** E. Einwirkung von Alkaloiden auf gewisse Oxydationsvorgänge. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (689-701).

**Gössling**, W. Alkaloide der Chinolingrappe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, 701-702, 714-716).

Alkaloide der Pyrrolidingruppe, *l.e.*, (821–822, 830–832).

———— Alkaloide der Phenanthrengruppe. Alkaloide der Puringruppe. Le., (969-971, 983-984, 1017-1018, 1029-1031).

Herder, M. Neue allgemeine Alkaloidreagentien und deren mikrochemische Verwendung. Diss. Strassburg i. E., 1905, (57).

**Kayser**, R. 1st im Pfeffer ein flüchtiges Alkaloid vorhanden? Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1901, (137–138).

Knorr, L. Synthetische Basen aus Methylmorphol und Thebaol und ihr Verhalten gegen die das Methylmorphimethin spaltenden Reagentien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3143–3153).

des Morphothebains zu stickstofffreien Phenanthrenderivaten, l.c., (3153-3159),

Lotsy, J. P. Auffindung eines neuen Alkaloids in *Strychnos*-Arten auf microchemischem Wege, Rec. Trav. Bot, Néerl, Nijmegen, **2**, 1905, (1-16).

Pictet, A. Entstehung der Alkaloide in den Pflanzen. Uebers, von E. Rupp, Pharm. Ztg., Berlin, **50**, 1905, (896-897, 908-909). **Reichard**, C. Alkaloidreaktionen, *l.v.*, (877–879); Pharm. Centralhalle, Dresben, **46**, 1905, (935–941).

Veratrin [puriss. D.A.-B. IV]. l.e., (644-619).

**Schwarz,** R. Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Basen. [Narkotin.] Diss. Göttingen, 1903, (47).

Siemssen, H. Reaktionen einiger Alkaloide gegen Bromwasser. Pharm. Ztg. Berlin. 49, 1904, (92).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organische Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (350-355).

#### Aconitine.

Dunstan, W. R. and Henry, T. A. The aconite alkaloids. Part XVIII. The aconitine group of alkaloids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1650–1656); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (235).

**Piñerúa**, A. E. Nouveau réactif de l'aconitine. Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, (1540-1512).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Akonitin (pur. amorph.). Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (479-486).

**Schulze**, H. Akonitin. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (782–783); **20**, 1905, (368–369).

#### BIKHACONITINE C36H51O11N

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The aconite alkaloids. Part XVII. Bikhaconitine, the alkaloid of Aconitum spicatum London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1636-1650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (234-235).

#### INDACONITINE C34H47O10N

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The aconite alkaloids. Part XVI. Indaconitine, the alkaloid of Aconitum chasmanthum. Le., (1620-1636); [abstract] Proc. Le., (233-234).

#### Apoharmine

#### $C_8H_8N_2$

DHIYDRO, NITRO and METHYLNITRO DERIVA-TIVES also APOHARMINE CARBOXYLIC ACID.

**Fischer**, O. und **Buck**, C. Berlin, Ber. D. chem Ges., **38**, 1905, (329-335).

#### Berberine.

Freund, M. und Mayer, F. α-Methyltetrahydroberberin. l.c., (2652-2654).

Gadamer, J. Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Perücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte Berberin und verwandte Basent, Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 12–29).

------ Berberin, L.c., (31–43).

#### Brucine.

Berthelot, M. et Gaudechon. Recherches thermochimiques sur la strychnine et la brucine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (753-761).

#### Cinchonine.

α and β-CINCHONIDINE DIFFEMHEES and their nitrates, bromologitates, perbromides, sulphates and sulphonates.

Christensen, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (1-29).

#### Cinchonamine.

Howard, B. F. and Perry, F. Salts of the alkaloid einchonamine. [The hydrochloride, hydrobromide, hydriodide, platinichloride, salicylate, sulphate, bisulphate and pierate.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1281–1283).

#### Cinchotoxine.

**Schwab**, G. Cinchotoxin und Chinotoxin. Diss. k. techn. Hochschule, München, [1905], (32).

#### Cocaine.

Höger, Fritz. Ersatzmittel des Kokains. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (886-887),

#### Codeine.

Vongerichten, E. und Weilinger, C. Amino-codein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1857-1859).

#### Coniceine CaH15N

Braun, J. von and Steindorff, A.  $\gamma$ -Conicem. *l.c.*, (3094-3107).

**Löffler,** K.  $\beta$ -Conicein. l.c., (3326–3329).

#### Coniine

Ethylallylconinium iodide  $C_8H_{18}N$  Et( $C_3H_5$ )1 Propylbenzylconinium iodide  $C_8H_{18}N(C_3H_7)(C_7H_7)$ 1 and butylbenzylconinium iodide.

Scholtz, M. Isomere Coniniumjodide. *l.c.*, **37**, 1904, (3627–3638); **38**, 1905, (595–600); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (207–209).

Scholtz, M. und Pawlicki, P. Die stereoisomeren Couhydriniumjodide, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1289-1295).

Braun, J. ven. Trennung der Conium-alkaloide. Le., 3108-3112).

#### Corybulbine.

Bruns, D. Corybulbin und Isocorybulbin, Diss. Marburg, 1903, 871.

#### Corydaline.

Gadamer, J. Inaktive Corydaline.
 Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (826);
 ApothZtg. Berlin, 19, 1904, (765-766).

Konstitution des Corydalins. Pharm. Ztg. Berlin. 49, 1901, (826-827); ApothZtg, Berlin. 19, 1901, (765).

Peters, F.—Pharmakologische Untersuchungen über Corydalisalkaloide, Diss, Marburg, 1904, 49

#### Cotarnine.

Ahlers, W. Acetyl-hydrocotarminessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2873–2877).

**Kropf**, F. Kondensationen des Cotarnins. Diss. techn. Hochschule. Berlin. 1905, (31).

#### Cytisine.

Horkheimer, P. Cytisin. Diss. Berlin, 1905, 555.

#### Ephedrine.

Schmidt, E. Synthese des Ephedrins, Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 73-78.

#### Euporphine.

**Zernik**, F. Euporphin, ApothZtg, Berlin, **19**, 1901, (720); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (197) 2000.

#### Harmine.

Fischer, O. und Buck, C. Harmin und Harmalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 6329-335.

#### Hyoscine.

Hesse, O. Ilyosein und Atrosein d-und -i-Skopolamin . Sudd. ApothZtg. 45, 1905, (215-216).

#### Mezcaline.

Heffter, A. und Capellmann, R. Synthese des Mezcalius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3631-3610.

#### Morphine.

Berendes. Das Morphin und seine Entdecker, Sertürner, ApothZtg, Berlin, 19, 1904, 858-859.

Bergell, P. Fortschritte und Ziele der Erforschung des Morphins, Charite-Ann., Berlin, 29, 1905, (40-15).

Freund, M. Constitution des Morphiums. Frankfart a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (39-40).

Gabutti, E. Reazioni colorate della morfina e della codeina. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (481–482).

Halle, W. L. Entwickelung und gegenwärtiger Stand der Frage nach der Konstitation des Morphins (Kodeins-Thebains). ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 4261-4268.

Lindner, F. Phenmorpholinderivate. Diss. Rostock, 1902, (31).

Peters, H. Entdeckung des Morphiums vor hundert Jahren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (303-305).

Reichard, C. Alkaloid-Reaktionen. Morphin. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1901, 523-524).

Vongerichten, E. Morphenolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1851-1857).

#### Opium.

Hesse, O. Deutsches Opium, 8údd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (719-720).

Linde, O. Gewinnung des Opiums. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, 233-237).

Peters, H. Das schlafmachende Prinzip des Opiums. Zur Erinnerung an Serturners Morphument feckungen vorhundert Jahren. Pharm. Ztg. Berlin. 50, 1905, (236-237)

Thoms, H. Dentsches Opium, Berlin, Arb. pharm, Inst., 2, 1905, (111-155); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), II, 1, 1905, (183-187); Apoth-Ztg. Berlin, 19, 1904, (773-771); PharmZtg, Berlin, 49, 1904, (812; Südd, ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (685-686).

Schindelmeiser, J. Persisches Opium. ApothZ(g, Berlin, 19, 1904, 836).

Simon, Nik. Opium als Genussmittel. Natur u. Kultur, Munchen, 2, 1901, (107-111).

#### Nicotine.

Anselmino, O. Nikotingehalt des fermentierten Tabaks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (139-112).

Kissling, R. Beziehungen des Tabaks zur Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1622-1628).

Maass, E. Reduction des Metanicotius mit Natrium und absolutem Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1831–1832).

Meszlényi, E. Molybdänverbindung des Nikotins, Landw, Versuchstat, Berlin, **61**, 1905, (321–319); (Ungarisch M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, 171– 173, 185–188).

Pictet, A. N-Methyl-pyrrolidin aus Nicotin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1951-1952).

Crépieuse, P. et Rotschy, A. Synthèse de la nicotine. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), 17, 1901, 101-122).

Rotschy, A. Dedoublement de la nicotine inactive. *l.c.*, (550–552).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Nikotin und Koniin. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (252-256). H. Le., 309-313.

Thoms, H. Entgiftung des Tabakrauches. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, 474–482).

**Zalackas**, G. L'antidote de la nicotine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1711-742).

#### Papaverine.

Decker, H. et Klauser, O. Action de la soude ≉ur les hydrates quartenaires de la papaverine. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1994, 4118).

#### $\psi$ -Pelletierine.

Willstätter, R. und Veraguth, H. Einige Derivate des Pseudopelletierins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1981-1991).

#### Phenoxthine.

Mauthner, N. Phenoxthine. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (119-122).

#### Physostigmine.

Heubner, W. Pharmakologisches und Chemisches über das Physostigmin.

Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (313-330).

Wild, E. Nenes Physostigminpraparat zur Verwendung in der Augenpraxis (Eserino). Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (208).

#### Pilocarpine.

Jowett, H. A. D. The constitution of pilocarpine. Part V. Conversion of isopilocarpine into pilocarpine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (794-798), abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (172-173).

Pinner, A. Pderarpin, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1510–1531).

METAPH OCARPINE C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub>N<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O
and its salts, iodomethylate and
bromoethylate

**Pinner**, A. Pilocarpin and dessen Umwandlung in eine neue Modification,  $t_{C_{s,s}}(2560/2561)$ .

#### Quinine.

Carette, H. Sels de quinine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1901, G17, 355.

Duncan, W. The solubility of quining in ammonia and the testing of sulphate of quinine. Pharm. J., London, Ser. 4, 20, 1905, (138–140).

Fühner, H. Thalleiochinreaction des Chinins und der Kynurensäurereaction von Juffé, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2713–2715).

Gaglio, G. Combinazioni del monocloridrato di chimina con il metiluretano e l'etiluretano e loro uso in terapia. Messina, Atti Acc. Peloritana, anno 17, (1902-03), 1903, (332).

Guigues, P. Recherche de la quinine par la reaction de J.-J. André. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6; 20, 1901, 55-57).

Kalahne, A. Eigenschaften der Strahlung des Chininsulfates. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (778-779).

Matolesy, M. China-Eisen und chinin-eisenhaltige Weine. (Ungarisch) Magy. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (111-146).

Overlach, M. Chinin und seine Ester, Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (815-822). 882 3010

Rabe, P. und Ritter, K. Abkömmlinge des Merochinens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2770-2773).

Reichard, C. Alkaloid-Reaktionen. Chinin und Cinchonin. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (314-315, 130-131).

Vincent, E. Tétanos et quinine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1901, 1718-760).

 $\begin{tabular}{ll} \bf Ricinine & C_sH_sO_2N_2\\ [Methylester of ricininic acid].\\ NMe < & C(CO_sMe) : C\\ \hline CH : CH & C \\ \hline \end{tabular} X$ 

Maquenne, L. et Philippe, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (810-813).

Schulze, E. und Winterstein, E. Vorkommen von Ricinin in jungen Ricinuspflanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (211–221).

#### Scopolamine.

Schmidt, E. Scopolamin und Scopolin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 1559-583).

#### Solanidine.

Wittmann, O. Abbau des Solanidins. Diss. Erlangen, 1904, (33).

#### Sparteine $C_{15}H_{26}N_2$

Moureu, C. et Valeur, A. Spartéine. Action de l'iodure de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1601) 1602)

— Spartéine. Stéréoisomérie des deux iodométhylates. Lc., (1645-1647).

 $\begin{array}{ccc} & Hydroiodide & C_{15}H_{26}N_2HH\\ two & Ethyloiodides & C_{15}H_{26}N_2C_2H_5H\\ \text{ and the } salt & C_{15}H_{26}N_2EHHI\\ \end{array}$ 

Moureu, C. et Valeur, A. Spartéine. Action de l'iodure d'éthyle. Lc., **141**, 1905, (19-51).

#### Compounds C15H16N2MeHH

Moureu, C. et Valeur,  $\Lambda$ . Spartéine. Caractère symétrique de la molécule.  $L\sigma_{r}$  (117–119)

 $\begin{array}{ccc} \text{Methylsparteine} & \text{$C^*_{15}H_{25}MeN_2$} \\ \text{Dimethylsparteine} & \text{$C^*_{15}H_{24}Me_2N_2$} \\ & \text{Hlmisparteilene} & \text{$C^*_{15}H_{23}N$} \end{array}$ 

Mouren, C. et Valeur, A. Spartéine. Hydrates de méthyl, diméthyl et triméthylspartéinium. *l.e.*, (261–262).

- Constitution de la spartéine, Le., (328-330).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Spartem. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (385–388).

Scholtz, M. und Pawlicki, P. Halogenalkyladditionsprodukte des Spartems. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (513-520).

Willstätter, R. und Marx, W. Oxydation von Spartein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1772–1780).

#### Oxysparteine.

Ahrens, Felix, B. Oxy-spartein, l.e., 13268).

Spartyrin  $\hat{\mathbf{C}}_{15}\mathbf{H}_{24}\mathbf{N}_2$ Oxysparteine  $\hat{\mathbf{C}}_{15}\hat{\mathbf{H}}_{24}\mathbf{O}\mathbf{N}_2$ 

Willstätter, R. und Marx, W. l.c., 1772-1780).

#### Strychnine.

Beckurts, H. Einwirkung von Brom auf Strychnin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (493-196)

Berthelot, M. et Gaudechon. Recherches thermochimiques sur la strychnine et la brucine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (753-761).

Guérin, G. Antagonisme physiologique entre l'alcool et la strychnine. Nancy, Bul. soc. sci., 51, 1904, (119-123).

Howard, D. L. Separation of strychnine and brucine. London. Anal., 30, 1905, (261-264).

Minguin, J. Dissociation des sels de strychnine décelée par leur pouvoir rotatoire. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (243-245).

Naumann, K. Elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brucins. Diss. Würzburg, 1904, (79)

**Pictet,** A. Constitution de la strychnine, Arch. Sci. Phys., (ser. 4), **18**, 1904, (276-277).

Trotman, S. R. and Hackford, J. E. Strychnine tannate . . . London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1096–1100).

## $\begin{array}{c} \mathrm{Isostrychnine} \quad C_{21} \Pi_{22} O_2 N_2 \\ \mathrm{and} \quad \mathrm{Isostrychnic} \quad \mathrm{Acid} \\ C_{20} \Pi_{22} ON(NH) \mid CO_2 H \end{array}$

Bacorescu, A. and Pictet, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2787– 2792); Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (562–564). STRYCHNINEONIDE

$$\frac{\text{CO}}{\dot{\mathbf{X}}} \gg (\mathbf{C}_{20} \mathbf{H}_{12} \mathbf{O}) (\mathbf{X}; \mathbf{O})$$

and its salts.

Pictet, A. und Mattisson, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2782-2787).

#### Tarconine.

Bruns, D. Tarkoniumethyljodid und seine Beziehungen zu Cotarniu und Hydrocotarniu. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (57–69).

#### Thebainone.

Freund, M. Thebam. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3231-3256).

Knorr, L. Thebamon aus Codeinon. l.c., (3171).

producte des Thebaïnons. *Le.*, 3172–3181).

Pfaff, A. Thebamou, ein aus Thebain durch Reduktion entstandenes Keton. Diss. Berlin, 1905, (39).

Pschorr, R. Thebainen, ein durch Reduction von Thebain entstehendes Keton. (Mit. A. Pfaff und F. Herrschmann.) Le., (3160-3170).

#### Yohimbine, CarllanOaNa

**Herzog**, J. Falsche Yohimberinde. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (245-347).

Spiegel, L. Methylirung der Yohimboasäure. (Mit H. Kaufmann.) Berlin, Ber D. chem. Ges., 38, 1905, (2825–2833).

#### PLANTS YIELDING ALKALOIDS.

Bergh, G. Fr. Alkaloide der perennierenden Lupine. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (416–440).

——— Lupinenalkaloide. Diss. Marburg, 1903, (74, mit 2 Tab. .

**Kircher,** A. Die mydriatisch wirkenden Alkaloide einiger *Datura*urten. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (300 - 328).

Nechitch, A. Ferments de deux levains de l'Inde, de Mucor Praini et la Dematium Chodati. Action des sels sur la fermentation alcoolique. Thèse. Genève, 1904, (36, av. 1 pl.).

Schmidt, E. Lupinenalkaloide, Arch. Pharm., Berlin, 242, 1901, (409-415).

Schmidt, E. Alkaloide einiger mydriatisch wirkenden Solanaceen. Lc., 243, 1905, (303-309).

#### Aconitum chasmanthum.

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The aconite afkaloids. Part XVL Indaconitine, the afkaloid of Aconitine chasmoutham. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1620–1636; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (233-231).

#### Aconitum species.

Dunstan, W. R. and Henry, T. A. The aconitine alkaloids. Part XVIII. The aconite group of alkaloids. *Le.*, 1650-1656); [abstract] Proc. *Le.*, (235).

#### Aconitum spicatum.

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The acounter alkaloids. Part XVIII. Bikhaconitine, the alkaloid of Acoultum spicatron. Le., 4636-1650; [abstract] Proc. Le., (231-235).

#### Corydalis Cara.

Gadamer, J. Alkaloide der oberirdischen Teile der blühenden Corphalis cara. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (125–826); Apoth Ztg. Berlin, **19**, 1904, (761–765).

Corydalisalkaloide, 3. Mitt. A. Die Alkaloide der oberirdischen Teile von Corydalis cava und Corydalis sglida, Von Otto Haars. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 147-197.

#### Datura alba.

Schmidt, E. Die mydriatisch wirkenden Alkaloide der Samen von *Datura alba*. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (669).

#### Datura stramonium.

Feldhaus, J. Quantitative Untersuching der Verteilung des Alkaloids in den Organen von Dativa stramonium L. Diss. Marburg, 1903, (96); Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (328-348).

#### Lactuca univalis.

wright, R. Occurrence and distribution of a mydriatic alkaloid in *Lactuca muralis*. Pharm. J., London, (Scr. 1), **20**, 1905, (548).

#### Lunasia costulata.

Boorsma, W. G. | Lunaerin, Lunaeridin und Lunasin, neue Alkaloide der Lunasia costulata Miq. | Buitenzorg, Bull. Inst. Bot., 21, 1901, 8–25.

#### Lupinas albus.

Soldaini, A. Costituzione della d-Lupanina dal *Lupinus albus*, Gazz, chim. ital., Roma, **38**, i, 1903, 128-440; Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, 113-122.

#### Sələnum sodomacum.

Oddo, G. und Colombano, A. Producte, die man aus 8 denum sodometenm Linn, extrahirt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (2755-2758).

### 3020 AEKALOIDS DERIVED FROM ANIMALS.

Adametz, L. und Chrzaszcz, T. Bildung, fluchtiger Alexande in Sterilisierter Magermilleh durch Buc Vas nobbis und das Vorkommen ebensolcher Verbindungen im Emmentalerkäse, Milchw. Zentralbh. Leipzig. 1, 1905, (70-80).

Stüber. Ein dem Veratrin almliches Fromain. Zs. Unters. Nahrgsmittel. Werde, 6, 1903, 4137-4138.

#### PROTEINS.

#### 4000 GENERAL.

Advancement of Science. The state of solution of proteids. Second report of the committee consisting of W. 104 Halliburton, [E.] Waymouth Reid and E.A. Schäfer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 231-232.

Alpers, K. Silberweissverbindungen. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1901, 915–916.

Biltz, W. Schutzwirkung von Salz auf Lesungen von Eiweisskorpern. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, 937-938.

Burian, P. Bindung der Purinbasen im Nuclemsäuremolekul. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **42**, 1904, 297-298.

Delbrück, M. Korperfrendes Eiweiss. Woehensehr. Brau., Berlin, 20, 1905, (569).

Devaux, II. Réaction nouvelle et générale des tissus vivants. Essai de détermination directe des dimensions de la micelle albuminende. Bordeaux, Proc.verb. soc. sei. phys. nat., 1903-1904, 1904, 1904, 7,7).

Effront, J. Peptone. [5, International Kongress für angew. Chemie. 4, Berlin, 1904, +97-99).

Ellinger, A. Constitution der Indolgruppe im Eliweiss. 2. Mitt: Synthese der Indol-Pr-3-propionsäure (Nencki's Skatolessigsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2884-2888.

Indolbildende Gruppe im Eiweiss und die Quelle der Kynurensaure. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (84-85).

Emmerling, O. Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der Eiweisskörper und ihrer Spaltungsprodukte. Biochem. Centralbl., Leipzig, 1, 1903, (33-37, s1-81).

Fano, G. ed Enriques, P. Sai co-sidetti composti salino-proteici. Roma, Rend. Acc. Lincei. (ser. 5, 12, i, 1903, 191-501); ii, 1903, (3-13).

Fischer, E. Synthese von Polypeptiden. IX. Chloride der Aminosäuren und ihrer Acylderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 605-619.

X1.—1. Alanyl-glycin und Leucyl-alanyl-glycin; von W. Axhausen.
2. Leucyl-glycin und Alanyl-leucyl-glycin; von A. Brunner. 3. Glycyl-leucin. Alanyl-leucin. Leucyl-alaniyl-leucin und actives Alanyl-glycin; von Otto W. 4. Optisch actives-Brompropionsäure; von O. Warburg.
5. Leucyl-isoserin; von W. F. Koelker.
6. Derivate der α-Aminobuttersäure; von K. Raske. 7. Dipeptide des Phenyl-lycins mit Glycocoll, Alanin, Asparagin and Asparaginsäure; von J. Schmidlin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 123–2011.

XIII. Chloride der Aminosauren und Polypeptide und ihre Verwendung zur Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2014) 2925.

- drelyse von Proteinstoffen, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 42, 1904, 6540-511.
- Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreasferment, Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (290– 300).
- Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, 652–82.
- und Kautzsch, K. Synthese von Polypeptiden. XII. Alanyl-alanin und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2375–2385).

4000

Fischer, E. und Suzuki, U. Synthese von Polypeptiden. X. Polypeptide der Diamino-und Oxyamino-Sauren. l.c., (4173-4196).

**Fleurent**, E. Blanchiment des farines. Paris, C.-R. Acad. soi., **139**, 1201, 1945, 946).

Galeotti, G. Gleichgewichte zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten. I. Mitt. Gleichgewicht im System: Eieralbumin. Ammoniumsulfat, Wasser. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905. (461-471, mit 2 Taf.).

Gümbel, T. Verteilung des Stickstoffs im Eiweissmolekul. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, 297-312.

Haslam, H. C. Separation of proteids, J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (267–208).

Heffter, A. Wirkung des Schwefels auf Eiweisskörper (mit M. Hausmann), Beitr, chem. Physiol., Brannschweig, 5, 1904, (213-233).

Kossel, A. Neuere Ergebnisse der Eiweisschemie. (mit H. D. Dakin, M. Soave und J. Wakemann. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1065– 1068).

Kutscher, Fr. Eiweisskörper, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 38, 1903, (111-134).

Landsteiner, K. und Uhlirz, R. Adsorption von Eiweisskorpern. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (205-270).

**Loew,** O. Konstitutionsfrage der Eiweisskörper. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, '604-605).

Malfitano, G. Unités physiques de la matière albuminoïde et le rôle de la chaux dans leur coagulation. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (503-504).

Mohr, O. Der gegenwärtige Stand der Eiweisschemie. Wochenschr. Brau, Berlin, 20, 1903, (92-91); Berichtigung. Ebenda, (112).

Neuberg, C. Einige Resultate der modernen Eiweissforschung für die Physiologie und Pathologie. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1995, (1189-1191).

und Milchner, R. Bindung der Kohlehydratgruppe in den Eiweisskörpern. *l.e.*, **41**, 1904, (1081–1081). Neumann, W. Peptone, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 45, 1905, (216-251).

Ohnmais. Chemismus der Kombinationsfärbungen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (563–565).

Partheil, A. Ergebnisse der biologischen Eiweissuntersuchung in ihrer Anwendung auf die gerichtliche und Nahrungsmittelchemie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (923-927).

Raikow, P. N. Zustand des Schwefels in den Eiweisskörpern. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, 4900-901).

Raske, K. Ueberführung der β-Vinylaerylsäure in Aminosäuren.—Polypeptide, Derivate der α-Aminobuttersäure. Diss. Berlin, 1905, (31).

Rautenberg, F. Verhalten von Eiweisslösungen zu den Lösungen einiger Metalloxyde und zu den Metalloxydhydraten. Diss. Rostock, 1902, (31).

Robertson, T. B. Jonenproteidverbindungen, I. Einfluss von Elektrolyten auf die Frequenz des Herzschlages, Arch. ges. Physiol., Bonn, 110, 1905, (610-624, mit 2 Taf.).

Rohde, E. Farbenreaktionen der Eiweisskörper mit p-Dimethylaminobenzaldehyd und anderen aromatischen Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (161–170).

Rothera, C. H. Stickstoffbinding im Eiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1901, (142-448).

Schilling, F. Bestandteile und Konfiguration der Eiweisskörper. Zentralbl. Stoffwkrankl., Gottingen, 5, 1904, (363–370).

Siegfried, M. Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (252-257).

Spiegel, L. Kondensation von Eiweissspaltprodukten, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (112-114).

Bildung höherer Eiweisskörper aus Peptonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2696-2702).

Umber, F. Abänderung chemischer Eigenart durch partiellen Eiwei-sabbau im Körper. Berliner klin. Wochenschr., 40, 1902, (885-888). 886 4000

Vermer, P. D. Présence des albumose dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1901, (169 - 170).

Walther, J. Synthese von eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure. Kohlensäurelnd., Berlin, 9, 1903. (326 -328, 361-363, 403-405, 113-411.

#### 4010 ANIMAL PROTEINS.

- Abderhalden, E. Bergell, P. und Dörpinghaus, T. "Kohlehydratgruppe" des Serumglobulins, des Serumalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, (530-531).
- und Le Count, E. R. Monoaminosäuren des Keratins aus Gänsefedern. l.e., 46, 1905, (40-16).
- und Pregl. F. Ueber einen im normalen menschlichen Harn vorkommenden, schwer dialysierbaren Eiweissabkömmling. 1.c., 19-23.
- Monoaminosäuren des kristallisierten Eieralbumins. Le., (24-
- ——— und Rostoski, (). Der Bence-Jones'sche Eiweisskörper. (125-135).
- und Wells, H. G. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Pferdehauren. l.c., (31-39).
- **Blecher**, C. Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar-Agar u. s. w. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, (245-246).
- Borkel, C. Die peptischen und tryptischen Verdauung des Eiweisses, Diss. Leipzig, 1903, (13).
- Brunner, A. Hydrolyse des Blutfibrins, Synthese von Polypeptiden. Berlin, 1905, (52).
- Burian, R. Zu den Versuchen von Kutscher und Seemann über die Oxydation der Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (191-196).
- Zu den Permanganatversuchen von Kutscher und Seemann. L.c., **45**, 1905, (351–351).
- Cohn, M. Darstellung kristallinischer Eiweissstoffe. l.c., 43, 1901, 11-13).

Devaux, H. Membranes de coagulation par simple contact de l'albumine avec l'eau; application au protoplasma. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat.**, 1903-1904**, 1901, (34-38).

Ehrmann, R. Peroxyprot-äuren. Diss. Strassburg i. E., 1903, (28).

Filehne, W. und Biberfeld, J. Aufnahme von Wasser und Salz-durch die Epidermis und über die Hygroskopizität einiger Keratingebilde. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1901, (449-160 ..

Gaehtgens, W. Einfluss hoher Temperaturen auf den Schnielzpunkt der Nährgelatine. Diss. Strassburg i. E., 1901, (41).

Galler, H. Hämatin und seine Spaltungs-Produkte. Diss. Tübingen, 1902, (47).

Grutterink, A. and Graff, C. J. Weevers de. Eine krystallinische Haru-albumose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 472-481.

Haas, K. Hämatin. Diss. Tübingen, 1905,  $(X111 \pm 126)$ .

Hardy, W. B. Colloidal solution. The globulins. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (251–337).

Harries, C. Spaltung des Caseins vermittelst Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2990-2992).

Hassack, K. Galalith. | Kaseinpräparat.] Warenkunde, Wangen i. B., 1, 1905, 13-195.

Henze, M. Haimoeyanin, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1901, 290–298).

- Ergebnisse der neueren chemischen Arbeiten auf dem Gebiete des Blutfarbstoffes, Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 274, 1902, (229-232).
- Hepter, J. und Marchlewsky, L. Blutfarbstoff. Formel des Hämins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Strassburg, 42, 1904, (65-69).
- Heubner, W. Zur Fibrinoglobulinfrage. Le., 45, 1905, (355-356).
- Mytolin, ein Eiweisskörper aus Muskeln. Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (302–312).
- Spaltung des Fibrinogens bei der Fibringerinnung. Diss. Strassburg, 1903, (15).

Hiller, R. Die Absorptionsstreifen des Blutes und seiner Derivate im Ultraviolett. Diss. Rostock, 1904, (32, mit 5 Taf.).

Holst, G. von. "Serosamucin", eine Mucinsubstanz in Ascitesflüssigkeit und Synovia. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, 4145–155).

Hüfner, Gusztav u. Reinbold, Béla. Absorptiometrische Bestimmungen der Menge des Stickoxyds, die von der Gewichtseinheit Methanoglobin gebinden wird. (Ungarisch: Orv. Termt. Ert., Kolozsvar, 1. Orv. sz., 26, (1901), 1905, (105-111).

Hugounenq, L. Les conquêtes récentes de la Biologie dans le domaine du chimisme intestinal. Rev. gén. sci., Paris. 16, 1905, (1081-1091).

Huiskamp, W. Zur Fibringlobulinfrage. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (182-197).

bringlobulin in Fibrinogenlö-angen. (Hollandisch: Utrecht, Onderz Physiol. Lab., (ser. 5). **6**, 1905, (197-201).

Zur Fibringlobulinfrage und Erwiderung. Hopp Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **46**, 1905, (273-279).

Fällung des Serumglobulins im Blutserum mittels Essigsaure. Lc., (394–400); (Holländisch) Frrecht, Onderz Physiol. Lab., (ser. 5), **6**, 1905, (202–209).

**Hunter,** Andrew. Chemical specificity of precipitins. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (327-342)

Inouye, K. Vorkommen einer Lävulinsäure bildenden Atomgrappe in Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg **42**, 1901, (117-120).

und Kotake, V. Darmmucleinsäure. l.e., 46, 1305, (201-205).

**Knoch**, C. Kasein, seine Herstellung und Verwertung. M. J&Zig, Hildesheim, **17**, 1903, (993–994, 1013–1014).

Kobert, Hamoevanin, Rostiek Sitz-Ber, natf. Ges., 1903, (XXI-XXXIV).

Kossel, A. Bildung der Protamine im Tierkörper. Hoppe Sellers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (317-352). Kossel, A. and Dakin, H. D. Protamines, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (755-756).

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1901, (407–415).

Küster, W. Hamatin. l.c., 44, 1905, (391-421).

**Kutscher**, Fr. Zur Abwehr. [Betr: "Oxydation von Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat."] *l.c.*, **44**, 1905, (317-319); **46**, 1905, (305-306).

nnd Schenck, M. Oxydation von Eiweissstoffen mit Calciumpermanganat. (Oxydation von Leim.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (455-459).

— — Oxydation der Thymusnucleinsäure mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 44, 1905, (309-316).

Langstein, L. Kohlehydratbildung aus Eiweiss. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I. 1904, (453-496).

Laxa, O. Einwirkung der Milchsäure auf Kasein und Parakasein. Milchw. Zestralbl., Leipzig, 1, 1905, (538-547).

Levene, P. A. Spaltung der Gelatine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, (8-14, 99-100).

einiger Nucleinsäuren, 8. Matt. Milznucleinsäure. 1 c., 45, 1905, 6370-38%.

and Stookey, L. B. Pankreasuncleoproteid. *l.c.*, **41**, 1904, (404-406).

**Levites**, S. Desamidoalbumine, *l.e.* **43**, 1904, (202–206).

Lotmar, Fritz. Albumosen des krystallisierten Serumalbanins. D. Strassburg i. E., 1904, (31).

Lumière, A., Lumière, L. et Chevrotier, J. Préparation et proprietés d'extraits protoplasmiques de globules du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (142-143).

Maksimovič, S. Une des albumines du sérum du sang de vache. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, 4931-940). Mandel, J. A. und Levene, P. A. Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. 11. Mitt. Nucleinsäure der Kuhmilchdrüse. Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 155-158.

Marchlewski, L[eon]. Idemität des Cholehamatins, Bilipurpurius und Phylloerythrins. Let. 43, 1904. 207 210, 464–468.

Ursprung des Cholehämatins Bilipurpurins . *l.e.*, **45**, 1905. -(466-467).

Mellanby, J. Globulin. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (338-373).

Mezger, O. Hämatin, Reduction der Hämatinsäuren und Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hämatinsäure. Diss. Tübingen, 1902, 48.

Micko, K. Hydrolyse des Fleischextraktes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (393–115).

Mörner, K. A. II. Das "8-Hämin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 41, 1904, 542–547.

den Spaltungsprodukten der Proteinstoffe. *I.e.*, **42**, 1901, (121–131).

—— Bemerkungen zu dem Aufsatze Oswalds "Untersuchungen über das Harneiweiss". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, 4524–533.

**Müller,** Fritz. Antipeptone. Diss. Leipzig, 1903, 32%.

orgler, A. Entstehung von Aceton aus krystallisirtem Ovalbumin. [Internationale Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, 411–414.

Oswald, A. Harneiweiss, Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (234–244).

Ostwald, W. Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Quellung von Gelatine, Arch. ges. Physiol., Bonn. 108, 1905, 563-589); 109, 1905, 277-288.

Otori, J. Spaltung des Pseudomueins durch starke siedende Sauren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, 453–460); **43**, 1904, 474–85).

Otori, J. Oxydation des Pseudomucins und Caseins mit Calcium-permanganat. l.c., 43, 1904, (86-92).

Panormov, A. Columbine, une des albumines du blanc des œufs de pigeon. Russ. St. Peterburg, Zurn, russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, 915-923).

Albumines des œufs de canard. Russ. 1.c., 1923–930).

Piettre, M. et Vila, A. Méthémoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 4350-4352).

--- - L'oxylièmoglobine de cobaye. Action des fluorures  $lx_{ij}$ , (1707-1708).

Robertson, T. B. Influence of electrolytes upon the toxicity of alkaloids. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., 2, 1905, [159]-162;

Ruitinga, P[ieter]. Die Anwendung der biologischen Eiweissreaktion. (Holländisch) Ned. Tijdschr. Geneesk., Amsterdam, 41, 2, 1905. (169–181).

Sadikoff, Wl. S. Tierische Leimstoffe, I. Mitt. Verhalten gegen Salzlösungen und Säure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 46, 1905, 4387-394;

Scheermesser, F. W. Peptische Verdauung des Leims. Diss. Leipzig, 1903, (68).

Schnorf, O. Physikalisch-chemische Untersuchungen physiologischer und pathologischer Kuh-Milch, Schweiz. Arch, Tierheilk., Zürich, **46**, 1904, (197-237, 249-281).

Seemann, J. Oxydation von Leim und Hühnereiweiss mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (229-264).

Siegfried, M. Glutokyrin. *l.e.*, **43**, 1901, (41-15).

Caseinokyrin, I.c., 746-

Bindung von Kohlensäure durch amphotere Amidokörper. *l.c.*, **44**, 1905, .85-96); **46**, 1905, (401–414).

Sikes, Alfred W. Globulin of "albuminous" urine. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, 101-1051.

Skraup, Zd. H. Hydrolyse des Caseins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (274–296).

Steinegger, R. Ammoniakverfahren zum Nachweise von Ziegenmilch in Kuhmilch, Landw, Jahrb, Schweiz, Bern, 18, 1904, (221-222); Schweiz, Milchztg, Schaffhausen, 30, 1904, (No. 23).

**Steudel**, H. Thymusuucleinsäuren. Moppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (165–170); **43**, 1904, (402–405); **46**, 1905, (332–336).

**Sutherland,** W. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin

 $\begin{array}{c} [C_{1426}H_{2364}N_{359}O_{422}S_{15}]\\ Phil.\ Mag.,\ London,\ (Ser.\ 6^*,\ 9,\ 1905,\\ (781-785).\end{array}$ 

Uhlik, M. Heteromorphismus des Pferdsblut-Hämoglobines. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (64–88, mit 1 Taf.).

Vernier, P. D. Présence des albumoses dans le sang et leur disparition au coutact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (169-170).

Ville, J. et Derrien, E.—Sur une combinaison fluorée de la méthémoglobine. l.e., (1195-1197; 1549-1551). [Erratma (1427).]

Wohlgemuth, J. Hydrolyse des Leberproteids, [Nucleoproteid.] Berliu, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (1362– 4364).

— Nucleoproteid der Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (519-523); **44**, 1905, (530-539).

Zaleski, J. Verbindungen des Mesoporphyrins mit Eisen und Mangan. *l.e.*. **43**, 1904, (H-17).

Zanetti, C. U. Sull'ovimucoide e sieromucoide. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (160–164).

Ziemke, E. Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231– 234).

# 4020 VEGETABLE PROTEINS.

Abderhalden, E. und Herrick, J. B. Zusammensetzung des Conglutins aus Samen von Lupinus. Hoppe-Seylers (p-7195)

Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (179–485).

Abderhalden, E. und Reinbold, B. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Sonnenblumensamen und dessen Verhalten gegen Pankreassaft. — l.c., 44, 1905, (281–293).

— Abbau des Edestins aus Baumwollsamen durch Pankreassaft. *Le.*, **46**, 1905, (159–175).

— und Rona, P. Zusammensetzung des "Eiweiss" von Aspergillus ni jer bei verschiedener Stickstoffquelle. Le., (179-186).

und Rostoski, O. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Baumwollsamen und dessen Verhalten gegen Magensaft. Le., 44, 1905, (265–275).

ammensetzung von aus Kiefernsamen dargestelltem Eiweiss. *I.e.*, **45**, 1905, (473–178).

Balland. Blanchiment des farines par Félectricité. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (822–823).

Beulaygue. Méthode de dosage des matières protéiques végétales. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (413-416).

Mack, W. R. Vorkommen von Pepton in Pflanzensamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (259-273).

Małyszczycki, E. Tourbes polonaises, (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (897-905)

Prianischnikow, D. Einwirkung von I" a Schwefelsäure auf pflanzliche Proteinstoffe und deren Zerfall in der lebenden Pflanze. Vortrag. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (804–808).

Ritthausens Klassifikation der pflanzlichen Proteinkörper. Landw. Versuchstat., Berlin. **60**, 1904, 45–27).

Einwirkung von 4 prozent. Schwefelsäure auf das Legumin. *l.c.*, (27–10).

Sellier, E. Einwirkung des Kalkes auf gewisse Stickstoffsubstanzen der Rubensäfte. [Eiweiss-Stickstoff.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1174-1175, 1201-1202).

**Sellier,** E. Jus de betteraves. [Proteide.] [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 3.] Berlin, 1904, (27).

Shiga, K. E nige Hefefermente, I. Ferme stative i in vandlaug der Nuch inbasen, 2. Vorkom nen von Argin ise in Hefe, iloppe Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1994, 502-507.

Winterstein, E. Die aus Richnussamen darsteilbaren Eiweisssubstanzen. Le. 45, 1005, 60-760.

und Pantanelli, E. Die bei der rlytrotyse der Liweissanbstanz der Lupanensa ien entstehenden Monoaninosaaren 12a, 61-68).

. Zaleski, W. Eilweisstildung in reafenden Samen. Ber in, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, 126-133).

#### WHEAT PROTEINS.

Abderhalden, E. und Samuely, F. Zusammensetzung des "Tiadius" des Weizemmennes Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 44, 1905, 1276-283).

Fleurent, a L'action exercée par différents agents physiques et chimiques sur le gla antes arines de blé ; conditions du dosage e ect elément. Ann. chim. ana yr., Paris, 10, 1905. (129-135, 195-1), 238-241, 276-279, 109-312).

Hayashi, (i. Die Peptischen Spaltung prod kte. des. Weizenklebereiweisses wolfn. Arch. exper. Path., Leipzig, 52, 1905, 289-314).

König, und Rintelen, P. Die Proteinstobe des einenkeiders und seine Beziehungen zur Backfahigkeit des Weizehungen e. I. Die Proteinstoffe des Weizehungen zwischen Ibn Kobergshalt und der Backfähigkeit dies Weizehungens. Zs. Unter hogsmittel, Berlin, 8, 1904, (10)-107-721-728.

Lindet e Ammann, L. Influence des élements de la tarine bise sur l'extraction du giut n'e sur la panific tion. Paris, C-3. And. sei , **141**, 1905, 56, 58<sub>2</sub> ; And. chim, a adyt : Paris, **10**, 1905, 451, 77.

Osborne, F. B. and Harris, I. F. Die Prote, corner des Weizenkornes. In Das in Land to hehe Protein und sein Glutam saunge halt. Uebers. Zs. anal. Chem., Weishalen, 44, 1905. 516-525

# COLOURED COMPOUNDS. 5000 GLNERAL.

Armstrong, H. E. and Robertson, W. The significance of optical properties as on oting structure: camphorquinone—hydrazones—eximes—diazo-derivatives; a coatr.bution to the theory of the origin of colour and to the chemistry of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1272-1297; ; fabstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

Biltz, W. Herrn P. D. Zacharias zur Er teignung. (Betr. Theorie des Farbevorgangs.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (184-187).

Zur Theorie des Färbevorganges. 2. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Farbungen. (Mitt. K. Ütescher.) 3. Zustandsaffinität einiger Schwefelf abstoffe. (Tit. P. Behre.) Le., (2063–2077); Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-pays. Kl., 1905, (46-63).

Zur Theorie des Färbevorganges. IV. Farblacke. (Mit K. Utescher, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1.005, 4143-4149)

Fischer, H. Kolloïdale Natur der Starkekerner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Bot Centralbl., Leipzig, Beihe te, **18**, 1905, Abt. 1, (109-432).

Foa, J.—Cromofori, cromogeni e materie coloranti — Napoli, Rend. Acc. sc., s r. 3, 9, 1903. (117-135).

Fox, K. Farbereivo gauge. 1. Dichroismus der gefärbten Fasern. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1995. 257–259.

Georgievics, G. von. Theorie des Farb prozesses. [5. Jacenn Kongress hi angew. Chenne. 2.] Bern. 1904, (851-862).

Hantzsch, A. The constitution and colour of diazo- and a o compounds. London, Proc. Chem. Sec., 21, 1.05, 1289-295)

Hartley, W. N. Observatio's on chemical structure and these physical properties on which the theory of colour is based. London, J. Chem. S.c., 87, 1905. (1822–1831); pabstractic London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (167).

Heermann, P. Farbereiprozesse, III. Beizen-Konzentration und Beizen-konzentration und Beizen-aufmahme bei der primaren Meuallbeizung IV. Die zinnekonomische Frage und die rejetierte Zinnbeizung. V. Basizitat. Basizitatszahl und lötte Rolle bei der primaren Metallfeizung VI. Beiztheorien und generolle Vorgange bei der primaren Metallfeizung.

VII. Fixationsformen der primären Metallbeizungen. VIII. Die repetierten Eisen-, Chrom- und Tonbeizungen. IX. Per Zinn-Phosphat- Prozess. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (335-339, 350-352, 417-423); 15, 1904, (76-78, 85-91, 108-112, 165-170, 183-188, 197-200, 214-219, 325-327, 345-347); 16, 1905, 66-70, 323-326, 340-343).

**Heeman**, P. Richtigstellung des Knapsteinschen Einwandes gegen meine Arbeit. Beizheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. *Le.*, **15**, 1904, (284).

Justin-Mueller, Ed. Färbevorgänge. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (11–16).

Färbevorgänge, A. Absorptionsfärbevorgänge, B. Adhasionsfärbevorgänge, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (862–874).

**Kapff**, S. Beizen der Wolle mit saurem chromsaurem Kali, Leipziger Monatschr, Textilind., **19**, 1904, (664-666, 734-735, 805-806).

**Kehrmann**, F. Farbige und farblose Diimine Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3777–3778).

Knapstein, C. Beizen in der Seidenfärberei: Ein Einwand gegen die Arbeit des Ilerra P. Heermann: Beiztheorien und generelle Vorgänge bei den primären Metallbeizungen. Färberzig, Berlin, 15, 1904. (248-250).

Knecht, E. Färbevorgänge, Eine Erwiderung an Herrn Justin-Mucller, Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, 438-140).

König, E. Lichtempfindlichkeit der Leukobasen organischer Farbstoffe und ihre Anwendung zur Herstellung photographischer Bilder, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. 76 (1904), 11, 1, 1905, (94-96).

Linder, E. and Picton, H. [Dyeing, a phase of coagulation.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1906-1926); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (240-241).

Ney, W. Zusammenhang von Farbe und Konstitution bei tautomeren Verbindungen untersucht an den Fluorenoxalsäureeste n. Diss. Tübingen, 1904, (V+51).

**Ohnmais**. Chemismus der Kembinationsfärbungen. Zur Kenntnis der

Eiweissstoffe, Sudd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, 563-565.

Pringsheim, H. H. G. farbte und ungefärbte Diimine. Ber'in, Ber. D. chem. Ges., 38, 1105, 3351-3356).

Růžicka, V. Theorie der vitalen Farbung, Zs. wiss. Mikrosk, Leipzig, 22, 1905, 91–98).

Schmidlin, J. Comparaison thermochimique entre rosaudines et leucandines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 542-514.

———— La constitution des sels de rosanilines et le mecanisme de leur trans:ormation, l.e., 602-604).

rosanilines. l.c., (676).

L'action des basses températures sur les matières colorantes. *l.c.*, (731-732).

La théorie des matières colorantes, l.e., (871-873)

Smedley, Ida. Origin of colour.
 Derivatives of fluorene. London, J.
 Chem. Soc., 87, 1905, (1249-1256);
 Falstraer] London, Proc. Chem. Soc.,
 21, 1905, (224).

Stobbe, H. Chemische Lichtwirkung und Chronatropie. Verh. Ces. D. Natl., Leipzig, 76, 1904, H. I. 1905, 665.

Szabrański, W. Théorie des natières colorantes organiques (Folonais Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (886-892, 905-913).

**Wahl**. Progrès realisés dans le domaine des matières colorantes en 1902 Monit, sei. Quesn., Paris, (ser. 4 : **17**, 1903, (881-889).

Zacharias, P. D. Hin, W. Biltz zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Farlevorgangs.] Berlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, 816).

# 5010 COLOURED SUBSTANCES NOT DYESTURES.

Alway, F. J. and Gortner, R. A. The n elecular weights of the yellow nitroso complements. An er Chan, J., Paltimere, Md., 32, 1964, 4406-463)

Decker, H. and Solonina, B. [Ethers of dithymolylan ine at dol thymoquinone-thymolomide.] Perlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, 664-68.

nitrosées du thymole. (Russ.) St. Peter-

burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1564-1565); 37, 1905. (123-129); St. Peterburg, 1905. (10).

**Graebe**, C. [Alizarine dimethyl ether.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (152-153).

**Jackson**, C. L. and **Clarke**, L. [Rosocyanine,  $C_{14}ll_{14}O_4$ . Formed by the action of boric and sulphuric acids on curcumin.] l.c., (2711–2712).

Lidov, A. P. et Gulinov, G. N. Sur un pagment vert de la lignine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc -verb. 202-205).

Roemwolt, G. Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg, 1902, (75).

Sachs, F. und Sachs, L. [Methyl-4-dimethylaminophenylcarbinol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

Tschugzeff, L. Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer-Derivate, I.c., (2899–2914).

Vorländer, D. [Piperonal hydrochlorides and hydrobromide.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1–80).

Willstätter, R. und Kalb, L. [Sodium salt of diphenoquinhydrone violet coloured. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232-1241).

#### Flavonols.

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. [3',1'-Dioxyllavonol and derivatives—yellow substances.] *l.c.*, 2177–2182).

**Edelstein**, Anna und **Kostanecki**, St. von. [1] Oxyflavonol and 1] oxyflavonone and derivatives—yellow substances.]  $Lx_{st}$  (1507–1509).

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. 3' - Oxyllavonol, 3' - methoxyllavonol and 2'-oxy-3-methoxychalkone yellow compounds. [Le., (933-935).

Kostanecki, St. von und Rudse, Fr. 3.1,3′,1′-1′etraoxyflavonol and derivatives yellow compounds.] Le., (935–938).

# Fulgides.

Stobbe, H. (Coloured phenyl and phenylmethyl fulgides, also tri and tetraphenylfulgenic acids. *I.e.*, (3673–3682).

**Stobbe**, H. [Yellow dimethylphenyl and dimethyl-p-tolyl fulgides.] *l.c.*, (3893–3897).

and red furyldimethyl, furyldiphenyl and difuryl fulgides.] l.c., (4075-4081).

o, and p-nitrophenyldiphenyl fulgides
--orange red substances. Le., +10801087

——— und **Leuner**, K. [Yellow steroisomeric dimethylamylfulgides.] *l.e.*, 3897–3903).

#### NATURAL PIGMENTS.

Arcichovskij, V. Zoopurpurin, ein neues Pigment der Protozoa (*Blephisarma* lateritium [Ehrb.]. Arch. Protistenkunde, Jena, **6**, 1905, (227-229).

Griffiths, A. B. Composition of certain invertebrate pigments. Chem. News, London, 91, 1905, (90–91).

On Micrococcus glutinis: a new chromogenic microbe. [The composition of the pigment produced when the microbe is grown on gelatin.] l.c., (97–98).

Lidov, A. P. et Gulinov, G. N. Un pigment vert de la lignine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 202-205).

Marchlewski, L. and Matejko, Wl. Bixin, the colouring matter of *Bixa orleana*. I part. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (745-753).

Onfroy, P. Recherches des matières colorantes dans les absinthes, J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (99–104); Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (59–62).

Staal, J. Ph. [Identität des Skatalroths mit Urorosein und] die Muttersubstanz des s.g. Skatalroths im normalen Menschenharn. Holländisch: Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 6, 1905, (156–196); Arnhem, 1905, (49).

Wolff, H. Melanotische Pigmente. Beitr. ehem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (176–188).

# Phacophycaca colours.

Molisch, H. Branner Farbstolf der Phaeophyceen und Diatomeen. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen, (131–141). Tswett, M. Kritische Bermerkungen zu Molischs Arbeit über die Phaeophyceen-Farbstoffe. *l.e.*. Abt. 2, 1905, 273–278).

# Blood pigments.

Buraczewski, J. et Marchlewski, L. La matière colorante du sang et la chlorophylle. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 44 A, 1904, [1905], (258-262).

Freund, M. Beziehungen des Blutfarbstoffs zum Blattfarbstoff. Frankfurt a. M., Jahresber, physik. Ver., 1903-1904, 1905, (42–43).

Goldmann, H. und Marchlewski, L. Blutfarbstoff. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (415-416).

Hetper, 1. und Marchlewski, L. Blutfarbstoff, *l.e.*, **45**, 1905, (176-182).

Hansen, F. C. C. Eisenhämateïn, Chromalaunhämateïn, Tonerdealamhänateïn, Hämateïnlösungen und einige Cochenillefarblösungen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (45-90).

Henze, M. Arbeiten auf dem Gebiete des Blutfarbstoffes. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 274, 1902. (229– 232).

Hetper, J. und Marchlewsky, L. Blutfarbstoff. Formel des Hämins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (65-69).

Marchlewski, L. Wahrscheinlichkeit der Identität des Phylloerythrins und Cholehämatins. *I.c.*, **43**, 1904, †207– 210).

———— Identität des Cholehämatins, Bilipurpurins und Phylloerythrins. l.c., (464–468); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., **44** A, 1904, [1905], (263–266).

— Ursprung des Cholehämatins (Bilipurpurins). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **45**, 1905, (466–467): Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (743–745).

Les progrès récents de la connaissance de la matière colorante du sang et de la chlorophylle. (Polonais)

Ctiem, pols., Warszawa, **5**, 1905, (**797**–806).

Milroy, J. A. Reduced acid haematin and some of its derivatives. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (xii-xiy).

Pregl, F. Kohlenoxydhämochromogen, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 44, 1905, (173–181).

Riegler, E. Reagens zum Nachweis der verschiedenen Blutfarbstoffe oder der Zersetzungsprodukte derselben. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (539-541).

Zaleski, J. Verbindungen des Mesoporphyrins mit Eisen und Mangan. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (11-17).

Ziemke, E. Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231–234).

# Chlorophyll.

Griffiths, A. B. On geranium chlorophyll. Chem. News, London, **91**, 1905, (76).

Marchlewski, L. Chlorophyllchemie. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (422–426).

### . Skatole Red.

Maillard, L. C. Chromogen des sogenannten Skatolrotes, (Berichtigung.) L.c., 46, 1905, (515–517).

Rössler, C. Skatolroth und ahnliche Harufarbstoffe. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (847–855).

Staal, J. Ph. Das Chromogen des sogenannten Skatolrotes im normalen Menschenharn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 236– 262).

# 5020 DYESTUFFS.

# GENERAL.

Barbier, Ph. Nouvelles matières colorantes directes. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (152-154).

Bernthsen. Die Teerfarbstoffe in neuerer Zeit. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (158–163, 180–183, 203–208).

**Binz**, A. Verwendung der wichtigeren organischen Farbstoffe. Bonn, 1905, (VIII+43).

Binz, A. Fortschritte auf dem Geldete der künstlichen organischen Farbstoffe insbesondere im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, 321–327, 347–354).

Bucherer, H. Th. Die Teerfarbenchemie zu Beginn des 20. Jahrhunderts. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1841–1851, 1873–1883, 1959).

Cain, J. C. and Thorpe, J. F. The synthetic dyestoffs and the intermediate products from which they are derived. Eondon, 1905, (xy+405).

Chlopin, G. W. Die Resultate der Prüfung von 50 Teerfarbstoffen durch Versuche an Menschen und Tieren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (169–172).

Dreher, C. Beizenfarbstoffe, Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (229-230).

Ehlert, W. Die Farben und ihre Töne. Technische Anleitung zum Anlegen, Mischen und Drucken von Tonfarben. Leipzig, 1905, (23, mit 6 Taf.).

Eibner, A. Natürlicher und künstlicher Krapplack. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (152-154).

Ersatzmittel. l.c., +164-167.

farbstoffen. L.c., 174–178).

Friedlander, P. Teer- und Farbenchemie Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, 1901), 1905, (449-518).

Fortschritte der Teerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. 1902-1904. Berlin, 1905, (VI + 834).

Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chencie. 2] Berlin, 1901, (672-676).

Georgievics, G. von. Fortschritte der Teerfarbenfabrikation. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (902-905).

Gnehm, R. Organische Farbstoffe, [Chemisch-technische Untersuchungs methoden, hrsg. von Georg Lunge, 3.] Berlin, 1905, (878–1211).

Krüss, P. Absorption organischer Farbstoffe im Ultraviolett. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, :257–296, mit 5 Taf.<sup>4</sup>

Lauterbach, F. Geschichte der in Peutschland bei der Färberei angewandten Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung des mittelalterlichen Waidbaues. Leipzig, 1505, (V+113).

Liebermann, C. Beizenfarbstoffe. [5. Intern. kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (881–893); Färberztg, Berlin, 14, 1903, (197–199).

Meyer, Richard und Spengler, Oskar. Zur Constitution der Phtaleïnsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1318–1333).

Pauli, R. Die elektrolytisch-organischen Farbstoffe und einige hieraus folgende Deduktionen. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1902, (385–386, 401–403).

**Prud'homme**, M. Nouveaux colorants hydraziniques. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905. (155-156).

Les produits de réduction des oxyanthraquinones. l.e., (115-420).

Reverdin, F. Revue des matières colorantes nouvelles au point de vue de leur application à la teinture. Monit sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (33-39, 244-250, 566-573, 819-824); 19, 1905, (194-201).

Schachtel, G. Zulässigkeit kunstlicher Farbstoffe zum Färben von Lebensmitteln. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1011–1048).

Schultz, G. Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoße. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (669–672).

Schwalbe, C. Farbstoffe, Bericht über das 1.-4. Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, 631-640, 751-751, 783-785); 4, 1905, (82-85, 106-109, 202-205, 222-226); . . . 1. Vierteljahr 1905. l.c., (419-423, 443-445).

Wahl. Les matières colorantes nouvelles. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, 11142-1151).

Walter, J. Erfahrungen eines Betriebsleiters. Hannover, 1905, (X+337, mit 12 Taf.).

Zerr, G. und Rübencamp, R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lfg 2-21, Dresden, 1905, (33-672).

#### DYEING.

Biltz, W. Theorie des Färbevorganges. I. Messungen über die Bildung

anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Mit K. Utescher.) 2. Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Mit P. Behre. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (46-63).

Buntrock, A. und Rauber, E. Schwächung der Baumwollfaser beim Färben mit Schwefelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1902, 3-4, 21-22, 123-121).

Curtis et Lemoult, P. L'affinité des matières colorantes artificielles pour le tissu conjonctif. Paris, C-R. Acad, sei., 140, 1905, (1606–1608).

**Delmart**, A. Die Die Stück- und Kammgarn-Färberei in ihrem ganzen Umfange. Ein Praktisches Hilfs-, Lehrund Musterbuch für Färberei-Techniker . . . Lfg 7-13. Leipzig, 1903-1904, (251-586).

Dreaper, W. P. Theory of dyeing. Part 11. Pseudo- and de- solution. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (223-228).

**Dürsteler,** W. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Farberztg, Berlin, **16**, 1905, (83-85).

Erdmann, E. Ursolfärberei Färben von Rauchwaren). Zs. angew. Chem, Berlin, **18**, 1905, (1377–1382).

Friedlander, P. Chemische Technologie der Spinnfasern. [Farbstoffe.] Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (519-529).

Georgievics, G. von. Abhängigkeit der Farbe und des Beizfärbevermögens der Oxyanthrachinone und ihrer Sulfosäuren von ihrer Konstitution. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (185– 192).

Göhring, C. F. Färberei von Fäden und Geweben. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 211-233).

**Hegel,** S. Neuerungen auf dem Gebiete der Chromgerbung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (950-961).

Herzfeld, J.—Das Färben und Bleichen von Baumwolle, Wolle . . . Tl 2: Die Bleicherei, Wäscherei und Karbonisation. 2., Aufl. von F. Schneider. Berlin, 1905, (XVI+450).

Kirpitschnikoff, S. Oxydation der höheren Homologen des Anilins auf der Faser. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (233-231); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (199-500).

Knecht, O. Reaktionen von neueren kinstlichen Farbstoffen auf der Faser, Färbertztg, Berlin, 15, 1904, (118-121, 131-139).

Lehne, Adf. Tabellarische Uebersicht über die künstlichen organischen Farbstoffe und ihre Anwendung in Färberei und Zeugdruck. Mit Ausfärbungen jedes einzelnen Farbstoffes und Zeugdruckmustern. ErgBd 2. Lfg 1.2. Berlin, 1905, XVIII+1-32).

**Lessing**, J. Lichtechtheit, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (894–895).

Michaelis, L. Theorie des Färbeprocesses. Med. Woche, Berlin, 1901, 69-70;

Pappenheim, A. Zur Aufklärung der chemischen Natur des Weigertschen und Unnaschen Elastinfarbstoffes nebst Mitteilungen über Schnellfärbung des elastischen Gewebes und neue schnelfärbende Elastinfarbstoffe. Mit Fr. Pröscher. Monatshefte Derm., Hamburg, 39, 1904, (134-146).

Schaposchnikoff, W. und Minajeff, W. Das erhöhte Anfarl en der mercerisierten Baumwolle und dessen Ursachen. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (81-84).

Schmid, H. Anwendung der haltbaren Hydrosulfite in der Druckerei, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (609-613).

Sicherer, W. von. Farben und Farben. Natur u. Kultur, München, 2, 1905, (432-434, 453-456).

Sommerhoff, E. O. Farbungen der Derivate des Trinitrobenzols auf Seide und Wolle. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (209).

Theis, F. C. Färben der Baumwolle mit Schwefelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (387–390, 395– 399).

**Ullmann**, G. Apparatefärberei. Berlin, 1905, 'X=250).

Zacharias, P. D. Neuerungen auf dem Gebiete der Gerberei (Gerben mit Farbstoffen). [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (994–997).

Zerr, G. und Rübencamp, R. Ilandbuch der Farbenfabrikation. Lehrbuch der Fabrikation, Untersuchung und Verwendung aller in der Praxis vorkommenden Körperfarben, Lfg 1. Dresden, 1905, [Umschlagt, 1904], (32, mit 2 Tab.).

# Formation of spots.

Georgievics, G. von. und Müller, A. Eine Fleckenbildung in Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, 67-68, 75.

Gianoli, G. Die rötlichen Flecken auf mit Zinn beschwerten Seidenstoffen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905. (1083--1084).

Göhring, C. F. Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, 468-69, 76-77, 86-87.

Massot, W. Ursache der Fleckenbildung auf Seidenstoffen im Lichte der neuesten Untersachungsergebnisse. Leipziger Monatschr. Textilind., 18, 1903, 23-21, 98-99; 19, 1904, 216-247, 311-315).

Sisley, P. Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg. Braunschweig. 1, 1993, 91.

# ANTHRACENE DYES.

Bally, O. Neue Synthese in der Anthracenreihe und über neue Küpenfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 191-196.

Freund, M. Neue Anthracenfarbstoffe. Frankfurt a. M., Jahresber, physik, Ver., 1903-1904, 1905, 444.

Lagodziński, K. 1,2-Anthrachinon.— 1. 1,2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate. II. 1,2-Aminoanthrol und dessen Derivate.—V. Ueberführung des 1,2-Triacetylaminoanthrols in 1,2-Aminooxyanthrachinon. VI. 1,2-Anthrahydrochinon. VII. 1'eberführung des 1,2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, 59-89.

Maffezzoli, F. Authrachinon-orthodicarbon-saureanhydrid. [Versuche zur Darstellung eines Anthrachinonindigos.] Diss. Freiburg i. Br., 1901, (18).

Sachs, H. Derivate des Authrachinons. Diss. Freiburg i. Br., 1901, 36).

# AZO DYES.

Alway, F. J. and Bonner, W. D. Unlagerung der Azoxybenzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2518-2520.

Bosch, E. Aethylbenzylanilin. [Azofarbstoff C<sub>25</sub>H<sub>73</sub>OX<sub>3</sub>.] Diss. techn. Hochschule. München, 1904, 48.

Busch, M. und Bergmann, Ed. o-Aminoazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (105-113).

Heidenhain, M. Anwendung des Azokarmins und der Chromotrope. Zs. wiss, Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (337–313)

Julius, P. Die angeblichen Azofarbstoffe aus ββ-Dinaphtol. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (12).

Kalb, L. Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimins. [Azofarbstoffe.] Diss. München, 1905, 86.

**Kehrmann,** F. Azoxonium-Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2952–2962, 3604–3607).

Logothetis, A. Azo- und Amidoazokörper. Diss. Halle a. S., 1995, (88).

Morgan, G. F. and Richards, F. E. Azo-colouring matters derived from αstetrahydro-α-naphthylamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (652–654).

Noelting, E. and Kopp, E. Amido-p-dichlorbenzol. [Azofaristoffe, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3506-3515).

Paul, L. Systematik der Azofarbstoffe, Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 4809-4816.

Pauli, R. Synthese der Azofarbstoffe auf Grund eines symbolischen Systems. Leipzig, 1901, (XXVIII-528).

Schultz, G. Welche einheitliche Nomenklatur ist für die komplizierten Azofarbstoffe (Polyazofarbstoffe) zu empfehlen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (877–881).

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (72).

Teichner, H. Constitution der Oxyazokorper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3377-3380.

Urich, W. Oxazinverbindungen. Emige substantive Farbstoffe der Oxazolreihe. Indollarbstoffe. Diss. Basel, 1901, 59±1). Wedekind, E. Azolarbstoffe der Santoninreihe. [5, lutern, Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (979– 984).

# DIAZO DYES.

Battegay, M. Hystazarin. Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniomsalzen. Diss. Basel, 1904, 800.

Busse, F. Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins. Disa. Tubingen, 1905, (64).

Flachslaender, J. Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarbstoffe. Diss. techn. Hochschule, München, 1902, (24).

Hantzsch, A. Syndiazotate als prinaire Producte der Reaction zwischen Nitrosobenzolen und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2056–2062).

Ichenhäuser, E. Einige Disazofarbstoffe aus Phenol und Kresolen. Diss. München, [1905?] (40).

Kielbasinski, W. Kombination von Gelbholzextrakt mit Diazoverbindungen. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, (109).

Schmidt, O. Neue Bildungsweise von Diazoverbindungen und eine allgemeine Methode zur Constitutionsbestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3201-3210, 4022-4023).

Schwalbe, C. Haltbarkeit des diazotierten Paranitranilins, Zs. Farbenchem, Berlin, **4**, 1905, (433–438); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (757–762).

Tröger, J., Hille, W. and Vasterling, P. Einwirkung von schweftiger Säure auf Diazo-m-tohuolchlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. Prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535).

Vock, R. Diazoverbindungen. Diss. Würzburg, 1903, (35).

#### CYANINE DYES.

**Book**, G. Constitution der Cyaninfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3804–3806).

**Hübl**, A. Freiherr von. Absorptionsund Sensibilisierungsspektrum der Cyanine. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (183–190).

Jackson, C. L. und Clarke, L. Rosocyanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2711-2712).

Kobert. Hämocyanin, Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (XXI-XXXVI).

# OXYFLAVONE DYES.

Bernstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. Hydroxylärmere Vorstufen des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2177-2182).

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. 4'-Oxyflavonol. l.e., (1507-1509).

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. 3'-Oxyflavonol I.e., (933-935).

Kostanecki, St. von und Nitkowski, S. Synthese des Fisetins. *I.c.*, (3587-3589).

und Rudse, Fr. Ein Isomeres des Quercetins. l.c., 1935 - 938).

# TRIPHENYLMETHANE DYES.

**Baeyer,** A. Dibenzalaceton. [Fuchsin.] *I.c.*, (569).

Dürrschnabel, K. und Weil, H. Einwirkung der schwelligen Sänre auf die Triphenylmethan-Farbstoffe. *I.c.*, (3492–3496).

Georgievics, G. von. Carbinole. Fuchsin etc.] l.e., (884-886).

Gerlinger, P. Einfluss von Kernsubstituenten auf die Nüance des Malachitgrüns. Nebsteinem Anhange. Zur Umlagerung echter Farbbasen in Carbinole und echter Farbstoffevanide in Leukocyanide. Diss. Zürich, 1901. (80).

Graf, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. [Meldola-Blau; Rhodaminfarbstoff B.] Diss. Würzburg, 1903, (63).

**Heffter**, Λ. Die bei der Autoxydation des Eosins entstehenden Producte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3633–3634).

Heller, G. und Meyer, H. L. Fluoresceïn und die Nichtexistenz des β-Dinitro-p-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (197-200).

Kielbasinski, W. Eine neue Reaktion der Phenolphtaleinfarbstoffe auf der Frser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (95–96).

**Lambrecht**, R. und **Weil**, H. [Carlothiols of malachite green,  $C_{23}\Pi_{26}N_2S$  and crystal violet,  $C_{25}\Pi_{31}N_3S$ .] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (270–282).

**Noelting**, E. Constitution des Fluoresceins. *l.c.*, (4023).

———— und Dziewoński, K. l.c., (3516-3527).

Pelet, L. et Redard, V. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (541-542); Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (xxiii).

Redard, W. Méthodes de dosage volumétrique de la fuchsine, et contribution à l'étude des dérivés diazoïques de la fuchsine. Thèse, Lausanne, 1904, (16+1).

Reitzenstein, F. und Runge, O. Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methaukohlenstoff auf den Farbcharakter der Triphenylmethanfurbstoffe. J. prakt. Chem, Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (57-132).

Sand, J. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3642-3654).

Schmidlin, J. Composés additionnels chlorhydriques des sels des rosanilines; leur dissociation, thermochimie et constitution. Paris, C.-R. Acad. sei., 138, 1904, (1645-1647).

Nomenclature des rosanilines. *l.c.*, **139**, 1904, (504–505).

Tétraoxycyclohexanerosaniline, nouvelle catégorie de dérivés incolores. *l.c.*, (506–507).

Carbinol sels et cyclohexanerosanilines; phénomènes de décoloration. *l.e.*, (521–524).

———— Comparaison thermochimique entre rosanilines et leucanilines,  $le_{\alpha}$  (542-544).

La constitution des sels de rosanilines et le mécanisme de leur transformation. *Le.*, (602-601).

Wahl, A. Constitution des matières colorantes du triphénylméthane. Rev. gén. sei., Paris, **16**, 1905, (558–568).

# p-Rosaniline

Neutral and acid sulphite.

Dürrschnabel, K. und Weil, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3192-3196).

# Tetramethylrhodamine

and tetraethylrhodamine and the corresponding bases.

Also diethylrhodamine, aporhodamine etc.

Noelting, E. and Dziewoński, K. l.c., (3516-3527).

# NATURAL DYESTUFFS OF VEGETABLE ORIGIN.

Andiran, L. de. L'"isohémateïne," matière colorante brune dérivant du bois campêche et d'un usage récent en impression. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (385-388).

Biltz, W. Farblacke. (Mit K. Utescher.) Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (271–281).

**Dorschky**, K. Lakmusfarbstoffe. Diss. Erlangen, 1904, (41).

Fendler, G. Eine farbstoffhaltige Droge aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (215-216).

Hackemann, A. Mit welchen Farbstoffen arbeitet die Natur? Natur u. Kultur, München, 2, 1905, (614-618).

Herzig, J. Fortschritte in der Chemie der natürlichen Farbstoffe. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (345–349).

Junghahn, A. Technologie des Querbracho-Extraktes. Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (617-624).

# Brazilin.

Funk, C. Brasilin and Hämatoxylin. Diss. Bern, 1904, (36).

Herzig, J. und Pollak, J. Brasilin und Hämatoxylin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2166-2168).

Rost A. Haematoxylin, Diss. Bern, 1904, (83).

**Schmid**, C. Isomere des Brasileïns und Haemateins aus der Benzopyranolreihe. Diss. Tübingen, 1905, (61).

# Catechins C15H14O6

Perkin, A. G. [Catechin and acacatechin and their oxidation; also their acetyl derivatives and tetramethyl ethers and the oxidation of the latter.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (398–405); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (89).

#### Coxin.

Büchner, E. W. Coxin. Phot. Centralbl. Halle, 10, 1904, (108); Phot. Rdsch., Halle, 18, 1301, (108).

# Cyanomaclurin C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>

Perkin, A. G. Cyanomachurin [and its acetyl, benzoyl, disazobenzene and acetyldisazobenzene derivatives; also its constitution.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (715-722). [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (160).

Ellagic a id.

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. Some oxidation products of the hydroxybenzoic acids and the constitution of ellagic acid. Le., 11412-1130); [abstract] Proc. Le., (185-187).

# Indigo.

Bartal, A. Darstellung des Indigblaues. (Ungarisch) M. chem. F., Budapest, 11, 1905, (88-91).

Binz, A. Indigkarmin, [5, Intern. Kongress für augew. Chemie, 2,] Berlin, 1904, (972–975).

Metho len zur quantitativen Bestimmung des Indigos. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, .840-848.

and Kufferath, Λ. Verbesserte Methode zur Analyse des Indigos mit Hydrosu fit. Färberztg, Berlin, 14, 1903 (225-226).

Bloxam, W. P. Our present knowledge of the chemistry of indigo. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, 1974–987).

Cholin, N. Oxydation de l'indigo par le permangamate de potisse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, (1521-1524).

**Eulenberg**, Félix. indigo. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (54-58, 76-78).

Freund, M. Fabrikation von künsthichem Lidigo nach Sandmeyer's Verfahren. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (40).

Heidrich, M. Der natürliche und künstliche Indigo, Natur u. Kultur, München, 2 1965. (364-365).

**Henneberg**, F. Waidbereitung in Thuringen. ChemZtg Cothen, **29**, 1905, (55-56).

Herz, P. Nebenr actionen bei der Darstellung des Piperonalindiges und seine Oxydation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2853-2860).

Bidioxymethylenindigo, sein Auf- und Abrau Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (34).

**Lepetit,** R. Dérives de l'indigo. Mülhausen, Bull. See in . **75**, 1905, (379–382)

Michel, F. Eine Verbindung des Formaldehyds mit dem Indigo. Diss. Erlangen, 1903, (26).

Miller, O. K. Oxydation de l'indigotine. (R.ISS.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 20-21.

Möhlau, R. Kolloidaler Indigo. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (901–904).

Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? Le., (836-840).

Salmony, A. Eine neue Indigosynthese nebst einer Uebersicht über die bisherigen Indigosynthesen, sowie Indigoschnielzen und Reinigungsverfahren unter Berücksichtigung der Patentliteratur. Berlin, 1905, (44).

# Indigo blue

Synthesis from dimethyldianilidomaleate.

Salmony, A. und Simonis, H. Verbindungen der Dibrom- und Dichlor-Maleinsäure und ihre Urberführung in Indigo. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2580-2601).

**Schmid,** C. Indigo, Südd, ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (561–562, 572–573).

Wedekind, E. Waidmühle bei Wisbech England). ChemZtg, Cothen, 28, 1904, 1229-1230:

Zänker, W. Fortschritte in der Verwendung von künstlichem Indigo. Farberztg, Berlin, **14**, 1903, (369-371, 384-387).

# $\begin{aligned} & \textbf{Benzoflavine} \\ & & C_{21} H_{19} N \cdot i.e. \\ & N H_2. C_6 H_2 Me \bigg\langle \Big|_{DL} \bigg\rangle C_6 H_2 Me. N H_2 \end{aligned}$

Hewitt, J. T. and Fox, J. J. Studies in the acridine series. Part H. Action of methyl iodide on benzoff vine 2: 8-diamino-5-phenyl-3: 7-dimethylacridine. [The diacetyl and tetracetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1058–1062); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215–216).

# Phthaleine.

Meyer, R. The constitution of phthalein salts. London Rep Brit. Ass., 1904, 1905, (509-512).

# Prune

[-Dimethylaminophenoxazoneoxycarboxylic acid and the benzenesulphonate, di and triacetates.

# Diacetylleneoprune

 $\label{eq:energy_def} \text{Me}[X,C_{2}H_{3} < \frac{XH}{J} > C_{2}H_{2}(CO_{2}Me^{-1}OAc)]_{2}$ 

Gnehm, R. und Bauer, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (249-277).

# Purpurogallin.

Perkin, A. G. [And its tetramethyl ether.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 211–212.

# iso Purpurogallone C<sub>11</sub>H<sub>1</sub>O<sub>5</sub>

**Perkin**, A. G. [and its anhydride and tetramethyl ether.] *l.c.*, (211–212).

# Pyrrolblue B. $C_{24}\Pi_{18}O_{2}N_{4}$ and the disulphonic acid also their acetyl derivatives.

**Liebermann**, C. und **Häse**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, [2847–2853].

### Rutin.

Brauns, D. H. Cappern-Rutin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Capparis spinosa. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (556–560).

# Sophorin.

Brauns, D. H. Sophorin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Sophora japonica. Le., (547–556).

# DYE STUFFS NOT OTHERWISE CLASSIFIED.

Behrend, R., Meyer, E. und Rusche, F. Condensationsproducte ans Glycoluril and Formaldehyd. [Entfärbung von Farbstoffen.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (1-37).

Berblinger, H. Indanthren. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, 834.

Besthorn, E. und Ibele, J. Neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2127-2129).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. Mit A. Stohmann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (245–364); **71**, 1905, (432-451). Claussner, P. Thiele's Xylol-Oxydation und Terephtalaldehydgrün. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2860–2862).

Decker, H. und Solonina, B. Ueber Xitrosophenolfarbstoffe 111. (Ethers of dithymolylamine and thymoquinone-thymolimide.) Let, (64–68). Berichtigung, Ebenda, (720).

Deiglmayr, Ivo. Kondensations- Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3- Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1, 4-Benzo-Pyranols. Piss. Tiibingen, 1903, 94).

Dieckmann, W. und Beck, L. Farbstoffe aus Furfurol, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4122-4125).

Dillen, Ed. Indanthren C und S. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (277, 283-281).

Düring, Ε. γ-Pyrophtalone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (161–164).

Eliasberg, J. Matières colorantes vertes obtenues par condensation de la nitrosodiméthylaniline avec les benzophénones polyhydroxylées. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (157-158).

Erber, J. Amidoalizarine. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (49).

**Feiks**, E. Einige neue Pyrogenfarbstoffe der Gesellschaft für chemische Industrie in Basel. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (24–26).

Fischer, O. and Hepp, E. Einwirkung von Hydroxylamin auf Aposafranone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3435-3438).

Formánek, J. Beziehungen zwischen Konstitution und Absorptionsspektrum der Thiazime und Thiazone. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (33–38, 61–67, 238–244, 263–264).

Freund, M. und Lebach, G. Indolfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2610-2652).

Gadamer, J. Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin and p-Dimethylamidoanilin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (43–49).

Gnehm, R. und Bauer, L. Oxazone, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (219-277).

**Graebe**, C. Alizarindimethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (152-153). Haler, W. T. Entwicklung der Schwefelfarben. Zs. Textilind., Leipzig, 9, 1905, (1-3).

Haller, A. Produits de condensation du benzène, du toluène et de la dinéthylaniline avec le tétraméthyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [5, lutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 547–552.

**Hantzsch**, A. Oxonium- und Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2143-2154).

Hartmann, E. Chinone, Chinole und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (420–423, 129–431– 441–443).

Heintschel, E. Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. [Farbstoffe der Fluorongruppe.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2878– 2883).

Herbig, W. Türkischrotöl and die Einwirkung konzentrierter Schwefelsäure auf Olivenöl. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (293–296, 309–315, 397–403, 423–426); 15, 1904, (21–24, 38–16).

**Hofmann**, K. Konstitution des Chinophtalons und Isochinophtalons. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (59).

Hofmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267-275); **342**, 1905, (364-374).

**Hollenweger,** W. Condensationsfähigkeit der  $\beta_1$ -Amido- $\alpha_3$ -napthol- $\beta_4$ -sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (49).

Jbele, J. Neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Diss. München, 1905, (33).

**Jackson**, C. L. und **Clark**, L. Formel des Curcumins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2712-2713).

Kerhmann, F. und Gottrau, H. de. Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat auf Naphtophenazoxon. *l.c.*, (2574–2578).

König, W. Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 72, 1905, (555-562).

Kostanecki, St. von und Schreiber, B. Ein Isomeres des Kämpferols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2748-2751).

**Lagodzinski**, K. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf Chinone. *l.c.*, (2301–2306).

**Litter**, H. Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden, 1905, (90).

Mannich, C. Einwirkung von Salpetersäure auf Phloroglueintrimethyläther. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, 501–512; Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, 16–56).

Merkel, H. Bromproducte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben. Disstechn, Hochschule. München, 1902, (51, mit 1 Taf.).

Meyer, R. und Hartmann, E. 1.3,6-Trioxy-naphtalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3915-3956.

Mielecke, W. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S., 1904, (59).

Molisch, H. Amorphes und kristallisiertes Anthokyan. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen. (145-160).

Munkert, A. Normalfarben, Stutt-gart, 1905, VII+171;

Oster, H. Indophenine, Diss. Berlin, 1905, (68).

**Paul**, L. Naphtolsulfosäuren, Zs. augew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1605–1608).

**Pfannenstiel**, A. o-Chinen und ound p-Chinenimine. Diss. München, 1905, (53).

Pomeranz, H. Einwirkung von Alkali auf Schwefel. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (392–393).

Prud'homme, Maurice. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. [Farbstoffderivate der Diamine.] Mülhausen, Bull. Soc. Ind., 75, 1905, 43-44).

Räuber, E. Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfosaure, Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (58).

Richter, G. Alizarin-Astrol. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (153).

Riess, G. Das 3,5-Dimethoxy-benzoylacetophenon und chinoide Alikömmlinge des 1.4-Benzopyranols. [Benzopyranolfarbstoffe]. Diss. Tübingen, 1903, 63. **Röver**, E. Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen, 1904, (52).

Sachs F. und Bargellini, G. Condensation von Flavindulin mit Methylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1742-1745).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2.4. Diaethoxybenzoylaceton zu I. I. Benzopyranolen und Synthese des Resaceteins. [Benzopyranolfarbstoffe.] Diss. Tübingen, 1904, (V+86).

Schlenk, W. Metall-I-sobutyr- Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komp'exer organ, Metallverbindungen. [Farbstoffnatur des Cobalto- u. Nickelo-Adins.] Diss. Munchen, 1905, (51).

Schmid, H. Un nouveau brun d'oxydation dérivé de la paraphényiènedamine et son emploi pour l'article enlevage. Mulhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (405–409).

Schmidt. O. Die Santoningruppe. [Azofarbstoffderivate.] Diss. Tübingen, 1902, (15).

Schulz, M. Einige neue α-Cyanbenzylund -methyl-Aniline und aus solchen darge-stellte α-Carbonamide und α-Cyanazomethine. Diss. Berlin, 1905, (64).

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. Neue Nachtazinsynthese aus o-Aminoazok erpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1811–1822).

Vidal, Raymond. L'existence et le rôle des fonctions mercaptan dans les couleurs sulfurées directes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (25-27)

Vidal, R. Konstitution von Anilieschwarz. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, 457.

Vollenbruck, A. Fluorindine der Naphtalinreihe, Diss. Basel, 1901, 48.

Wagner, A. Ochronose, Diss. Freiburg a. Br., 1904, (53).

Weil, St. Carmine. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (597-603).

Weinschenk, A. Eine von der Indulioschmelze prinzipiell sich unterschendende Beziehung zwischen aromatischer Azoverbindung und aromatischen Amie. Zs. Farbenehem., Berlin, 4, 1905, 337–339. Wieland, H. Bromeyan und Hydroxyhamm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1445-1461).

Zincke, T. und Würker, W. Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid. [Pyridinfarbbasen.] Liebigs Ann. Chem., Lepzig, 339, 1905, (193-201).

und Mühlhausen, C. Arylaminderivate des Furfurols und deren Finwandlung in Pyridinverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3324–3329).

# 5500 OPERATIONS IN ORGANIC CHEMISTRY.

**Fischer,** E. Anleitung zur Darstellung organischer Praparate. Braunschweig, 1905, (XIV+100).

Gattermann, L. Die Praxis des organischen Chemikers. Leipzig, 1905, (XII+352, mit 1 Tab.).

Henle, F. and Schupp, G. Einwirkung vo.r. Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1363-1371).

Lavaux, J. Action du chlorure de méthylène et du chlorure d'ilominium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci , 139, 1901, (976-978).

Meyer, R. und Pfotenhauer, H. Wech-elseitiger Austausch aro: atischer Complexe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (3958–3963).

Mohr, E. Die Hofmannsche Reaktion J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 72, 1905, (297–306)

Müller, H. Anlagerung von Oxyden des Stickstoffs an ung sattigte o gardsche Verbindungen. Diss. Gottingen, 1904, 765.

Neuberg, C. and Federer, M. Spaltung von Baremkörpern, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

Stepanov, A. V Elimination du halogene lu noyau aromatique par l'action du sodium et de l'alcool éthylique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc-verb. 1324).

#### ACETYLATION.

Kühn, A. Verhalten der Gruppierung N-C-N gegen Acy'is rungsmittel – Diss. Erlangen, 1904, (31). **stillich**, O. Rolle der Schwefelsäure bei der Acetylirung mit Essigsäureanhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1241–1246).

#### CHLORINATION.

Cohen, J. B., Dawson, H. M. Crosland, P. F. The action of chlorine on boiling toluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1035-1037; [abstract] Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (211).

Mühlhofer, H. Einwirkung electrolytisch erzeugter Halogene auf organische Verbindungen. Diss kgl. techn. Hochschule. München, 1905, (36).

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. The replacement of hydroxyl by bromine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189).

#### DISTILLATION.

Aisinman, S. Kontinuierliche Destillation in der Erdöl-Industrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (510–527).

Eberlein, L. Versuche einer Trennung von Aldehyd, Aceton und Essigsäure durch fraktionierte Destillation. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (41-42, 49-50).

**Löw-Beer**, O. Die kontinuierliche Destillation des Teers. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (8-11).

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten, die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (478-488).

Vigreux, H. Nouveaux réfrigérants et nouvelles colonnes à rectilier. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (676-677).

# ELECTROLYSIS.

Elbs, K. Bedeutung der Elektrolyse für die präparative organische Chemie. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (594-615).

Hay, F. W. Electrolyse and trockene Destillation einiger Salze der Pimelinsäure. Diss. Leipzig, 1903, (30).

Möller, J. Organisch-elektrochemische Reaktionen und deren Anwendung in der chemischen Technik. Chem. Zs., leipzig, **4**, 1905, (126-128, 155-157); Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1905, (227-231, 249-253); **12**, 1905, (6-11, 24-27, 51-57).

(D-7195)

Walther, J. Synthese von organischen Sauren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure [durch Elektrolyse.] Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 9, 1903, (326–328, 361–363, 403–405, 443–444).

### ESTERIFICATION.

Bogojawlensky, A. und Narbutt, J. Esterificirungsversuche. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (3344-3353).

Eschweiler, W. Ersatz von au Stickstoff gebundenen Wasserstoffatomen durch die Methylgruppe mit Hülfe von Formaldehyd, Le., (880-882).

**Graebe**, C. Esterbildung mittelst Dimethylsulfat. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (244-249).

Menschutkin, N. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2465-2466).

Pinner, A. and Franz, A. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. *Le.*, (1539–1548).

Seybold, W. Einfluss räumlicher Faktoren auf den Prozess der Alkylierung. Diss. Zürich, 1904, (65).

**Taylor,** W. W. [Preparation of esters by distillation of alcohol and acid with benzene.] Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (831–834).

# EXTRACTION.

Bruns, W. Extraktion unter Druck Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (659-661); Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (410-411); Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (113-147).

und Warme. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (677-681).

Gewinnung dickflüssiger Extrakte. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (845).

Ein neues Extraktionsverfahren. ApothZtg, Berlin, **19**, 1901, (898-901).

Herzog, J. Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (804-805).

——— Gewinnung dickflüssiger Extrakte. *l.e.*, (888).

3 x

# HYDROLYSIS.

Braun, J. v. Nene Methode zur Aufsplätung cyklischer Basen. Verh. Ges. D. Nath, Leipzig. **76**, (1904). II, 1.1905, 498-101.

Gössling. Aufspaltung stickstoffhaitiger Ringe. Allg. ChemZtg. Lübeck. 5, 1905. 808-810.

# NITRATION.

Endres, A. Nitrierung mittelst Aerhylnitrat. Diss. Wurzburg, 1902,

Martinsen. H. Reaktionskinetik der Nitrierung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, 385-435.

Matuschek, J. Herstellung von Nitroprodukten organischer Verbindungen. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 115.

Osten, H. Nitrirung bei Gegenwart von Phosphorsäureanhydrid. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905. 152– 155).

#### OXIDATION.

Burns, P. S. The action of mercury salts in the oxidation of naphthalene with sulphuric acid. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 682-683).

Claussner, P. Thiele's Xylol-Oxydation und über Terephtalaldehydgrün, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 12860-2862.

Ditz, 11. Oxydierende Wirkung des unreihen Aethers. l.c., (1400-1410).

Fenton, Il J. II. Influence of radium radiations on atmospheric oxidation in presence of iron. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1995, (512).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. 1. Abh.)

—1. Ozonide sauerstoffhaltiger Substanzen; von K. Langheld. II. Isonierie der Oel- und Elaidinsäure; von C. Thieme. III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von II. Türk. 1. Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Succindialdehyds. 2. Constitution des Dimethylheptadiens; von Harries und Weil. 3. Constitution eines Dimethylpentadiens. IV. Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Weiss, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, 311–375, mit 1 Taf.

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Oxydation von Oxalsäure. II. Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsultat. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905. 3963-3971.

Kraft, H. Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, 44).

Rossolimo, A. J. Die oxydirende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 774-775).

Schoorl. N. L'oxydation et la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1995, 327-330.

Wurster, C. Reagentien für Oxydation und Reduktion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, '690-692'.

#### REDUCTION.

Blanc, G. Sur la réduction des anhydrides d'acides bibasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 1213-1214).

Darzens, G. Hydrogénation des cetones aromatiques par le nickel réduit. Nouvelle méthode de synthèse des carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. szi., 139, 1904, 868-870.

Franzen, H. Reduction von Oximen und Hydrazonen mit Zinkstaub und Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1415-1417).

und **Deibel**, W. Reductionswirkungen der Organomagnesiumverbindungen. *I.e.*, 2716-2718).

Goldschmidt, H. Reaktionskinetik der Reduktionsmethoden. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (588–594).

Henle, F. Reduction von Carbonsaurederivaten zu Aldehydderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1362-1639).

Mailhe, A. Hydrogénation des aldoxines. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1691-1693).

——— Hydrogénation des cétoxines. Synthese d'amines nouvelles. Lc., **141**, 1905, 113-115.

Mecklenburg, W. Die Sallatierschen Reaktionen. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (609-611).

Metzger, F. Reduktion der Ketone. München, 1904, 425. Sabatier, Paul et Senderens J. B. Nouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moléculaire basées sur l'emploi de métaux divisés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (319-432). 2° partie. Le., 433-488).

Michelhaus, H. Einwirkung des Phosphors auf organische Verbindungen. [Reduktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1725-1728).

# Electrolytic Reduction.

Brand, K. Herstellung von  $\beta$ -Arylhydroxylaminen durch elektrochemische Reduction von aromatischen Nitrokörpern. *I.e.*, (3076–3078).

Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege. l.c., (4006–4015).

Ekstein, K. Die elektrolytische Reduktion von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid in sehwefelsaurer Lösung. Diss. Würzburg, 1903, (36).

Hesselmann, E. J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-Amino-Azo-Verbindungen. Diss. Giessen, 1905, (67, mit 1 Tab.).

Löb, W. Bedeutung des Kathodenmaterials bei der Reduktion des Nitrobenzols. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (666–673).

Marie, C. Réduction électrolytique des acides nitrocinnamiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1248–1250).

Réduction électrolytique des composés incomplets. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (442–444).

Mettler, C. Die elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1715–1753).

Naumann, K. I. Einfluss des Kathodenpotentials auf die elektrolytische Reduktion schwer reduzirharer Substanzen.—2. Elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brucins. Diss. Würzburg, 1904, (V + 79).

Petersen, J. Reduktion der Oelsäure zu Stearinsäure durch Elektrolyse. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (549-553).

(D-7195)

#### SYNTHESIS.

Bakunin, M. Sulle condensazioni in presenza di metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, +195-496); Rist. da Napoli, Rend. Acc. sc., tser. 3, 9, 1903, (58-59).

Claisen, L. Synthesen unter Anwendung von Natriumannid. I. Anwendung des Natriumannids für die Condensation der Ketone mit Säureestern. (Mit R. Feyerabend.) 2. Alkylirung von Ketonen unter Anwendung von Natriumannid. (Mit R. Feyerabend.) 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumannid. (Mit R. Feyerabend.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 693–709).

**Diels**, O. und **Bunzel**, F. Versuche zur Synthese von Fluoren-Abkommlingen. *Le.*, (1186–1498).

und Plaut, G. Verwendbarkeit der Oximither für Condensationen. Lc., (1917-1921).

**Dimroth**, O. Neue Synthese von Diazoaminoverbindungen. Synthesen mit Aziden, *l.c.*, (670-688).

Gattermann, J. Synthesen mit disubstituierten Formamidinen. Diss. Freiburg i. Br., 1901, (34).

Goldschmidt, C. Reaktionen mit Formaldehyd. Kondensationen.] Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (363).

**Houben**, J. Synthese von Aldehyden mit Hilfe von Ameisensäure. *l.c.*, 667-668).

Kipper, H. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2490–2193).

Löb, W. und Joist, M. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. 4. Mitt. Verhalten des Perchlorathylens, Acetylchlorids, der Trichloressigsäure und des Bromoforms. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951-955).

Michael, A. Synthesen mit Natracetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2083-2096).

Vorgänge bei den Synthesen mit Natrium-Malonester und verwandten Verbindungen. l.c., 3247-3234.

906

Niemczycki, S. Synthesen mittels Zinkchlorid, Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 12-5; (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 44 A, 1904 [1905], (129-132).

Synthesis.

Rüggeberg, F. Synthesen mit disubstituierten Formamidinen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, 430.

Sachs, F. and Craveri, M. Condensationen mit 1.2-Naphtochinonsulfonsaure— 1<sup>a</sup> / Ehrlich-Herter'sche Reaction a. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3685-3696).

Schulze, E. Methoden, die zur Darstellung organischer Basen aus Pflanzensäften und Pflanzenstrakten verwendbar sind? Landw. Versuchstat.. Berlin, 59, 1904, 344-354.

Magnesium organic syntheses.

Abegg, R. Zur Theorie der Grignard-chen Reactionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4112-4116).

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Die Grignard'sche Reaction bei Dibalogeniden. l.c., (1296-1298, 3259-3267).

Baeyer, A. Die Grignard'sche Reaction. I.c., 2759-2765.

Bauer. Organomagnesium-Verbindungen und ihre Anwendung zur chemischen Synthese. Südd. ApothZtg. Stuttgart, 44, 1904. (607-608).

Bischoff, C. A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2078– 2083).

Busch, M. und Rinck, A. Produkte der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Alkylidenbasen. *l.c.*, (1761-1772).

Gössling, W. Die Grignard'sche Reaction und ihre Anwendung zur organischen Synthese. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (483-485, 503-501).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagne siumhaloiden auf Amine, Ammeniume, Amine und Hydrazine-Salze und eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3017-3021).

Klages, A. Organische Synthesen mit Hilfe der Grignard'schen Reaktion. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (19-23).

Pfeiffer, P. Fortschritte in der Chemie der metallorganischen Verbindungen (bis 1. Januar 1905). Chem. Zs., Leipzig, **4,** 1905, (315–318, 339–343, 363–364).

5500

Sachs, L. Magnesiumorganische Verbindungen. Diss. Berlin, 1905. (80).

**Schmidt**, J. Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen, Samml, chem. Vortr., Stuttgart, **10**, 1905, 67–146.

Spengler, O. Die Grignard'sche Reaktion. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (185-187).

Tschitschibabin, A. E. Neue Synthesen mit Hülfe der magnesiumorganischen Verbindungen. 1. Eine neue Darstellungsweise von Säureestern. 2. Einwirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566).

Metal ammonium syntheses.

Chablay. Action des métaux-ammoniums sur les dérivés halogénés du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1262-1263).

**Lebeau**, P. L'emploi des métaux-ammoniums en chimie organique; préparation des carbures forméniques. *l.c.*, (1042–1014).

# ANALYTICAL CHEMISTRY. 6000 GENERAL.

Résumé of the progress of analytical chemistry in the United States since June 1900, prepared by W. F. Hillebrand. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin, 1904, (135-550).

Bender, C. Das Nehmen von Durchschnittsproben für die chemische Analyse, Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 309–312.

Biltz, A. Fortschritte auf dem Gebiete der analytischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (262–264); Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (137–138, 117–118, 201–293).

Bollenbach, 11. Neuere analytische Arbeiten. l.c., (511-512).

Brandt, L. The sensitiveness of chemical reactions. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23862). **Chapman**, A. C. Analytical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (118-168).

Charitschkoff, C. Die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (280–281).

**Dennstedt**, M. Vereinfachte Elementaranalyse für wissenschaftliche Zwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3729–3733).

Vereinfachte Elementaranalyse und ihre Verwendung für technische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1134–1137).

Vereinfachte Elementaranalyse. Schnellmethode. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (52-54).

—— Die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (275–280).

**Fabre**, Ch. L'unification des méthodes d'analyse. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (196–407).

Fresenius, W. Darstellung der Analysenergebnisse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (32–36).

Gonnermann, M. Ein neues Verfahren bei der chemischen Analyse. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (889-891).

Gooch, F. A. The handling of precipitates for solution and re-precipitation. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (ser. 4), 20, 1905, (11-12, with illus.); [Uebers. von I. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (208-210).

Goppeleroeder, F. Anwendung der Cappilaranalyse. I. Bei flarmuntersuchungen. II. Bei vitalen Tinktionsversuchen. Basel, Verh. Natf. Ges., 47, 1904, (198, mit 130 Taf., 12 Pls.).

Heermann, P. Berechtigung der Gesichts-, Geruchs- und Geschmacksempfindungen als analytische Daten. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (585-586).

Hermann, H. Elementaranalyse organischer Substanzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (686-698).

Hillebrand, W. F. Miscellaneous methods of inorganic analysis and assay. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.] Berlin, 1904, (410–459). Hillyer, H. W. Ultimate organic analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (503–505).

Lunge, G. Entstehung und die Arbeiten der internationalen Analysen-Kommission. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (210–214).

Medicus, L. Bericht über die Fortschritte der analytischen Chemie. H. Halbjahr 1902, I. und H. Halbjahr 1903, I. u. H. Halbjahr 1904 u. l. Halbjahr 1905. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1903-04, (8-11, 193-196, 424-426, 115-417, 732-735); 4, 1905, (245-249, 532-534).

Neumann, A. "Säuregemisch-Veraschung". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, (32–36); Arch. Anat. Physiol, Physiol. Abt., Leipzig, **1905**, 208–218).

Neumann, M. P. Die analytische Chemie im I und 2. Vierteljahr 1905. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (337–340, 703–706).

Raumer, E. von. Verwendung der Gärmelhoden im Laboratorium. Zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (705– 726).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Revision der Atongewichte von Natrium und Chlor. [Beeinflussung der Analyse durch Okklusion.] [Cebers. von I. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56-135).

**Tammann**, G. Anwendung der thermischen Analyse. *l.c.*, **45**, 1905, (24–30); **47**, 1905, (289–313).

Thiel, A. Analytische Mitteilungen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (513–514).

Weil, H. Eine Elementaranalyse nach Dennstedt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (282–283).

Welbel, B. Les recherches du laboratoire chimique de la station expérimentale Plotianskaïa du prince Troubetskoi en 1903. (Russ.) Odessa, 1904, (31, av. 1 pl.).

White, J. Standard methods or analysis. London, J. Soc. Chem. Lidust., 24, 1905, +390-391).

#### Tables.

Gattermann, L. Die Praxis des organischen Chemikers. Leipzig, 1905, (XII+352).

Gerhardt. Tabellen zur Berechnung von Ammoniaksuperpho-phaten. Chem-Ztg. Cöthen, **29**, 1905, (194).

Kämpfer, Th. Tabelle zur Berechnung des Magnesiumpyrophosphats auf Phosphorsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, Beilage. (1-25).

Küster, F. W. und Münch, S. Tabelle zum Einstellen normaler Salzsäure nach dem Volumgewicht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (150-152).

Lehmann, P. und Stadlinger, H. Hilfstabellen zur raschen Berechnung des ursprünglichen Extraktgehaltes der Bierwürze nach der Formel

 $e = \frac{100 \ (E + 2,0665 \ A)}{100 + 1,0665 \ A}. \quad Zs.$ 

anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (679–687).

Pechmann, H. von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidiert von O. Piloty. München, 1905, (40).

Reformatskij, S. N. et Michajlenko, Ja. I. Introduction à l'analyse chimique et tables de l'analyse chimique qualitative. (Russ.) Kiev, 1904, (73+45).

# Analytical Text-books.

Arnold, C. Anleitung zur qualitativen Analyse anorganischer und organischer Stoffe, sowie zur toxikologisch- und medizinisch-chemischen Analyse nebst einer kurzen Einführung in präparative Arbeiten . . 5. Aufl. Hannover u. Berlin, 1905, (VIII+278).

**Bailey**, G. H. Elements of Quantitative Analysis. London and New York (Macmillan), 1905, (X + 246).

Dannemann, F. Leitfaden für den Unterricht im ehemischen Laboratorium. [Analyse.] Hannover u. Leipzig, 1905, (VII+59).

Duchowicz, B. Manuel d'analyse chimique qualitative. (Polish) Lwów, 1905, (52).

Formanek, J. Die qualitative Spectralanalyse anorganischer und organischer Körper. Berlin, 1905, (X1+333, mit 6 Taf.).

Fresenius, C. R. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfän-

ger und Geübtere bearb. Bd. 2. Braunschweig, 1905, (XVI+872).

Friedheim, C. Leitfaden für die quantitative chemische Analyse unter Mitberücksichtigung von Massanalyse, Gasanalyse und Elektrolyse. Berlin, 1905, (XVI+648, mit 2 Tab.).

Green, A. L. and Vanderkleed, C. E. A course in qualitative inorganic chemistry. Lafayette, Ind., [1904], (158).

Gutbier, A. und Birckenbach, L. Praktische Anleitung zur Massanalyse. Erlangen, 1905, (IV+87).

Harris, E. P. [Assisted by G. G. Pond.] A manual of qualitative chemical analysis. Northampton, Mass., 1904, (320).

Heermann, P. Koloristische und textilchemische Untersuchungen. Uebersetzung der Stud. Zelenov, Dobrov und Lui. (Russ.) Moskva, 1904, (XIII+1+490+5).

Hoppe, J. Analytische Chemie. Tl 1: Theorie und Gang der Analyse. Tl 2: Reaktionen der Metalle und Metalloide. Leipzig, 1905, (124, mit I Tab., 137).

Kossel, A. Leitfaden für medizinischchemische Kurse. Berlin, 1904, (71).

Leimkuhler, F. E. Qualitative chemical analysis. Dayton, O., [1904], (2l. +63).

Lunge, G. Techno-chemical analysis. Transl. by Alfred J. Cohn, New York and London, 1905, (vii+136, with illus.).

Memminger, A. Qualitative analysis brief. Philadelphia, 1904, (124, with illus.).

Miller, E. H. Notes on quantitative analysis for mining engineers. Sch. Mines Q., New York, N.Y., 25, 1903, (21-59, 119-182, 221-255).

Nikolajev, P. D. L'analyse quantitative minérale. l Partie. (Russe) St. Peterburg, 1904, (92).

Ostwald, W. Die wissenschaftlichen Grundlagen der analytischen Chemie. Leipzig, 1904, (XII+223).

Rüdorff, Fr. Anleitung zur chemischen Analyse nebst einem Anhang: Quantitative Uebungen. Berlin, 1905, (IV+58).

Sherman, H. C. Organic analysis. Sch. Mines Q., New York, N.Y., 26, 1901, (1-47).

Tollens, B. Einfache Versuche für den Unterricht in der Chemie. Für agrikulturchemische Laboratorien zusammengest. Berlin, 1905, (VII+85, mit 7 Taf.).

Treadwell, F. P. Analytical chemistry, Tr. from 2d German ed by W. T. Hall, Vol. 1. Qualitative analysis, New York and London, 1903, (xi+460); Übers, von A. S. Komarovskij unterder Redaction von L. V. Pisarevskij, (Russ.) Odessa, 1904, (XIV+417+1).

# APPARATUS.

**Atwater**, R. M. Graduates. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (268).

Barth, J. Nouveau colorimètre et l'analyse colorimètrique de quelques substances. Thèse Genève, 1904, (77).

**Bismer,** O. Apparat zur Ermittelung minimaler Zuckermengen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (587).

Brill, O. Einige Erfahrungen beim Gebrauch der Mikrowaage für Analysen. Berlin, Ber. D. chem. Ges, 38, 1905, (140-146).

Bujard, A. Apparat zur Entnahme von Wasserproben für bakteriologische und chemische Zwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (221– 222).

**Dupont**, Fr. L'unification des échelles saccharimétriques et l'adoption d'une échelle à poids normal de 20 grammes. [5. Intern Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (129–135).

Eschbaum, F. Das Uricometer von J. Ruhemann. Pharm. Ztg, Berlin. 49, 1904, (925-926).

Felgentraeger. Die Fortschritte in der Konstruktion von Analysenwagen. [5. Intern Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (238-246).

Fieber, B. Apparat zur Untersuchung von Gasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (80).

Fleischer, J. Trichteraufsatz zur Paraffinbestimmung in Mineralöldestillaten. *l.c.*, (489).

Formánek, J. Wie hat sich das Spektroskop zur Prüfung von Farbstoffen in Substanz und auf der Faser bewährt? [5. Iutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (848– 54). Frings. Die Modelle 1905 der kombinierten Alkohol-und Säurebestimmungsapparate nach Frings. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (235–236).

Frühling, R. Messpipette mit selbsttätiger Einstellung und einem Zweiwegehahn für Zu- und Ablauf. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1515– 1546).

Funke, P. Der Paul Wolffsche Bodenprufer auf kohlensäuren Kalk für selbstauszuführende Bodenuntersuchungen. D. landw. Presse, Berlin, **31**, 1904, (347).

Gawalowski, A. Schlämmkolben für die mechanische Thonanalyse. Stein u. Mörtel, Berlin, **6**, 1902, (61).

Göckel, H. Bürette für fehlerfreie Titration in der Warme und bei Siedetemperatur. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1208); Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (99–100).

Automatische l'ipette und Bürette. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (63).

Prüfung chemischer Messgeräte. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (15–19).

Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte nit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (333–344).

Goldiner. Kartoffelwage nach Parow. Zs. Spiritland., Berlin, 28, 1905, (61, 358-359).

Gordin, H. M. Ein Perkolator-Schüttelrohr für die Bestimmung der Alkaloide nach der amerikanischen Pharmakopöe. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1129).

Graber, H. V. Eine Bleidose für die mikrochemische Silikatanalyse. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (247–248).

Groll, F. Stativ zur Elektroanalyse mit rotierender Elektrode. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (698–699).

Heraeus, W. C. Der elektrische Verbrennungsofen System Heraeus. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (218– 219).

Herzberg, W. Reimanns Aschenwage. Berlin, Mitt. kgl. Materialprügsamt, 23, 1905, (307). Hillebrand, W. F. Combustion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904. 548-550.

Höft, H. Brauchbarkeit des Magermilchprüfers von A. Bernstein. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw.. H. 4, 1905, (18-22).

Immendorff, H. Passon's Kalkmesser. Landw. Ann. Restock, N.F., 42, 1903, 37-38.

Ivanov, V. N. Une burette nouvelle pour l'analsye volumétrique. Russ.) 8:, Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905. 91-92.

Jenner, N. Absorptionsgefäss zum Auffangen von Schwefelwasserstoff bei Schwefelbestimmungen in Stahl und Eisen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 292-293; ChemZtg. Cöthen. 29, 1905, (186).

Jolles, A. Apparate zur Blutuntersuchung. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 97).

Jung, C. Apparat zur automatischen Bestimmung der Kohlensäure in Rauchgasen ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, 415-416)

Katz, J. Büretten mit angeschmolzenem Frichter. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, 27.

Cöthen, 29, 1905, 489.

Kleine, A. Apparat zur Bestimmung des Schwefels in Elsen und Stahl. *Le.*, (1129); Stahl n. Elsen, Düsseldorf, 23, 1993, 780-781; 25, 1995, 1306.

Laboratoriumsapparate.
Destillationskolben zur Arsenbestimnung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1901, 218.

Kreider, J. L. A convenient apparatus for determining volatile substances by loss of weight. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., Ser. 1, 19, 1905, 488-190, with illus.; [Uebers.]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 451-157.

**Kreidl,** A. Apparate, [5, Intern Kongress für augew, Chemie, 1,] Berlin, 1901, 554-558.

Krüger, F. Messpipette mit einem Hahn. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1914) 1645. Landerer, R. Das Acidimeter von Dr. Citron. Stuttgart, Med. CorrBl. ärztl. Landesver.. **75**, 1905, (45-46).

Lunge, G. Büretten mit selbsttätiger Füllung u. Einstellung. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (1185).

Matthes, H. Refraktometrische Bestimmungsmethoden. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904. 298-209.

Mayer, O. Urometer. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, 432).

Meissner, R. Der "Säuremesser" von Desaga. Weinbau, Mainz. 23, 1905, (62).

Meyer, Th. G. Titrierautomat: "Titer constant" mit selbsttåtiger Füllung, Nullpunkteinsteilung und Ueberlaufverhinderung, ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 1279

Mittler, H. und Neustadtl, L. Ein Apparat zur Entnahme von Proben aus Reservoiren und Vorlagen, sowie zur Ermittelung des Wasserstandes in denselben, Le., 1186.

Möller, J. Einige neuere Apparate für Massenuntersuchungen von Zuckerrüben. Allg. ChemZtg, Lübeck. 5, 1905, 766-767, 787-788, 807-808.

Mohr, O. Anwendung des Zeissschen Eintauchrefraktometers im Brauereilaboratorium. Wochenschr. Brau., Berlin. 22, 1905, 616-620.

Neumann, A. Ein Apparat für genaue Salzsaurebestimmungen an kleinen Mengen von Magensaft. Zentralbl. inn. Med., Leipzig. **26**, 1905, 569-573.

Nowicki, R. Absorptionsgefäss zur gewichtsanalytischen Benzolbestimmung. Schillungs J. Gasbeleucht , München, 48, 1965, 292–293 .

Neue Laboratoriumsapparate. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, 4771–772 .

Ottenberg, G. Spektralanalytische mit dem Quarz-Spektrographen vorgenommene Untersuchungen reiner und kapillaranalytisch abgetrennter gelber Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung pharmakognostisch wichtiger Körper. Diss. Bern, 1904, 120, mit 1 Taf.).

Passon, M. Neuer Apparat zur Bestimmung des kohlensauren Kalkes in Ackererden für praktische Landwirthe. . . . Breslau, Zs. LandwKammer, **5**, 1901, (1034–1035).

Pellet, H. Untersuchung der frischen Schnitzel, Studie über Presse "Ohne Gleichen" ("Sans-Pareille") und ihre verschiedenen Nachahmungen. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1357-1361).

**Pieraerts**, J. Pipette. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (587-588).

**Range**, P. Schlämmapparat. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (172–173).

Riesenfeld, H. Ein neuer Apparat zur Bestimmung kleiner Mengen von Kohlensäure. Kohle u. Erz, Kattowitz, 2, 1905, (57-60).

Rispler, A. Laboratoriumsapparat zur Untersuchung des Steinkohlenteeres. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (488).

Sachs, Fr. Sollen die chemischen Messgefässe nach der alten Mohrschen Methode oder nach der neuen in Frankreich und Deutschland angenommenen offiziellen Methode graduiert werden? Vortrag. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, 11006-1008).

Faut-il graduer les appareils de chimie d'après l'ancienne méthode de Mohr en d'après la nouvelle métho le adoptée officiellement en France et en Allemagne? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (144-154).

Schloesser, W. Einrichtung und Prüfung massanalytischer Messgeräte. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1608–1610).

Schöler, G. Ein schnellwirkender Kaliapparat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (569-570).

Schönrock, O. Zur Bestimmung des Hundertpunktes der Ventzkyschen Skale von Saccharimetern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904. Techn. Tl. (521– 558).

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzneker, Brennstoffen und Rübensamen. Le., 1905, Techn. Tl, (1005-1048).

Schulze, J. H. and Marienhagen, G. Wasserbestimmer [für Getreide und Malz]. [In: Das Versuchs-Kornhaus und seinen wiss. Arbeiten. Hrsg. von J. F. Hoffmann.] Berlin, 1904, (593-505).

Schumacher, H. Apparat zur kolori metrischen Bestimmung von Kohlenstoff im Eisen nach der Eggertzschen Methode. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, 403).

Seyffert, K. Saccharometeranzeigen. Branntweinbreuner, Thomaswaldau, 24, 1905, 537-538).

Simon, J. Ein neuer Apparat zur Bestimmung des Staub- und Wassergehalts in Abgasen. Stahl u. Eisen. Düsseldorf, **25**, 1905, 1009).

Steinlen, R. L. Tiegelkühler zur Bestimmung der Alkalien nach L. Smith. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (364–365; Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (247).

——— Fällungsgefass für quantitative Analyse. ChemZtg, Cöthen, **29** 1905, 991-992.

Stiepel, C. Neues Kalkkalorimeter. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, 583–586).

Der Glyzerinometer zur Ermittelung des Glyzeringehaltes in den Glyzerinwässern. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, (832).

Sulima-Samujlo, A. F. Appareils pour la détermination gazométrique de l'acide carbonique dans Pair. Thèse. (Russ.) St. Peterburg, 1901, 74+2.

Tortelli, M. Das Thermoleometer, ein Apparat für den Nachweis der Verfalschung von Olivenöl und anderen Pflanzen- und Teerölen. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 530-532 f.

Tôth, Julius. Apparat zur Bestimmung der Unterschiede die sich beim Verbrennen—Verrauchen—der Tabake ergeben. Zs. angew. Chem., Bertin, 17, 1904, (1818–1822).

Ulsch, K. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Trockensubstanz. Zs. Brauw., München, (N.F., 28, 1905, (153-455).

Vogtherr, M. Ein neuer Kjeldahl-Apparat. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1651-1654).

Voigt, K. Röhren-Trockenapparat, hauptsächlich für Trocknung im Kohlensäurestrom. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (691-692).

Gasaussaugvorrichtung für analytische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 473.

wagner, B. Neue Methoden der quantitativen Bestimmung mit dem Leiss'schen Eintauchrefraktometer. Zs. off. Chem., Plauen. 11, 1905, 404-407.

Wagner, J. Bemerkungen zu vorstenen em Aufsatze. [Betrifft: W. Schloesser. Einrichtung und Prüfung massanalytischer Messgeräte.] Zs. angew. Chem., Perlin. 17, 1904. 1610-1611).

Wald, Franz. Neuer Apparat zur Sauerstoffbestimmung in Lisen und anderen Metallen mittels Wasserstoff. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904. 69-70;

Wdowiszewski, H. Ein verbesserter Orsat-Apparat für die Analyse von Hochofen-, Generator- und Grubengasen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 261-264.

Weinstein, B. Neue amtliche Vorschriften über die Eichung von Aräometern und von Messgeräten zur chemischen Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin. 17, 1404. 1745–1754).

Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (344–347).

Weiwers, J. Apparat zur Bestimmung der Jodzahl in Fetten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (841-842).

Wentzky, O. Verwendung des Zeissschen Eintauch-Refraktometers bei der Wertbestimmung der künstlichen Mineralbrunnen, Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 10, 1904, (77-79, 113-116).

Withelmi, A. Ein neuer Sulfid-Schwefelbestimmungs-Apparat von vielfacher Verwendbarkeit, z. B. zur Bestimmung des Schwefels und Kohlenstoffs in Eisen und Stahl etc., besonders geeignet zur Betriebskontrolle bei der Abrostung sulfidischer Produkte, wie Zinkblende, Pyrit etc. Kohle u. Erz, Kattowitz, 28, 1905, (757-762).

Windisch, K. Zusammenstellung von Apparaten zur einfachen Weinuntersuehung für Praktiker. Weinbau, Mainz, 20, 1902, (475-476, 495-496).

Wohltmann, F. und Schneider, P. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Ammoniak-Absorption des Bodens. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (810-811).

Wulff, Aug. Transportable Einrichtung für chemische Untersuchungen bei Klaranlagen an Ort und Stelle. *l.c.*. (991).

Yoder, P. A. A new centrifugal soil elutriator. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (933-942, mit 2 Taf.).

Apparatus for Dairy Analysis.

Baumert, G. Das Butter-Refraktometer. Wandtafel für Lehrzwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (134–137).

Bernstein, A. Apparat zur Untersuchung von Butter. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (286); Landbote. Prenzlau. **26**, 1905, (509-510).

**Dominikiewicz**, M. Praktischer Apparat zur Fettbestimmung nach Gottlieb-Rösescher Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (711-712).

Eichloff, R. Versuche mit dem Laktoskop von Paasch & Larsen, Petersen in Horsens. Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905, (123-130).

Gauss, C. Flach- oder Rund-Butyrometer? Milchztg, Leipzig, 33, 1904. (792-793).

Gerber, N. und Hugershoff, F. Kritik einer "Beurteilung von Flach- und Konvex-Butyrometern". Antwort an Herrn Dr. Roerdansz. l.c., (691-692).

Gerber, N. und Wieske, P. N. Gerbers neue Original-Butyrometer "Plan" und "Convex". l.c., (403).

——— "Plan-" und "Konvex"-Butyrometer mit breiter Skala und rundem Lumen kontra Flachbutyrometer. Eine Richtigstellung. *l.c.*, (481–483).

Hesse, A. Apparat zur Fettbestimmung in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1051–1052).

Klein, J. Versuche mit dem Milchschmutzprüfer Patent Fliegel. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (305-307).

Koehler, R. Brauchbarkeit des Bernstein'schen Magermilchprüfers. Landbote, Preuzlau, **24**, 1903, (671–672).

Lauterwald, Fr. Branchbarkeit des Milchfettbestimmungs-Apparats "Laktoskop". MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (607-609).

**Löwe**, F. Eine Nenerung am Butter-Refraktometer. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, 15-16.

Lohnstein, T. Demonstration eines neuen Apparates zur Milchfettbestmmung, nebst Bemerkungen zur quantitativen Feststellung des Milchzuckers und des Milcheiweisses. Vortrag. Berlin. Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 98-107.

Lührig, H. Neue Form von Butyrometern zur Bestimmung des Fettgehaltes in den Butter nebst kritischen Bemerkungen in der Methodik der Butterprüfungen auf massanalytischem Wege. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (953-955).

Pitsch, M. Neue und alte Flachbutyrometer! Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (453-454).

Konvex-Butyrometer. l.e., 534-532.

Röhrig, A. Verbesserter Apparat zur Milchfett-Bestimmung nach Gottlieb-Röse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (531–538).

Roerdansz. Beurteilung von Flachund Konvex-Butyrometern. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1901, (908); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (598-599).

Siedel, J. and Hesse, A. Versuche mit dem Magermilchprüfer von A. Bernstein, den Gerberschen Präzisionsbutvrometern der Firma A. W. Kaniss in Wurzen i. S. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (45–46).

# Laboratory Materials.

Bischoff, C. Anforderungen an den Handel mit garantiert reinen Reagentien vom Standpunkt der forensischen Chemie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (353–360).

**Blum**, L. Alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (12– 13).

Büeler-de Florin, H. Farbenskala beim Arbeiten mit Nesslers Reagens. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, 1264).

Dieterich, K. Die rationelle Herstellung und Werthbestimmung von Reagens-, speziell Lackmuspapieren. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (36–41).

Friedheim, C. Auwendung des Wasserstoffsuperoxydes in der quantitativen Analyse Zs. anal. Chem., Wijsbaden, 44, 1905, 388–392.

Heidenhain, M. Nilblaubase als Reigens, Munchener med, Wochenschr., 50, 1903, 2041–2042).

Kielbasinski, W. Hydrosulfit als Reagens, Textiliztg, Braunschweig, 1, 1903, (100-101).

Knorre, G. v. Verwendung von Persulfat zu quantitativen Trennungen. Zs. anal, Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (88-96).

Konek, F. von und Zöhls, A. Natriumperoxyd in der organischen Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 1887.

Merck. Reagentien - Verzeichnis, enth. die gebräuchl. Reagentien und Reactionen, geordnet nach Autornamen. Berlin, 1903, (HI+171).

——— Prüfung der chemischen Reagenzien auf Reinheit. Berlin, 1905, (IV-281).

Piñerúa y Alvarez, E. Diphenylamine as reagent for nitrites, nitrates, chlorates, and its use when mixed with resorcin and  $\beta$ -naphthol. Chem. News, London, 91, 1905, (155).

Pringsheim, H. H. Gebrauch des Natriumsuperoxyds in der Analyse, Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1454-1455).

und Gibson, James A. Gebrauch des Natriumsuperoxyds zur quantitativen Analyse organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2459–2461).

Prior, E. Anwendung der Hefe als Reagens in der Nahrungsmittelchemie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (916-923).

Reiss, F. Wie muss der Alkohol als Reagens auf saure Milch beschaffen sein? Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (818-819).

Riegler, E. Reagens zum Nachweis der Blutfarbstoffe. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (539-544).

Rosenthaler, L. Haltbare alkalische Kupferlösungen, Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (28).

Rupp, E. Jodsäure als jodoxydimetrisches Reagens. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (98–104).

Schmidt, E. Anetholnitrosochlorid. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (655-656).

Schumacher, Th. und Feder, E. Verwendung von Jodsäure in der Massanalyse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 415-417.

Selleger, E. L. Ein neues Reagens für die mikroskopische Papieranalyse. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats. Ausg., 125, mit 2 Taf.).

Siegfeld, M. Schwefelsäure für die Milchfettbestimmung nach Gerber, MołkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (738).

Skrabal, A. Kinetik der Oxydationsvorgänge. (Die Permanganat-Oxalsäurereaktion). Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (653-656).

**Stolle**, Fr. Der wirksame Bestandteil der Febling'schen Lösung, Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1904, 482–834.

Svoboda, H. Maercker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratungnesiamixtur und Eiseneitratmagnesiamixtur. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (453–456); Zentralbl. Kunstdunger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (128–129, 141–142, 151–152).

Tschugaeff, L. Neues, empfindliches Reagens auf Nickel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (2520-2522).

Utz, F. Reduktion von Methylenblau durch Kohlenbydrate, ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (784).

Wagner, J. Welche Auförderungen sind an im Verkehr als chemisch rein bestimmte Reagentien zu stellen? [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (347–353).

Weehuizen, F. Phenolphthalin als Reagens auf Blausäure, Pharm, Centrafhalle, Dresden, 46, 1905, (256).

### Indicators.

Bernard, M. Phenophtaleïn als Indikator, J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (51).

Hildebrandt, F. Brauchbarkeit einiger Indikatoren. Wochenschr. Brau., Berlin. 22, 1905, (69-71).

Margosches, B. M. Verwendung des Benzols, beziehungsweise Tolnols als Indikator in der Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (392-395). Nichols, E. L. and Merritt, E. Influence of low temperatures upon certain indicators. [Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig, 1904, (890-898).

Pelet, L. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (XXIII.)

Petrow, J. Neuer Indikator aus Rotkohl für die Alkalimetrie. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (990).

Salessky, W. Indikatoren der Acidimetrie und Alkalimetrie. Diss. Göttingen, 1903, (48).

Scholtz, M. Gemischte Indikatoren. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (343-350).

Schwezow, B. Benzol als Indikator für die Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (85-88).

Woods, J. R. A new indicator [suitable for the estimation of acetic acid and sensitive to carbonic acid]. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284).

# Qualitative Analysis.

**Ebler**, E. Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung von Schwefelwasserstoff, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (61-85).

Jannasch, P. Vertreibung der Ammonsalze nach Füllungen bei Gegenwart von Ammonsalzen. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 72, 1905, (38).

Tarugi, N. I sali di idro-silammina nell'analisi qualitativa. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2°, 1903, (119– 451).

# Quantitative Analysis.

**Barbet**, E. Alcoométrie pondérale. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (680-681).

Bauer, H. Grundlagen der quantitativen chemischen Analyse, Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (58).

Friedheim, C. and Hasenclever, P. Anwendung des Hydroxylamins in der quantitativen Analyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (593-622).

Jannasch, P. Ausführung der Hydroxylaminmethoden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (35-37).

- und **Cohen**, W. Quantitative Trennungen bei Gegenwart von Hydroxylamin, *Le.*, (11-26).

Konek, F. von. Quantitative Phosphor- und Stickstoffbestimmung in organischen Körpern mit Hilfe von Natriumperoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (886-888).

"Natriumperoxyd-Baryt"-Methode; ein einfaches Verfahren zur quantitativen Bestimmung des Kohlenstoffgehaltes organischer, hauptsächlich schwerverbrennlicher und explosiver Verbindungen. Le., (888–891).

Quantitative Bestimmung von organischem Stickstoff mit Natriumperoxyd. Ein neues Protein- oder Aminoamid - Stickstoffbe-timmungsverfahren in Mehlen. Le., (1093-1095).

Tarugi, N. Il potere riducente dell'alluminio nelle analisi quantitative. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (223-233).

# Volumetric Analysis.

Bollenbach, A. Kaliumchlorat und Natriumhydrosulfit als Titersubstanzen. Allg. ChemZtg, Λpolda, 1904, 545).

Brown, J. Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Uebers. von l. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (314–330).

Fresenius, W. and Grünhut, L. Titrierung alkalisch gewesener Jodlösungen mit Thiosulfat, eine angebliche Fehlerquelle bei der Bestimmung des Azetonach der Jodofornmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (197-201).

Gonnermann, M. Urtitersubstanzen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (110).

Gwiggner, A. Titerbestimmung der Permanganatlösung für die Eisenanalyse mit Ferrocyankalium als Urmass. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (260– 261).

Knecht, E. und Hibbert, E. Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3318-3326).

**Kühling**, O. Einheitliche Titersubstanzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (323–329).

Lang, C. Anwendung der Arsenigsäure als Ursubstanz zur Titerstellung der Permanganatlösung und eine neue Methode zur Feststellung des Braunsteinwertes. (Čechisch) Prag, Věstn. České Špol. Náuk, **1904**, 20 Aufsatz, (10).

Lefeldt, M. Erfahrungen über Urtitersubstanzen und Normalflüssigkeiten. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1901, 146-147).

Lehnkering. Titerstellung von Permanganatlösungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (63–64).

Lunge, G. Einstellung von Normalsänren für Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1520–1523).

Allgemeiner Bericht, 1. Indikatoren.—2. Verhalten des Glases gegen heisse Sodalösungen.—3. Ablesung der Büretten.—1. Einwirkung von Jodlösung und Chamaleonlosung auf Kautschuk und Vaselin.—5. Einwirkung kleiner Mengen von Kohlensäure beim Arbeiten mit Phenolphtalein.—6. Ursubstanzen für Alkalimetrie und Acidimetrie.—7. Jodometrie.—8. Die Titerstellung von Chamaleonlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (957–986).

Mach, F. Bestimmung des Titers der für Stickstoffbestimmungen dienenden Lauge. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (71-80).

North, B. and Blakey, W. The preparation of standard solutions of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 395-397).

**Oddo**, B. L'impiego di alcune anidridi e cloroanidridi in alcalimetria. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte l\*, 1903, (169–177).

Schloesser, W. Reduktion des bei der Temperatur t beobachteten Volunnens von Titrierflüssigkeiten auf dasjenige bei der Normaltemperatur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (509-510).

Schöne, Albert. Urtitersubstanzen. Zeutralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (162-163).

Sebelien, John. Titerstellung von Normalsäuren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (638-642).

Sörensen, S. P. L. Einheitliche Titersubstanzen (Urtitersubstanzen). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (141-155).

Anwendung von Natriumkarbonat auf

Natriumenulat als Urtitersubstanzen in Jer Azidimetrie, L.c., 156-184.

Soltsien, P. Sublimierte Oxalsäure ls Urtitersubstanz. Pharm. Ztg. Ber-In. 49, 1904, (211).

Thein, Herm. Jun. Titerstellung mittels Kalimutetraoxalat. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, 1106.

Wagner, J. Einheitliche Titersubstauzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin. 1904, 314-323.

 Worden, E. C. and Motion, J. Pretractation of volumetric solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 178-182.

# Electroanalysis.

Amberg, R. Zur Theorie der Metallabscheidung aus stark bewegten Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 853-855).

Danneel, H. Die quantitative Fällung und Treunung von Metallen durch Elektrolyse. (Mit H. Nissenson.) [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904. (675–687).

Dony-Hénault, O. Quelques récents progrès de l'analyse électrolytique. Bruxelles, Bul. Soc. chim., 19, 1905, 136-142.

Kistlakovskij, Vl. L'analyse électrochimique, Russ. Dictionnaire Encyclopélique, éd. F. A. Brockhaus et Í. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, 592–595.

Kreider, A. D. Ein Jod-Titrier-Voltameter, Uebers, Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, 582-588.

Küster, F. W. Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfahligkeitsnessung. (Nach Versuchen der Herren M. Grüters und W. Geibel ( Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. 76, (1904), 11.1, 1905, 71–76.

Moore, F. J. Electro-chemical analysis, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1994, 461–466.

Myers, R. E. Results obtained in electrochemical analysis by the use of a mere cry cathode. Thesis Univ. Pennsylvania. . . Akron, Ohio, 1901, 22.

Nourrisson, C. Analyse du chlore electrolytique Arch. Sci. Phys., Geneve, ser. I., 17, 1904, 548.

# 6100 DETECTION OF ELEMENTS.

Eberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium. Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 374-384;

Noyes, A. A. method of qualitative analysis for all the elements precipitable by hydrogen sulphide. [5 Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904. (389–393).

Reichard, C. Qualitativer Nachweis der sämtlichen Erdalkalimetalle nebeneinander durch Anwendung von Kaliumbichromat und Ammoniak. ChemZtg, Cöthen. 27, 1903, 1035–1036.

# (As Arsenic.

Ganassini, D. Dell'acido cacodilico e della sua ricerca tossicologica. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, 5-10.

Gautier, A. Ricerca delle minime quantità di arsenico nelle sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, 147-450.

Hausmann, W. Biologischer Arsennachweis. Beitr. chem. physiol., Braunschweig, 5, 1904. 397–398.

Hill, C. A. and Collins, H. S. An effective method of applying the "Gutzeit" test for arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, 518, 739).

Justus, J. Arsenvergiftung auf Grund einer mikrochemisch-histologischen Methode. 5, Intern. Dermatologen-Kongr. 2, Tl 1. Berlin, 1905, 509-514).

Kobert, R. (Biologischer Arsen-Nachweis.) Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903. I-X.

Köhler, J. Swedish Ark Kemi. Stockholm, 1, 1901, 167-184, with pl.),

Kunkel, A. J. Der sogenannte normale Arsenik. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 6511–529.

Lockemann, G. Arsennachweis mit dem Marshschen Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (416-129, mit 2 Taf...

Mai, C. Nachweis von Arsen in der Asche feuerbestatteter Leichen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1901, 647-619.

Mai, C. und Hurt, H. Wasserstoffentwickelung beim Arsennachweis nach Marsh. Le., (557-559).

Robinson, H. II. The detection of small quantities of arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700).

Segale, M. Vorhandensein von Arsen in den normalen Geweben vermittelst der biologischen Methode. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (175-180).

Strauss, H. Arsennachweis nach Gutzeit. ChemZtg, Göthen, 29, 1905, (51-52).

Ulzer, F. Die rigorosen Bestimmungen des schwedischen Arsengesetzes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (967–972).

Vitali, D. Comportamento dell'acido cacodilico e del . . . [monometilarsinato sodico] nell'apparecchio di Marsh. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (641–645).

**Ziemke**, E. Vorkommen von Arsen in menschlichen Organen und sein Nachweis auf biologischem Wege. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), **23**, 1902, (51-60).

# (Br) Bromine.

Cornimboeuf, H. Recherche du brome en présence de grandes quantités d'iode. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (145-146).

Sticker, G. Nachweisung des Broms im Harn und Speichel. Zs. klin. Med., Berlin, 45, 1902, (440–447).

# (Cu) Copper.

Ebert, K. Nachweis von Kupfer in minimalen Mengen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (339).

Meerburg, P. A. und Filippo, H. Jzn. Eine mikrochemische Reaktion smittelst Caesiumchlorid; auf Kupfer bei Anwesenheit von Blei und Wismut. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 641-643).

# (F) Fluorine.

Alpers, K. Nachweis von Fluor in Nahrungs- und Genussmitteln besonders im Wein und Bier. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (967).

# (Fe) Iron.

**Crouzel.** Un nouveau réactif du fer dans le euivre. J. Pharm. chim. Paris. (sér. 6), **20**, 1905, (203-205); Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (122-123).

Haber, F. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (816-850).

# Gd Gadolinium.

Černik, G. P. Composition chimique d'un gadolinite américan et de ses inclusions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (25-27, 287-301).

Erberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Treumung von Samarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamlurg, **45**, 1905, (371-384).

# (He Helium.

Giesel, F. Nachweis von Helium aus Radiumbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2299-2300).

# (Hg) Mercury.

Bardach, B. Nachweis im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (361-365).

Justus, J. Queck-ilbervergiftung. [5. Intern. Dermatologen-Kongr. 2. Tl I.] Berlin, 1905, (511-521).

Laqueur, A. Quecksilbernachweis im Urin. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (501-508).

Vitali, D. Ricerca chimico-to-sicologica del mercurio. Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5<sup>a</sup>), **10**, 1903, (93-98).

**Zenowsky.** Quecksilbernachweis im Harn. [5, Intern. Dermatologen-Kongr. 2, Tl 3.] Berlin, 1905, (376–381).

# (K) Potassium.

Macallum, A. B. On the distribution [and microchemical detection] of potassium in animal and vegetable cells. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, 95-128 with two pls. 4.

Piñerúa y Alvarez, E. A new reagent for potassium. Chem. News, London, **91**, 1905, (146).

# Mn Manganese.

Croner, Fr. Methode, geringe Mengen Mangan neben Eisen in Grundwasser nachzuweisen. Gesundhtslag. München 28, 1905, 197-198.

Meerburg, P. A. [Eine verbesserte Ausführung der] Menie-Reaktion auf Mangan, Hollandisch Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 639-641.

# (Nb) Niobium.

Melikov. P. G. et Eličaninov, E. S. Reactions qualitatives sur le niobium et sur le tantale. Russ. St. Peterburg, Z trn. russ. fiz.-chim. Obšč. 36, 1904, proc.-verb. 1555, 37, 1905, 90-103.

# (0s) Osmium.

Piñerúa y Alvarez, E. A new iodised compound of estimating very minute quantities millionths of a grm. of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, 91, 1905, 172-174.

# (P Phosphorus

**Santi**, L. Ricerca chimico-tessicologlea de, fesforo, Bell, chim, farmac, Milano, **41**, 1902, 777-784, 813-819, 852-858

Vignon, L. Recherche du phosphere blanc libre dans le sulfure de phosphere. Paris, C-R. Acad. sci., **140**, 1905, 149-1451.

# (Pb) Lead.

Gadais, L. et Gadais, J. Recherche qualitative et quantitative du plomb dans la crème de tartre. Ann. chim. realyt. Paris, 10, 1905, 98-101.

### (Rh Rhodium.

Piñerna y Alvarez, E. A reaction of the compounds of rhodium of use in chemical analysis. Chem. News. London, 91, 1905, 216.

# (S) Sulphur.

Neumann, A. und Meinertz, J. Schwefelbestimmung mittels Natriumperoxyd. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1904, (37–40).

Silfverling, Ax. The Wiborg sulphur test with filter. (Swedish, Stockholm, Jernk, Ann., 59, 1904, +111-115).

#### Sa Samarium.

Eberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die UrbainLacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinum, Zs. anorg, Chem., Hamburg, 45, 1905, 374-384.

# (Sb) Antimony.

Kielbasinski, N. Nachweis von Antinion auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (77).

# (Sn) Tin.

Blum, L. Qualitativer Nachweis des Zinns in seinen Oxydulverbindungen. Zs. anal. Chem., Wieshaden, 44, 1905, 11-12.

# (Ta) Tantalum.

Melikov, P. G. et Eličaninov, E. S. Reactions qualitatives sur le miobium et sur le tantale. Russ.) St. Peterburg, Zum. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, proc.-verb. 1555; 37, 1905, (99-103).

# (Va) Vanadium.

Béard, N. Méthodes de dosage et séparation du vanadium et du tungstène. Thèse, Lausanne, 1904, (56).

# W Tungsten.

**Béard**, N. Méthodes de dosage et séparation du vanadium et du tungstène. Thèse. Lausanne, 1904, (56).

Noyes, A. A. A system of qualitative analysis including nearly all the metallic elements. Part 2. Analysis of the tungsten group. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts. Bosten, Mass., 17, 1904, (214-257).

#### (Zn) Zinc.

Brand, J. Eine rasche Methode zum Nachweis von Spuren von Zink in Würze, Bier, Wein etc. Zs. Brauw., München, (N.F., 28, 1905, (438-440).

# (Zr) Zirconium.

Ruer, R. Das Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, +156-159.

# 6150 DETECTION OF COMPOUNDS.

INORGANIC.

Boric acid.

Fendler, G. Nachweis der Borsäure. ApothZtg. Berlin, **20**, 1905, (757-758, 765-768, 777-779, 868-869).

Fritzsche, M. Nachweis der Borsäure durch Dr. G. Fendler. *l.c.*, (856).

Goske, A. Kurkuma-Reaktion auf Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (242–243).

Mezger, O. Zum qualitativen Nachweis der Borsäure. *l.e.*, (243–245).

Robin, L. Recherche de l'acide borique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (336-338).

Sellier, G. Recherche de l'acide borique dans les aliments. *l.e.*, **10**, 1905, (235-236).

**Spindler**, O. von. Qualitativer Nachweis von Borsäure mit besonderer Berücksichtigung der Nahrungsmittelchemie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (566-567).

Borsäure-Nachweis. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (478–482).

#### Bromides.

Enell, H. Examination of bromine salts. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (213–217); Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (576–577).

# Carbonates.

Thugutt, St. J. Fritz Hinden's neue Reaktionen zur Unterscheidung von Calcit und Dolomit. Centralbl., Min., Stuttgart, 1905, (265-266).

#### Carbon Monoxide.

Grünzweig, B. und Pachonski, A. Empfindlichkeit einiger chemischer Kohlenoxydnachweismethoden im Blute. Zs. MedBeamte, Berlin, **18**, 1905, (444-448).

Strassmann, Fr. und Schulz, A. Kohlenoxydvergiftung. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1233-1237).

# Prussic Acid.

Weehuizen, F. Phenolphthalin als Reagens auf Blausäure. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256); (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (271-272).

# Thiocyanic acid.

Ganassini, D. Complemento al metodo Solera e nuovi metodi per la ricerca dell'acido solfocianico. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (417-423).

#### (p-7195)

#### Chlorates.

Daidō, J. Detection of chlorates in "sake," (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (986-996).

Laffitte, V. de. Recherches des chlorates. [5 Intern. Kongress für angew Chemie. 1.] Berlin, 1904, (311-314).

# Ferrous oxide.

Blum, L. Qualitativer Nachweis von Eisenoxydul neben Eisenoxyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (10-11).

# Hydrogen peroxide.

Precht, J. und Otsuki, C. Reaktionsempfindlichkeit von Wasserstoffsuperoxyd. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (236–238).

Utz, F. Nachweis von Wasserstoffsuperoxyd in der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (175–176).

# Iodine compounds.

Merk, B. Nachweis von Jodverbindungen auf trocknem Wege. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (1022).

Skrabal, A. Unterjodige Säure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (550-554).

#### Ammonia.

Trillat et Turchet. Nouveau procédé de recherche de l'ammoniaque; application pour caractériser la pureté des eaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (374-377); Aun. chim. analyt., Paris, 1905, (179-182); Ann. Inst. Pasteur, l'aris, 19, 1905, (259-265).

### Nitric acid.

Frerichs, G. Qualitativer Nachweis von Salpetersäure durch die Diphenylaminreaktion. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (80).

Simon. Eine Fehldiagnose mit der Diphenylaminreaktion zum Nachweise von Salpeter. Zs. Fleischhyg., Berlin, 15, 1905, (329-330).

#### Nitrates.

Busch, M. [Endiminotriazoles (,, Nitron") form insoluble nitrates.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (856-860).

# Phosphoric acid.

Arnold, C. und Werner, G. Die Reaktionen der drei Phosphorsäuren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1326-1327).

# Sulphurous acid.

Riess. Die schweflige Säure in Nahrungs- und Genussmitteln und über die physiologische Wirkung dieser Säure. Nachweis.] Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (525-526).

# Sodium thiosulphate.

Sedlaczek, E. Nachweis von Natriumthiosulfat. Allg. PhotZtg, Halle, 9, 1903, Phot. Motivenschatz, (177-180).

# Persulphates.

Vitali, D. Persolfati sotto il rispetto analitico. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903. (274-286, 321-326); Rist. da Bologna. Mem. Acc. sc., (serie 5\*), 10, 1903, 697-716).

#### Silica.

Petersen, J. Qualitativer Nachweis der Kieselsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (619-623).

# Hydrofluosilieic acid.

Gawalowski, A. Verhalten der Kieselfluorwasserstoffsäure zu einigen Reagenzien. *l.c.*, **44**, 1905, (191–194).

# ORGANIC.

# ALCOHOLS.

Kossa, J. Entstehung von Nitrogentrioxyd. (Neue Alkoholreaktion.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (893-894).

# Methyl alcohol.

Fendler, G. und Mannich, C. Nachweis von Holzgeist in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (788-789).

Gadamer, J. Nachweis von halbdenaturiertem Spiritus in pharmazeutischen Präparaten. *l.c.*, (807–810).

Hamberger, P. Nachweis von Holzgeist in pharmazeutischen Präparaten. *I.c.*, (810-811).

Thimme, K. Chlormethylalkyläther. Diss. Marburg, 1904, (89).

utz, F. Nachweis von Methylalkohol in äthylalkoholhaltigen Flüssigkeiten. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (736–737).

#### Chloroform.

Spica, P. e Todeschini, G. Ricerca tossicologica del cloroformio. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (31-34).

# Iodoform.

Stortenbeker, W. Recherche [microchimique] de l'iodoforme. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (66-68).

### Fusel oil.

Takahashi, T. Detection and determination of fusel oil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, 1437-438).

### Phenol.

Piñerúa y Alvarez, E. A new general colour reagent of the polyphenols, their isomers, and higher organic compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (125).

**Arnold,** C. und **Werker,** G. Unterscheidung von Phenol und Kresolen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (925).

Kielbasinski, W. Eine neue Reaktion der Phenolphtaleinfarbstoffe auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (95-96).

# Naphthol.

Edlefsen, G. Ausscheidung und Nachweis des Naphthols im Harn nach Einführung kleiner Posen von Naphthalin, Benzonaphthol und Naphthol. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (429– 458).

Rosenthaler, L. Prüfung des Benzonaphthols auf β-Naphthol. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (489).

#### ACIDS.

#### Amino acids.

Aberhalden, Emil und Barker, L. F. Nachweis im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, 524-527.

#### Citric acid.

Merk, B. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, 891.

#### Malie acid.

Spaeth, E. Qualitativer Nachweis in Fruchtsäften. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, 910-911).

### Lactie acid.

Croner, W. und Cronheim, W. Eine neue Milchsäureprobe. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1080).

### Acetoacetic acid.

Mayer, O. Nachweis im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1001-1002).

# Glycuronic acid.

Leersum, E. C. van. Verwendbarkeit der Orcinprobe von Bial zum Nachweis. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (510-512).

Neuberg, C. and Neimann, W. Neue Reaktionen und Derivate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (97-113).

# Pyruvic acid.

Piñerúa y Alvarez. E. Colour reactions with α- and β-naphthol in sulphuric acid solution. Chem. News, London, 91, 1905, (209).

# Salicylic acid.

Spica, M. Ricerca dell'acido salicilico nei vini a mezzo di una nuova reazione. Considerazioni sulla possibilità di ottenere tale reazione con alcuni vini della regione Etnea. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2°, 1903, (482-487).

Pyrrolidine carboxylic acid.

Alexandroff, D. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (17-18).

Manseau. Réaction caractéristique de l'acide phénique. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (127-129).

#### ALDEHYDES.

Bauer, R. Die Ehrlich'sche Aldehydreaktion im Harn und Stuhl. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, 833-842).

Formie aldehyde.

Goldschmidt, C. Nachweis von Formaldehyd. J. Prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (536).

Tkeguchi, K. Detection of formaldehyde in "sake". (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (981-985).

Lindet, L. Les procédés permettant de reconnaître l'aldéhyde formique dans les alcools dénaturés au formol. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (475-477).

Nierenstein, M. Zum qualitativen Nachweis von Formaldehyd. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No 88).

Ramsden, W. B. Two new aldehyde reactions. [Detection of formic and other aldehydes.] Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 16, (1-3).

Utz, F. Ein neues Verfahren zum Nachweise von Formalin in der Milch. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (669).

# (p-7195)

#### KETONES.

Kutscheroff, M. Die sogenannte Vanillinreaktion der Ketone. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (622-625).

Rosenthaler, L. Vanillin-Salzsäure-Reaktion. l.c., (292-301).

#### Acetone.

Barth, F. Acetounachweis in Seufspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (758).

Frommer, V. Neue Reaktion zum Nachweis von Aceton, samt Bemerkungen über Acetonurie. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1008–1010).

Lücker, Ed. Acetonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (725-726, 739).

Ziegler, J. Acetonnachweis in spiritushaltigen Arzneimitteln. l.c., (822).

# CARBOHYDRATES.

Adler, R. und Adler, O. Reaktionen der Kohlehydrate. Arch. ges. Physiol., Bonn, 106, 1905, (323-328).

Buchner, E. und Mitscherlich, S. Herstellung glykogenarmer Hefe und deren Anwendung zum Zuckernachweis im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (554-562).

Bütschli, O. Amylose und amyloseartige Körper. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.), 7, 1904, (419-518).

Graaff, W. C. de. [Eine Methode zur Bildung der Osazone für die mikrochemische Erkennung.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (346–349).

Herzog, W. Nachweise minimaler Zuckernengen in Kondenswässern und deren Probenahme. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (65-67).

Mann, G. Die Brauchbarkeit der Oreinreaktion nach Neumann für die Zuckeruntersuchung des Urins. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (231–232).

Neumann, A. Neue Farbenreaktionen der Zucker. *l.c.*, **41**, 1904, (1073–1074).

Pinoff, E. Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3308-3318).

#### Pentoses.

Brat, H. Pentosurie und Pentosenreaction. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, (499-506).

Jolles, A. Nachweis der Pentosen im Harn. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, (1049-1053).

Pinoff, E. Die Tollens 'sche Phloroglucin-Salzsäure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (766-771).

- Rosenthaler, L. Pentosenreaktionen von Saponinen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (247-248).

# Fructose.

Neuberg, C. Nachweis von Fructose neben Glucosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (500).

Ofner, R. Nachweis von Fruchtzucker in menschlichen Körpersäften. *l.e.*, (359–369).

Ost, II. Umwandlung der Dextrose in Lävulose u. Nachweis der Lävulose. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1170-1174).

# Keto-hexoses.

Fenton, H. J. Horstman. A reaction for keto-hexoses. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513).

#### Lactose.

Graaff, W. C. de. [Eine Farbenreaktion auf Milchzucker, mittels Dip'tenylhydrazin.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (685-686).

Porcher, Ch. Caractérisation du lactose dans les urines au moyen de la phénylhydrazine et de la diagnose du lactose en présence du glucose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (981-989, mit 1 Taf.).

Trillat, A. et Sauton. Nouveau mode de caractérisation de la pureté du lait basé sur la recherche de l'anmoniaque. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1266–1268).

Utz, F. Eine neue Reaktion auf Milchzucker. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (274).

Wöhlk, A. Neue Reaktion auf Milehzucker (und Maltose). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (670-679).

#### Maltose

Baker, J. L. and Dick, W. D. The detection and estimation of small quantities of maltose in the presence of dextrose. London, Anal., 30, 1905, (79-85).

**Grimbert**, L. Recherche du maltose en présence du glucose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (73–75).

#### Sucrose.

**Utz.** F. Kohlenhydrate. [Rohrzuckernachweis.] ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (784).

#### ALKALOIDS.

Piñerúa y Alvarez, E. A new reagent for aconitine. Chem. News, London, 91, 1905, (179-180).

**Feder**, E. Basicität der Alkaloide, geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. Diss. Strassburg i. E., 1904, (107).

Fühner, H. Thalleiochinreaction des Chinins und Kynurensäurereaction von Jaffé. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2713-2715).

Guigues, P. Recherche de la quinine par la réaction de J. J. André. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (55-57).

**Herder**, M. Neue allgemeine Alkaloidreagentien und deren mikrochemische Verwendung. Diss. Strassburg i. E., 1905, (57).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Nikotin und Koniin. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (252-256, 309-313).

l.c., (479-186).

B.IV]. l c., (644-649).

l.e., (816–854). Koffeïn und Theobromin.

----- l.c., (935-941).

Berlin, **49**, 1904, (523-524).

\_\_\_\_\_ (hinin and Cinchonin. l.c., 50, 1905, (311-315, 430-431).

----- l.e., (877-879).

**Salant**, W. Nachweis von Strychnin im Dickdarminhalte. [Faeces.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, **24**, 1903, (721-722).

Siemssen, H. Reaktionen einiger Alkaloide gegen Bromwasser. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (92).

Wangerin, A. Farbenreaktion des Narkotins mit Rohrzucker und konzentrierter Schwefelsäure. l.c., 48, 1903, (667-668).

Wörner, E. Alkaloidreaktionen. *l.c.*, **49**, 1904, (628).

#### PROTEINS.

**Bardach**, B. Eiweissspuren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (554–557).

Das Vortäuschen von Eiweissspuren durch die Ferrocyankaliumprobe störende Substanzen, namentlich bei der Klärung trüber Körperflüssigkeiten. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (1049–1052).

Freund, O. Zur Methodik des Albumosennachweises. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, **9**, 1903, (510– 511).

Zur Methodik des Peptomachweises im Harn und in Fäces. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (647-651).

Hæussermann, J. Eiweiss im Harn. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (482).

**Mohr**, O. Der gegenwärtige Stand der Eiweisschemie. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (92–94); Berichtigung. Ebenda, **20**, 1903, (112).

Ohnmais. Zum Chemismus der Kombinationsfärbungen Südd. Apoth-Ztg, Stuttgart, **43**, 1903, (563-565).

Ronde, E. Farbenreaktionen der Eiweisskörper mit p-Dimethylaminobenzaldehyd und anderen aromatischen Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (161– 170).

Simon, O. Vorkommen und Nachweis gelöster Eiweisskörper in den Fäces. Nebst Erwiderung von A. Albu und Antwort von O. Simon. Arch. Verdauungskrankli., Berlin, 10, 1904, (197-203, 408-410, 627-628).

**Ury**, H. Zur Methodik des Albumosennachweises in den Fäces. *l.c.*, **9**, 1903, (219-249, 511-512).

Ury, H. Zur Methodik des Nachweises gelöster Eiweisskörper in den Fäzes. Le., 10, 1904, (399–407, 628-629).

Vernier, P. D. Présence des albumoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (169–170).

#### DYE STUFFS.

Knecht, O. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färberztg, Berlin, 15, 1901, (118-121, 131-139).

Lüttringhaus, A. Diagnose reinblauer Schwefelfarbstoffe. Zs. Farbenchent., Serau, **4**, 1905, (214–215); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (399–400).

#### MISCELLANEOUS.

Bruno, Albert. Diagnose des corps gras concrets dont ou ne possède que de faibles quantités. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (214-218).

**Fischer**, A. Die Zelle der Cyanophyceen Bot. Ztg, Leipzig, **63**, Abt. 3, 1905, (51-130, mit 2 Taf.).

Kinoshita, K. A test for chinosol, potassium oxyquinoline sulphate, in "sake". (Japanese) Tokyo, Xi. Yak. Kw. Z., 1905, (683-687).

Pregl, F. Ursache der Schwefelsäure-Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol Chem., Strassburg, 45, 1905, (166-175).

Utz, F. Identitätsreaktionen für Euphorbium. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (691-692).

Vitali, D. Sul reattivo delle macche sanguigne del Van Deen, Gazz, chim, att., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (323-328); Boll, chim, farmac., Milano, 42, 1903, (177-181).

Ziemke, E. Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231– 234).

#### Cholesterin.

Neuberg, C. und Rauchwerger, D. Neue Reaktion auf Cholesterin. [In: Beiträge zur wisserschaftlichen Medicin und Ülemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1901, (277–284).

#### Choline.

Donath, J. Detection of choline in the cerebro-spinal fluid by means of the polarisation-microscope. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (211-219).

Rosenheim, O. New tests for choline in physiological fluids. *l.e.*, (220–224).

# Diazo-reaction.

Die Diazoreaktion. [Für Harnanalyse.] Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, 30-32).

Pauly, II. Konstitution des Histidins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 42, 1904, 508-518).

# Indole.

Böhme, A. Anwendung der Ehrlichschen Indolreaktion für bakteriologische Zwecke. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (129-133).

# Methylfurfural.

Fenton, H. J. H. and Millington, J. P. A colour reaction for methyllurfural and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 513.

#### Phenanthrene.

Reichard, C. Phenanthren-Reaktion. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (813-814).

# Pyramidone.

Kobert, R. Pyramidon und eines seiner Isomeren und deren Nachweis. Rostock, SitzBer, natf. Ges., 1904, (LH-LXII).

# Pyrrole.

Neuberg, C. Pyrrolreaktion. [In: Beitrage zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für E. Salkowski.] Berlin, 1904, (271-277).

### Saccharin.

Mahler, E. von. Neue Methode zur qualitativen Bestimmung des Saccharins. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (32).

# Terpineol.

Reichard, C. Reaktion des Terpineol. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (971-972).

# Urine reactions.

Mayer, O. Nachweis von Indikan im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (792).

Moreigne, H. Réaction colorée produite par le réactif phosphotungstique en présence de l'acide urique et observa-

tions sur les procédés généralement employés pour déféquer l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (15–17).

Pröscher, F. Nachweis von Bilirubin im Harne mittels der Ehrlich'schen Diazoreaktion. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (169-171).

Rosin, H. Bemerkung zur Mitteilung von R. Adler und O. Adler: "Eine Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorcin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (549).

# 6200 ESTIMATION OF ELEMENTS.

Arnold, C. Verhalten von Carbonaten und Hydroxyden zu gesättigter Kaliumund Ammonium-Carbonatlösung. [Trennung der seltenen Erden.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1173-1176).

Baskerville, C. Rare earths. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (459–461).

Brunck, O. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallanalyse. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (856-861).

Béard, Noel. Méthodes de dosage et séparation du vanadium et du tungstène. Thèse. Lausanne, 1901, (56).

Dinan, Analyse des métaux blanes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (92-94).

Eydman, F. 11. Jr. [Fundamental principle of colorimetry.] Amsterdam Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (166-188., English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (97-100., (Dutch).

Fischer, A. und Boddaert, R. J. Die elektrolytische Fällung der Metalle unter lebhafter Bewegung des Elektrolyten mit Berücksichtigung der wichtigeren. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (915-953).

Fox, C. J. J. Determination of the atmospheric gases dissolved in seawater. Publications de Circonstance No 21. Copenhague, 1905, (24, with 1 pl.).

Friedheim, C. und Jacobius, L. Metalltrennungen im Salzsäurestrom. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (465–491).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen, 1903, 449.

Knorre, G. v. Verwendung von Persulfat zu quantitativen Trennungen. (Antwort an M. Dittrich.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, 88-96.

**Nikolajev**, P. D. Analyse minérale quantitative. (Russ.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **80**, 3, 1904, 264-287, 362-426; St. Peterburg, 1904, (92).

Nissenson, H. Bestimmung des Blei, Silber, Kupfer, Zink und Antimon. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (271–272).

Rupp. E. und Bergdolt, A. Titrimetrische Bestimmung der Erdalkalimetalle. Südd. ApothZtg. Stuttgart, 44, 1904, (834-835); Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (450-462).

Siemens, A. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen. Diss. Göttingen, 1904, (61).

Welbel, B. Les recherches du laboratoire chimique de la station expérimentale Plotřanskařa du prince Troubetskoï en 1903. (Russ.) Odessa, 1904. (31, av. 1 pl.

# (Ag Silver.

Backeland, L. A practical method for the quantitative determination of silver in photographic paper. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (378-380).

**Doanides**, J. P. Dissolution de l'argent de minerais plombo-argentifières dans les eaux de lavage. [5, Intern. Kongress 2.] Berlin, 1904, (227-230).

Friedrich, K. Bestimmung von Silber im Zink und den Silbergehalt mehrerer Zinksorten des Handels, Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1636-1644).

Lidholm, Hj. Trennung des Silbers von Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (566-568).

## (Al Aluminium.

Bornand, L. Dosage . . . de l'aluminium. Genève, 1904, 615.

Deussen, E. Bestimmung von . . . Aluminium. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (815-816).

**Deussen**, E. Flusssäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300-340, 408-430).

**Divine**, R. E. The use of tannic acid in determining alumina. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (11).

Jannasch, P. und Rühl, F. Trennung des Aluminiums von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium u.s.w. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1-13).

Kaschinsky, P. Trennung des . . . Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (179–185).

Kohn-Abrest, E. Procédé de dosage rapide de l'aluminium métallique dans la poudre d'aluminium. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (381-382).

Moody, S. E. The iodometric determination of aluminium in aluminium chloride and aluminium sulphate. Amer J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), 20, 1905, 181–184); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (423–427).

Pellett, H. et Fribourg, Ch. La question de l'alumine dans les plantes. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (373-376).

— Divers procédés pour le dosage de l'alumine dans les cendres des végétaux. *l.c.*, (376-381).

du titane sur le dosage de l'alumine en présence de l'oxyde de fer et de l'acide phosphorique par les principaux procédés employés à ce jour. l.c., (416-420).

# (As) Arsenic.

Angenot, II. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1274-1276).

Boening, C. Arsen im Tabak. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (183-184).

Cantoni, H. et Chantenis, J. Méthode nouvelle de séparation de l'arsenic. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905. (213-214).

Frerichs, H. und Rodenberg, G. Elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (348-353).

Friedheim, C. Trennung des Arsens von anderen Elementen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (407–408).

Friedheim, C., Decker, O. und Diem, E. Trennung des Arsens von Vanadin und Molybdän und die Bestimmung des ersteren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (665-686).

Hill, C. A. and Collins, H. S. An effective method of applying the "Gutzeit" test for arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (548, 739).

Kleine, A. Massanayltische Arsenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (781).

Leher, E. Quantitative Bestimmung des Arsens und Antimons als Schwefel-Verbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (III ± 98).

Mai, C. Quantitative Arsenbestimmung für forensisch-chemische Zwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (290-292).

und Hurt, H. Elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. l.e., 9, 1905, (193-199).

Monthulé, C. Dosage du phosphore et de l'arsenic dans leurs combinaisons organiques Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (308-309).

Naylor, W. A. H. and Chappel, E. J. Examination of drugs for arsenic. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (33-34).

Pedersen, C. Die quantitative Bestimmung kleiner Arsenmengen in organischen Substanzen, besonders in Bier und Würze. (Übers.) Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, +15-17, 41-42, 49-50).

Robinson, H. H. The detection of small quantities of arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700).

Thomson, W. Notes.—Allotropic form of arsenic and estimation of arsenic when in minute quantities. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **50**, 1906, No. 12, (1-9).

Virgili, J. F. Quantitative Bestimmung des Arsens als Magnesiumpyroarseniat. (Uebers.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (192–516).

## (Au) Gold.

Goldschmidt, C. Quantitative Bestimmung des Goldes. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 736).

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Quantitative Trennung des Goldes von anderen Metallen durch Hydrazin-bezw. Hydroxylamin-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2129-2130).

withrow, J. R. The electrolytic precipitation of gold with a rotating anode and the rapid analysis of halide. Thesis. Pennsylvania., Easton Pa., 1905, (24, incl. diagr.).

#### (Ba) Barium.

Blum, L. Qualitativer Nachweis geringer Mengen von Baryum und Strontium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (9-10).

Skrabal, A. und Neustadtl, L. Fällung des Baryums als Chromat zur Trennung von Strontium und Kalzium. *I.c.*, (742-755).

#### (Bi) Bismuth.

Hollard, A. et Betriaux, L. Dosage du bismuth par électrolyse. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (366-367); Ann. chim. analyt., Paris, 10, (11-12).

Salkowski, H. Quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuths von den Schwermetallen als phosphorsaures Salz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3943–3944).

Sendhoff, B. Quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuts von den Schwermetallen als phosphorsaures oder arsensaures Salz. Diss. Münster i. W., 1904. (51, mit 1 Tab.).

Staehler, A. und Scharfenberg, W. Quantitative Bestimmung des Wismuthes und seiner Tremnung von Kupfer, Cadmium, Quecksilber und Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3862-3869).

#### (C) Carbon.

Jene, K. Kohlenstoffbestimmung im Ferrosilicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309).

Konek, F.V. "Natriumperoxyd-Baryt"-Methode; ein einfaches Verfahren zur quantitativen Bestimmung des Kohlenstoffgehaltes organischer, hauptsächlich schwerverbrennlicher und explosiver Verbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (888-891).

Pregl. F. Eine Methode zur Bestimmung von Kohlenstoff und Wasserstoff in organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1434-1444).

# (Ca) Calcium.

Kettler, E. Gewichtsanalytische Bestimmung des Calciums. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1488-1489).

## (Cd) Cadmium.

Davison, A. L. The electrolytic determination of cadmium with the use of a rotating anode. Thesis. Penn-ylvania. Easton, Pa., 1905, 116, with text fig.).

Flora, C. P. The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the sulphate. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (268-276); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (1-12).

The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the chloride. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (392-396); additional notes. l.c., (454-455); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (13-19).

Bestimmung des Kadmiums mit der rotierenden Kathode und Zusammenfassung der Ergebnisse. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (20-22).

The estimation of cadmium as the oxide. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **20**, 1905, (456-458).

Goldschmidt, C. Bereitung von metallischem Cadmium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (79).

# (Cl) Chlorine.

Dehn, W. M. Zur schnellen Chlorbestimmung im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (11-16).

#### HALOGENS.

**Fischer**, Th Bestimmung der Halogene in Quecksilberhalogeniden. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (361–362).

Jannasch, P. und Jahn, A. Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1576-1589).

Wentzki, O. Neue Methode zur Trennung von Chlor, Brom und Jod in Gemengen von Chloriden, Bromiden und Jodiden. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (696-698).

## (Co) Cobalt.

Perkin, F. und Prebble, W. C. Electrolytic analysis of cobalt . . . London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905 (103-110, with discussion).

Root, J. E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

# (Cr) Chromium.

Glasmann, B. Oxydimetrische Bestimmung von Chrom und Eisen neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (506-508); (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 621-623).

Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Diss. Bern, 1904, (61).

Gröger, M. Bestimmung von Mangan neben Chrom. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (987-988).

Jannasch, P. und Rühl, F. Trennung des Chroms von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium u.s.w. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1-13).

Kleine, A. Chrom- und Manganbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1305–1306).

#### (Cs) Caesium.

Montemartini, C. e Mattucci, G. Determinazione quantitativa del rubidio et del cesio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (189-201).

# (Cu) Copper.

Hassreidter, V. Löslichkeit des \*Schwefelkupfers im Alkalipolysulfüren. [Kupferbestimmung.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs, anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68, mit 1 Taf.); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (137-147, mit 1 Taf.).

Kufferath, A. Elektrolytische Bestimmung des Kupfers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1785–1786).

Moser, L. Kupfertitration mit Jodkalium und die Anwendbarkeit derselben bei Gegenwart von Eisen und Arsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (597-616); Berichtigung. *l.c.*, **44**, 1905, (196).

**Oddo**, B. Dosaggio volumetrico del rame per mezzo dello xantogenato potassico. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (134-138).

Pušin, N. A. et Trechcinskij, R. M. Séparation quantitative du Ni et Co et du cuivre du Sb par l'électrolyse. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 441-443).

- Séparation quantitative de l'étain du nickel, et du cobalt et du cuivre de l'antimoine par l'électrolyse. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (828–833).

Rössing, A. Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. [Kupferbestimmung.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (465-466).

Vallety. Dosage du cuivre et de la matte libre dans les scories. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (193-195).

# (F) Fluorine.

**Deussen**, E. Flusssäure. [Bestimmung von Fluor und Aluminium.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300–340, 408–430).

Fricke, L. Fluorbestimmung in der Martinschlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (889-890).

Koch, A. A. Bestimmung des Fluors in Wein, Bier und Mineralien. Diss. Basel, 1901, (51).

Leiningen-Westerburg, W. Graf zu. Quantitative Bestimmung des Fluors in Böden und Gesteinen, in Pflanzenaschen, insbesondere auch bei Rauehschäden. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 2, 1904, (273–287, 320–330, 357–366).

Paterno, E. Determinazione del fluoro nelle sostanze organiche. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (41-42).

Ramann, E. und Leiningen-Westerburg, W. Graf zu. Quantitative Bestimmung des Fluors. Mitt. D. Ver. Tonind. Berlin, 39, 1903, (251-267).

Seemann, F. Quantitative Bestimmung und Trennung der Kieselsäure und des Fluors. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (313–387).

Treadwell, F. P. und Koch, A. A. Bestimmung von Fluor in Wein und Bier. *Le.*, 43, 1901, (469-506).

(Fe) Iron.

Bornand, L. Différentes méthodes du dosage du fer et de l'aluminium et de leur séparation quantitative par formation d'aluminate. Thèse. Genève, 1904, (61).

Barmwater, F. Physikalische Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (541-543).

Christensen, A. Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. l.c. (535-540).

Cornimboeuf, II. et Grosman, L. Dosage du fer métallique dans le fer réduit. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (420-422).

**Currie**, E. G. The electrolytic separation of iron and zinc. Chem. News, London, **91**, 1905, (247–250).

**Deussen**, E. Quantitative Bestimmung von Eisen und Aluminium in einem starkgeglühten Gemische von wenig  $Fe_2O_3$  und viel  $Al_2O_3$ . Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (815–816).

Feilitzsch, von. Neue Methode der Eisenbestimmung im Grundwasser. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (502-503).

Funk, W. Trennung des Eisens von Zink durch Ammoniak. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1687–1690).

Glasmann, B. Bestimmung von Chrom und Eisen neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (506-508) (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (procverb, 621-623).

Jannasch, P. und Rühl, F. Trennung des Eisens von Mangan und Magnesium. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1-13).

und Schilling, J. Quantitative Tremung des Eisens und Thoriums von Uran in ammoniakalischer Lösung durch Hydroxylamin. Le., (26–34).

Jolles, Λ. Kolorimetrische Eisenbestimmung im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (537–539).

——— Quantitative Eisenbestimmung im Blute mittels des Ferrometers. *l.c.*, **44**, 1905, (6-7).

Kaschinsky, P. Trennung des Eisens und Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium bei der Analyse von Pflanzenasche. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (179-185).

Leather, J. W. The determination of small quantities of iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (385-387).

Marquardt, A. Bestimmung des metallischen Eisens im Ferrum hydrogenio reductum. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (154–157).

Neumann, B. Bestimmung von metallischem Eisen neben Eisenoxydul und Eisenoxyd. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1070).

Schwenkenbecher, F. A. Colorimetrische Bestimmung des Eisens. D. Arch. klin. Med., Leipzig. **75**, 1902, (481-488).

# (H) Hydrogen.

**Preg1**, F. Bestimmung von Wasserstoffe in organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1434–1444).

# (Hg) Mercury.

Ebler, E. Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze, und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (377–385).

Jänecke, E. Methode zur quantitativen Bestimmung und zum Nachweis sehr geringer Quecksilbermengen im Harn unter Zuhilfenahme der Nernstwage. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (547-552).

Rupp, E. Titrimetrische Methode der Quecksilberbestimmung. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (300-302).

und Nöll, Ph. Bestimmung des Quecksilbers in organischen Quecksilberverbindungen. l.c., (1-5).

**Schumm**, O. Bestimmung des Quecksilbers in Organen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (73–85).

Smith, R. O. The rapid precipitation of mercury in the electrolytic way. Thesis, Pennsylvania. Easton, Pa., 1905, (20).

Südy, E. Volumetrische Bestimmung des Quecksilbers in organischen Verbindungen. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (525-526, 542-543, 555-557).

Zenghelis, C. Nachweis und Bestimmung des Quecksilbers in ganz geringen Mengen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (541-547).

## (I) Iodine.

Cornimboeuf, H. Dosage de l'iode dans le thymol iodé. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (453-454).

Frerichs, H. Massanalytische Bestimmung des Jods. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (13-14).

Gross, A. Purification and estimation of iodine. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania. Pittsburg, Pa., 19, 1903, (380–383).

Hennecke, H. Neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg., Berlin, 49, 1904, (957, 1095-1096).

Jünger, E. Vermeintliche neue massanalytische Bestimmung des Jods. l.c., (1040-1041).

Klut. Neue massanalytische Bestimmung des Jods. *l.c.*, (1000).

## (Ir) Iridium.

**Headden**, W. P. Some reactions due to iridium. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., **8**, 1905, (50-53).

Quennessen, L. Séparation du platine et de l'iridium. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (293-297); Chem. News, London, 92, 1905, (29-30).

#### (K) Potassium

Precht, H. Kaliumbestimmungen mittels Ueberchlorsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (216-218).

#### (Li Lithium.

Feigenberg, B. Neue Trennungsmethode des Lithiums von anderen Alkalimetallen. Diss. Berlin, 1905, (52).

# (Mg Magnesium.

Bergdolt, A. Die Titrimetrie der Erdalkalimetalle und des Magnesiums. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (60).

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275-292).

Iwasaki, H. A simple method of estimating magnesia in cement. (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (9-12).

Järvinen, K. K. Bestimmung von Magnesium und Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (333–342).

# (Mn) Manganese.

Baumert, G. und Holdefleiss, P. Nachweis und Bestimmung des Mangans im Trinkwasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (177-181).

Blum, L. Bestimmung des Mangans als Schwefelmangan in barythaltigen - Manganerzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (7-9).

**Donath**, Ed. Gewichtsanalytische Bestimmung des Mangans mittels Wasserstoffsuperoxyds. *I.c.*, (698-699).

Gröger, M. Bestimmung von Mangan neben Chrom. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (987–988).

Kleine, A. Chrom- und Mangaubestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1305–1306).

Namias, R. Dosage du soufre, phosphore, manganèse dans les produits sidérurgiques. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (134–141).

# (Mo) Molybdenum.

Truchot, P. Caractérisation du Molybdéne. Rev. pharm., Gand, 1905, (193-194).

# (N) Nitrogen.

Barelt, K. und Schönewald, H. Wie weit beeinflusst die Alkalität des Gases die Genauigkeit der nuch Kjeldahl ausgeführten Stickstoffbestimmungen? Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (523).

Bau, A. Stickstoffbestimmung in der Gerste. Lc., 22, 1905, (777-778).

Effront, J. Méthode pour le dosage d'azote ammoniacal et protéique dans Feau. Monit. sci. Quesn., Paris, sér. 4, 18, 1904, (669-674).

Ehrenberg, P. Stickstoffverluste in faulenden Peptonlösungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (151–161).

Flamand, Cl. und Prager, B. Analyse von Verbindungen mit Stickstoff. Stickstoff-Bindung nach der Kjeldahl-Methode. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (559-560).

Glimm, E. Stickstoffbestimmung in der Gerste. Lc., 21, 1901, (723-724).

Konek, F. v. Quantitative Bestimmung von organischem Stickstoff mit Natriumperoxyd. Ein neues Proteïn- oder Aminoamid-Stickstoffbestimmungsverfahren in Mehlen. Zangew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1093–1095).

Müller, Fritz. Antipeptone. Diss. Leipzig, 1903, (32).

Neumann. Bemerkungen zu vorstehender Abhandlung [von E. Glimm. Stickstoffbestimmung in der Gerste]. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (724-725).

Nicolas et Deland. Appareil à dosage d'azote. Ann chim. analyt., Paris, 10, 1905, (7-8).

Schönewald, H. und Bartelt, K. Einfluss verschiedener Glassorten auf die Genauigkeit der nach Kjeldahl ausgeführten Stickstoffbestimmungen. Wochenschr. Brau, Berlin, 21, 1904, (793-794).

Sherman, H. C. and Falk, M. J. The determination of nitrogen in organic compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, ([1469]-1474.).

Sörensen, S. P. L. and Pedersen, C. On the Kjeldahl-method of nitrogen estimation. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (115-124); (Uebers.) Allg. Branerztg, Nürnberg, 45, 1905, (1681-1682).

Thiele, R. Die Schwierigkeit, vermittels der Kjeldahlschen Methode eine geringe Stickstoffschwankung im Ackerboden festzustellen. Breslan, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (157–178).

Wolosewicz, J. E. vou. Quantitative Bestimming des Stickstoffs der Eiweissstoffe und deren Trennung von anderen stickstoffhaltigen Verbindungen der Nahrungs- und Futtermittel. Königsberg, Ber. landw. Inst., 6, 1905, (31-62).

#### (Na) Sodium.

Reichard, C. Nachweis des Natriums neben dem Lithium und die quantitative Bestimmung der Natriumverbindungen neben denen des Lithiums durch Kieselfluorwasserstoffsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (861–862).

#### (Ni) Nickel.

Perkin, F. M. and Prebble, W. C. Electrolytic analysis of . . . nickel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (103-110, with discussion).

Root, J. E. Electrolysis of . . . nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

# (0) Oxygen.

Heyn, E. und Bauer, O. Knpfer, Zinn und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147).

Jacobsen, J. P. Löslichkeit von Sauerstoff im Meerwasser durch Winklers Titriermethode bestimmt. Kjöbenhavn, Meddelelser fra Konmissionen for Havundersögelser. Serie Hydrografi, 1, No. 8, 1905, (1–13).

Legler, L. Bestimmung des in Wasser gelösten Sauerstoffs durch Natriumsulfit. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (271–273).

Lürmann, F. jun. Das Bedürfnis der Praxis. Methoden zu besitzen, welche nicht allein geeignet sind zur Bestimmung des gesamten Sauerstoffgehaltes, sondern auch zur getrennten Bestimmung des Gehaltes an Sauerstoff in Flusseisen und Stahl, welcher an Silieium, Mangan und Aluminium gebunden sein kann. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin. 1904, (21–25).

**Müller**, F. Die "Ferricyanid-Methode" zur Bestimmung des Sauerstoffs im Blut ohne Blutgaspumpe. Arch. ges. Physiol., Bonn, **103**, 1901, (541–580).

Noll, H. Modifikation der Sauerstoffbestimmung im Wasser nach W. Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1767-1768).

Treadwell, F. P. und Anneler, E. Quantitative Bestimmung des Ozons, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905. (86-97).

#### (0s) 0smium.

Piñerúa y Alvarez, E. A new iodised compound of osmium, the production of

which gives a means of estimating very minute quantities (millionths of a grm.) of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, **91**, 1905, (172–174).

# (P) Phosphorous.

Enell, H. Quantitative Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (601-603); Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (229-236).

Gerlinger, P. Bestimmung des freien Phosphors in Phosphoröl. Centralbl. inn. Med, Leipzig, 23, 1902, (337-347, 347-348).

Hewitt, T. E. Colorimetric determination of phosphorus. Proc. Eng. Soc. of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (432–438).

Lidholm, Hj. Phosphorbestimmung in Caliumearbid. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1452–1453).

Monthulé, C. Dosage du phosphore et de l'arsenic dans leurs combinaisons organiques. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (308-309).

Namias, R. Dosage du soufre, phosphore, manganèse dans les produits sidérurgiques. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (134–141).

Reimen, P. und Meunier, I. Bestimmung von Phosphor im Ferro-Phosphor durch direkte Fällung mit Magnesiamischung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (573).

Rupp, E. Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl, Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (621–622).

## (Pb) Lead.

Dittrich, M. und Reise, A. Quantitative Bleibestimmungen durch Persulfate in saurer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1829-1831).

Gadais, L. et Gadais, J. Recherche qualitative et quantitative du plomb dans la crème de tartre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (98-101).

Lidholm, H. Trennung des Silbers von Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (566-568).

Lowe, W. F. Accuracy of the dry assay of galena in an iron crucible. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (6-7).

Monti, E. Dosage volumétrique du plomb séparé à l'état de chlorure de ses minéraux et alliages. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904. (505-568).

Müller, J. A. Dosage du plomb . . . à l'état de sulfure. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (48-51).

smith, R. O. Rapid precipitation of lead and mercury in the electrolytic way. Thesis, Pennsylvania, Easton, Pa. 1905, (20).

## (Pt Platinum.

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Verhalten der Metalle der Platingruppe zu Hydrazin- und Hydroxylamin-Salzen und einige quantitative Trennungen derselben von Gold. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2130-2131).

Quennessen, L. Séparation du platine et de l'iridium. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (293-297); Chem. News. London, 92, 1905, (29-30).

## (Rb) Rubidium.

Montemartini, C. e Mattucci, G. Determinazione quantitativa del rubidio e del cesio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (189-201).

# (S) Sulphur.

Barlow, W. E. Genaue Bestimmung des Schwefels in Pflauzensubstanzen und anderen organischen Stoffen. Diss. Göttingen, 1903, (VII+89, mit 2 Taf.).

Bender, C. Schwefelbestimmung nach Eschka. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (293).

Brunck, O. Eine neue Methode zur Bestimmung des Schwefels in der Kohle. l.c., (1560-1562).

Dennstedt, M. und Hassler, F. Schwefelbestimmung im Pyrit. *I.c.*, (1562–1564, 1903).

Garrett, F. C. and Lomax, E. L. Determination of sulphur in petroleum and bituminous minerals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1212-1213).

Goetzl, A. Schwefelbestimmung in flüssigem Brennstoff und im Petroleum. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1521–1531).

Gottlieb, B. N. Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (688-689). Jene, K. Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. *l.e.*, (362–516).

Jolles, A. Klinisches Phosphometer. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **24**, 1903, 129-137).

Konek, F. von. Schwefelbestimmungsverfahren "Rapid", eine neue expedite und einfache Methode zur quantitativen Bestimmung des Schwefels im Kohlen, Erdölen, Asphalten und organischen Verbindungen überhaupt. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin. 1904, (360–368).

Lemaire, L. Méthode unitaire de dosage du soufre das les pyrites. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (381–385).

Lunge, G. Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1656).

Matwin, J. Schwefelbestimmung in flüssigen Brennstoffen (Petroleum, Oel usw.) *l.c.*, (1766-1767).

Mennicke, H. Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1495–574).

Namias, R. Dosage du soufre, dans les produits sidérurgiques. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (134–141).

Nowicki, R. Schwefelbestimmungen in Kohlen und Koksen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1140-1141).

Pattinson, H. S. Determination of sulphur in pyrites by Lunge's method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (7-10).

Pattinson, J. and Dunn, J. T. Some sources of error in sulphur determinations. *I.e.*, 10-11).

Pfeiffer, O. Schwefelbestimmung in Gasreimgungsmasse. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (977– 978).

# (Sb) Antimony.

Angenot, H. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1274–1276).

Ferenczy, J. Bestimmung des Antimons in Legierungen. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (161– 169).

Law, H. D. and Perkin, F. M. Electrolytic analysis of antimony. London,

933

Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (262–263, with discussion).

Leher, E. Bestimmung des Arsens und Antimons als Schwefel-Verbindungen. Diss. Augsburg, 1904, (III+ 98).

Müller, J. A. Dosage . . . de l'antimoine à l'état de sulfure. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (48-51).

Vortmann, G. und Metzl, A. Zur quantitativen Bestimmung des Antimons als Trisulfid und dessen Tremnung von Zinn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (525–535).

# (Se) Selenium.

Alexi, C. Bestimmung von selen und Tellur und die Untersuchung von selenund tellurhaltigem Handelskupfer. Diss. Berlin, 1905, (47).

Pellini, G. Separazione quantitativa del selenio dal tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (515– 518); Rist. da Venezia, Atti 1st. ven.. 42, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (281–284).

e Spelta, E. Determinazione quantitativa del selenio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2\*, 1903, (89-92); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2\*, 1903, (653-656).

# (Si) Silicon.

Lucchèse, Louis. Sur l'analyse du ferrosilicium; dosage rapide du silicium par l'acide fluorhydrique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (452–453).

Philips, M. Bestimmung von Silicum neben Kieselsäure. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1969–1972).

Philips, M. Kupfersilicid. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1904, (64).

# (Sn) Tin.

Angenot, H. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens in Erzen und Legierungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1274–1276).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147).

**Levy**, A. G. A rapid method for the determination of tin in copper-tin alloys. London, Anal., **30**, 1905, (361-367).

Pušin, N. A. et Trechcinskij, R. M. Séparation quantitative de l'étain du nickel. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (441– 443); **37**, 1905, (828–833).

Victor, E. Zinnanalysen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (179-181).

Wintgen, M. Zinnbestimmung in Weissblech nach dem Verfahren von Mastbaum und Angenot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1901, (111-414).

# (Sr) Strontium.

**Blum**, L. Zunn qualitativen Nachweis geringer Mengen von . . . Strontium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (9-10).

## (Te) Tellurium.

Alexi, C. Bestimmung von Selen und Tellur. Berlin, 1905, (47).

Gutbier, A. Zur quantitativen Bestimmung des Tellurs. Erlangen, Sitz-Ber. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (130-137).

quantitative Bestimmung des Tellurs nach G. Frerichs. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (54-56).

**Pellini**, G. La determinazione quantitativa del tellurio per elettrolisi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2° semestre, 1903, (312–315).

Separazione quantitativa dal tellurio. Gazz. chimital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (515-518); Rist da Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2\*, 1903, (281-284).

#### (Th) Thorium.

Giles, W. B. Thoria, the estimation and separation of, from the yttrium-cerium group of oxides. Chem. News, London, 92, 1905, (1-3, 30-31).

Jannasch, P. und Schilling, J. Trennung des Eisens und Thoriums von Uran. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (26-34).

#### (Ti) Titanium.

**Dittrich**, M. und **Pohl**, R. Bestimmung von Zirkon neben Titan. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (236–241).

#### (Ur) Uranium.

Glazman, B. Détermination iodométrique de l'uranium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (317-320).

## Va Vanadium.

Béard. Méthodes de dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 41-45.

Campagne, Em. Méthode de dosage du vanadium et son application aux produits métallurgiques. Monit. sci. Quesn., Paris. (sér. 4), 19, 1905, (353-359).

Glasmann, B. Trennung von Chrom und Vanadium. Diss. Bern, 1904, (61).

Séparation du vanadium de l'aluminium et du fer. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (314-317).

Heike, W. Vanadinbestimmungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, 1357-1359).

#### W Wolfram

Desvergnes, L. Dosage du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, 321-323).

Knorre, G. von. Neues Verfahren zur Bestimmung von Wolfram. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1783-789).

# Zn Zinc.

**Currie**, E. G. The electrolytic separation of iron and zinc. Chem. News, London, **91**, 1905, (247-250).

Funk, W. Trennung des Eisens von Zink durch Ammoniak. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1687-1690).

Hattensaur, G. Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1037).

Jene, K. Anwendung einer elektrolytischen Zinkbestimmungsmethode in der Praxis. *l.e.*, 803-804).

Jordis, E. Zinkbestimmung. l.c., 1037).

Küster, F. W. Neue Methode der Bestimmung des Zinkes in Zinkerzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (272-275).

Nissenson, H. und Kettembeil, W. Zinkbestimmung, ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (951-955).

Pattinson, H. S. and Redpath, G. C. Methods for separating and determining zinc in blendes and other natural and artificial products. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (228-230).

Seligman, Richard and Willott, F. J. The determination of zinc in light zinc-aluminium alloys. *l.c.*, (1278-1279).

# (Zr) Zirconium.

Dittrich, M. und Pohl, R. Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 1236-241).

# 6300 ESTIMATION OF COM-POUNDS.

## INORGANIC.

Pavlov, V. E. et Gerasimov, D. G. Détermination par voie iodométrique de la décomposition hydrolytique des sels. (Russ - St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (566-572).

Schmatolla, (). Bestimmung der am Aluminium gebundenen Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (985–989).

# As Magnesium pyroarsenate.

Fages, J. V. Détermination quantitative de l'arsenic à l'état de pyroarséniate magnésien. Ann. chim. phys., Paris, sér. 8, 6, 1995, (394–408).

## B Boric acid.

Beythien, A. Das Jörgensensche Verfahren der Borsäurebestimmung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (283-286).

Monhaupt, M. Nachweis und Bestimmung . . . in Butter. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (363).

Partheil, A. und Rose, J. A. Die gewichtsanalytische Bestimmung der Borsäure durch Perforation mit Aether. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (478-488).

Prescher, J. Borsäure in Nahrungsmitteln. Diss. Würzburg, 1904, (V+27).

Spindler, O. von. Einfache Methode zur quantitativen Bestimmung von Borsaure, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 582-581.

Spaeth, E. Die quantitative Bestimmung der Borsäure. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 73, 1903, (881–885).

Vaubel, W. and Bartelt, E. Bestimmung der Borsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 629-630).

Vogt, G. Dosage de l'acide borique dans les borosilicates. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1,] Berlin, 1901, (738-741).

Windisch, K. Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (641-660).

## Ba Barium bromide.

Thorne, N. C. Fällung von Baryumbromid durch Bromwasserstoffsäure. Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (308–313).

## C Carbonates.

Albert-Lévy et Pécoul, A. Dosage de l'oxyde de carbone dans les atmo-phères confinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (98-99).

Bodländer, G. Elektrometrische Kohlensäurebestimmung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, 89-92).

**Cowley**, R. C. and **Catford**, J. P. Determination of alkaline monocarbonates and bicarbonates. Pharm. J., London, (Ser. 4), **21**, 1905, (864).

Fox, C. J. J. Determination of the atmospheric gases dissolved in seawater. Copenhagen, 1905, (24 with 1 pl.).

Luc, O. E. et Čižikov, A. Determination indirecte de l'acide carbonique dans les sels. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1271-1281).

Staněk, V. und Milbauer, J. Bestimmung der Kohlensäure bei Gegenwart von Sulfiten, Sulfiden und organischen Substanzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, 469–472).

Winkler, L. W. Bestimmung der Kohlensäure in natürlichen Wassern, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **42**, 1903, (735–740).

#### Cyanides.

**Feld**, W. Bestimmung und Treunung von Cyanverbindungen und deren Verunreinigungen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, [561–567, 603–606, 629–632, 642–645, 660–666).

Rupp, E. Titrimetrische Bestimmungen und Trennungen von Cyaniden, Rhodaniden und Chloriden. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (458–467).

Wiskirchen. Bestimmung des Cyanwasserstoffs im Bittermandelwasser. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905.

## Sulphocyanates.

Villain, E. Vorkommen und Nachweis des Rhodans im Menschen- und Tierkörper und seine toxikologische und pharmakologische Bedeutung. Diss. Freiburg, 1903, 551.

# Ca Calcium oxide and carbonate.

Berju, G. und Kosinenko, W. Bestimming des Aetzkalkes in gebrannten Kalken und die Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen, Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (119-125).

Busse, P. Kalkuntersuchung auf kohlensauren Kalk und auf Aetzkalk. Mit Berichtigung von M. Passon. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (165-166).

Järvinen, K. K. Bestimmung und Trennung von Calciumoxyd bei Gegenwart von Phosphorsaure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (559-562).

Newberry, S. B. Volumetrische Kalkand Magnesiabestimmung in Kalkstein. ThonindZtg. Berlin, **27**, 1903, (833–831).

Passon, M. Aetzkalkbestimmung vermittelst der Kalkmesser nach Ueberführung des Aetzkalkes in kohlensauren Kalk. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (26–27).

Kalkmesser. l.c., (69-70).

Pfeiffer, T. Passons Kalkmesser. l.e., (14).

Schultze, E. H. Zuverlässige Schnellmethoden zur Bestimmung von Kalk, Kali und Phosphorsaure. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (508-509).

Sommer, P. Der neue Paul Wolffsche Kalkbestimmungsapparat für hochprozentige Mergelarten. D. landw. Presse. Berlin, **32**, 1905, (692).

Weitzel, Victor. Der kohlensaure Kalk der Ackererden und der neue Dr. Passon'sche Apparat zur Bestimmung derselben für praktische Landwirthe. Hess. landw. Zs., Darmstadt, 72, 1902, 332-334.

Werdeler, P. Bestimmung von Kalksalzen in Zuckersälten durch Seifenlösung. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1776-1778).

(D-7195)

# Cd Cadmium chloride.

Baxter, G. P. und Hines, M. A. Analyse von Kadmiumehlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158-167).

# Cl Chlorates, bromates and iodates.

Andrews, L. W. Use of the chromates of barium and of silver in the determination of sulphates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (476-480).

Bollenbach, H. Eine neue Methode zur Analyse der Chlorate, Bromate und Jodate. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (531).

Brunner, II. Détermination quantitative des chlorates, des bromates et des iodates au moyen du persulfate de potassium en présence de substances organiques. Schweiz. Woehenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (225–226, 237).

Couleru, M. Chloratbestimmungen und Ausbeuteberechnungen in der elektrolytischen Industrie der Chlorate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1072– 1074).

Ditz, H. Einwirkung von konzentrierter Salzsäure auf Kaliumchlorat bei Gegenwart von Kaliumjodid bezw.
-bromid und die quantitative Bestimmung von Chlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1516–1520).

Hendrixson, W. S. A method for the determination of chloric acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, 2212-216); Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, 1904, (147-150).

Kolb, A. und Davidson, E. Einwirkung von Salzsäure auf Kaliumehlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1883–1887).

Scholtz, M. Die titrimetrische Bestimmung der Chlorate und Bromate. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (353-358).

Tschernobajeff, D. Bestimmung von Perchloraten und Chloraten im Salpeter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (112–113).

#### Chlorides.

Symes, W. L. Neumann's method of estimating chloride. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (221-224).

## Cr Chromium oxide.

Appelius, W. Bestimming des Chromoxyds in Chromledern und Trennung

des Chromoxyds von der Tonerde bei Gegenwart von Tonerdesalzen. D. Gerberztg, Berlin, **47**, 1904, (No. 28–30).

Cu Copper oxide.

Bauer, O. [Kupferoxydulbestimmung.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (241-252).

Leuba, A. Dosage du ferrocyanure cuivrique. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (218-219).

## Il ydrofluoric acid.

Ehrenfeld, R. Versuche zur quantitativen Scheidung der Fluorwasserstoffsäure und Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (440-442).

#### H Water.

Geese, W. Schnelle Wasserbestimmungsmethoden. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1901, (778-780).

Hoffmann, I. F. Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (859–360).

———— und **Schulze**, f. H. Die Wasserbestimmung in Hefe, Trebern, Hopfen und Stärke. *l.c.*, 1903, (217– 218).

Marcusson, J. Bestimmung des Wassergehaltes von Oelen, Fetten, Seifen, Harzen usw. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (58–63).

Parow, E. und Ellrodt, G. Methode zur Wasserbestimmung in Trockenkartoffeln mit dem Hoffmannschen Wasserbestimmer und Nachpräfung der Wasserbestimmung in Stärke mittels desselben Apparates. Zs. Spirit-Ind., Berlin, 28, 1905, (80).

Schulze, I. H. und Marienhagen, J. Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer. Nene Vorsehrift für die Wasserbestimmung im Malz. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, 165-166); [Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. von J. F. Hoffmann.] Berlin, 1901, (503-505).

Wiedmann, Fr. Die Gerber'sche Wasserbestimmungs-Methode in der Butter, MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (1014-1015).

## Hydrogen Peroxide.

Friend, J. A. N. Estimation of hydrogen peroxide in presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1367–1370); [abstract] Lon. don, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185).

## I Cyanogen iodide.

Milbauer, J. und Hac, R. Bestimmung von Jodeyan neben Jud. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (286-292); (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1907, 27. Aufsatz (6).

#### K Potassium oxide.

Aumann. Bestimmung des Kalis mittels Ueberehlorsäure. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (231-234).

Klinkerfues, F. Praktische Winke für die Ausführung einer leichten und bequennen Kalibestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (77-78, 1085-1086); Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (30-31).

Sidersky, D. Vereinbarung der Kalibestimmungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (943–945).

**Sjollema**, B. Abkürzung der Kalibestimmung. Centralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, **8**, 1903, (33).

# Potassium permanganate.

Brown, J. Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid. [Titration der Oxalsäure.] [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145–153).

Cantoni et Basadonna. Différentes méthodes de titrage de la solution de permanganate de potasse. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (365–371).

Friend, J. A. N. [Volumetric] estimation of potassium permanganate in the presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (738-740); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (133).

**skrabal**, A. Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **42**, 1901, (1–59).

# Mg Magnesium carbonate.

Koppeschaar, W. F. Eine neue Methode zur Bestimmung der kohlensauren Magnesia in Kalksteinen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (181-187).

# Mo Molybdenum compounds.

Glassmann, B. Neue jodometrische Bestimmungsmethode der Alkaliheptamolybdate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (193–194).

(D-7195)

Glassmann, B. Neue combinirte oxydimetrische Methode zur Bestimmung des Molybdäntrioxyds und Vanadinpentoxyds neben einander. *l.c.*, (600-603).

——— Molybdänverbindungen. l.c.,

# N Nitrogen compounds.

Hüfner, G. and Reinbold, B. Absorptiometrische Bestimmungen der Menge des Stickoxyds, die von der Gewichtseinheit Methylienoglobin gebunden wird. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ert., Kolozsvár, I. Orv. sz., 26, (1904), 1905, (105-111).

#### Nitric acid.

Buhlert, H. und Fickendey. Zur Bestimmung . . . im Boden, Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (239-246).

Busch, M. Gravimetrische Bestimmung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (861–866).

Bestimmung . . im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (464–468).

Farnsteiner, K. Abänderungsvorschlag zu den "Vereinbarungen" betreffend die Bestimmung . . . in Fleisch und Fleischwaren. Le., 10, 1905, (329–330).

Gutbier, A. Die gewichtsanalytische Bestimmung . . mittels "Nitron" nach M. Busch. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (494–199).

Meisenheimer, J. und Heim, F. Bestimmung der Salpeter- und salpetrigen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3834–3837, 4136).

Pfyl, B. Ein neues einfaches Verfahren zur Bestimmung bei Gegenwart von organischer Substanz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (101–104).

**Stüber**, W. Zur quantitativen Salpeterbestimmung im Fleisch. *l.c.*. (330–335).

Utz, F. Verfahren Frerichs zur Bestimmung . . im Wasser. ChemZtg. Cöthen. 29, 1905, (177-178); Südd. ApothZtg. Stnttgart, 45, 1905, (784-785).

#### Nitrous acid.

Barbieri, G. Volumetrische Bestimmung . . . mittels vierwertigen Cers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (668-669).

Legler, L. Einige auf die Bestimmung bezügliche, insonderheit die Trommsdorffsche Methode berührende Studien, Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, 181–183).

**Raschig**, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3911-3914).

#### Ammonia.

Bresler. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (979-982).

Riegler, E. Eine gravimetrische und gasometrische Bestimmungsmethode. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (246–250).

Rupp, E. und Rössler, E. Titrimetrische Bestimmung von Ammonsalzen mit Alkalihypobromit. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (104-114).

# Hydrazine.

Maselli, C. Determinazione di alcune idrazidi. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (111-112).

Rimini, E. Sul dosaggio dell'idrazina e di alcuni suoi derivati. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2 semestre, 1903, (376–381).

# Hydroxylamine.

Simon, L. J. Action du permanganate de potassium sur les sels d'hydroxylamine (nitrate, phosphate, arséniate', Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (559-661).

Méthode de dosage volumétrique de l'hydroxylamine. l.c., (721-727).

## Na Alkalies.

Novotny, K. Titrimetrische Bestimmung von NaOH neben Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (453–455).

Margosches, B. M. Bestimmung der Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (385).

Steinlen, R. L. Bestimmung der Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. L.c., (187).

#### P Phosphoric acid.

Beer, H. Methoden zur direkten Bestimmung in Wein und Bier, Diss, Würzburg, 1904, (29).

Böttcher, O. Bestimmung im Thomasmehl, Knochenmehl usw. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (1293–1294).

Boulez, V. Méthode de dosage alcalimétrique en présence d'autres acides et proposition d'appliquer cette méthode aux matières phosphatées. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (746-747).

Gerhardt. Eine technische Methode zur Bestimmung der freien Phosphorsäure in Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (178–179, 378); Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (54–55).

Herzfelder, A. D. . . . Bestimmung freier Phosphorsäure und die Menge derselben in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (171–479); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.]. Berlin, 1904, (862–870).

Hissink, D. J. und Maerden, H. van der. Modifizierte Methode von Pemperton-de Molinari zur Bestimmung der Phosphorsäure. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (179-181).

Hlavnička, O. J. Titration der Phosphorsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (655-656).

Hundeshagen, F. Titrimetrische Bestimmung in allen Phosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (557-558).

Järvinen, K. K. Bestimmung von Magnesium und Phosphorsäure als Magnesium-pyrophosphat. Zs. anal. Chem.. Wiesbaden, 44, 1905, (333–342).

Jörgensen, G. Bestimmung als Magnesiumammoniumphosphat und als Ammoniumphosphomolybdat. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (ser. 7), **2**, 1905, (111–238).

Klassert, M. Bestimmung als Magnesium-pyrophosphat bezw. Magnesium-ammoniumphosphat. Diss. Marburg, [1903], 43, mit 5 Tab.).

Klason, P. Jodometrische Bestimmung. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1,] Berlin, 1901, (221–228).

Klinkerfues, F. Phosphorsaurebestimmungen, welche eine grössere Verbreitung in der analytischen Praxis verdienten. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (137–139).

Klippert. Phosphorsäure in wasserlöslicher, zitratlöslicher, dreibasischer und freier Form, Methode Woy. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904.] Melle i. II., 1905, (73–74).

Lorenz, N. v. Unhaltbarkeit der Citratmethode zur Bestimmung in Thomasschlacken. Centralbl. Kunstdüngerlnd., Mannheim, **8**, 1903, 1175– 176).

Mach, F. Bestimmung der zitronensänrelöslichen und der Gesamtphosphorsäure in Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (81-91).

Nannes, G. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1901, 121–128).

Neubauer, H. Ein vereinfachtes Verfahren zur Bestimmung . . . in salzsauren Bodenauszügen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (141–149).

Raschig, F. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (374-376, 953).

Scheele. Freie Phosphorsäure in Superphosphaten und ihre Bestimmung. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1903], 1904, (17-19).

Schenke, V. Bestimmung nach der Zitratmethode; eine bisher überschene Fehlerquelle und eine Modification zur Vermeidung derselben. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (3-10).

Schreiner, O. and Brown, B. E. The colorimetric estimation of phosphates; second method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1463-1468).

Schucht, L. Unzulänglichkeit der Phosphorsäure Bestimmungsmethoden und Mittel, derselben abzuhelfen. Bestimmung der freien Säure in Superphosphaten. Feuchtigkeit in Superphosphaten. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten, Hamburg-Horn, 1904,] 1905, (33-37, 77-82, 88-89).

Seib, O. Bestimmung der zitratlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (397–398)

Soxhlet, F. von. Bestimmung der zitronensäurelöslichen Phosphorsäure in Kieselsäurereichen Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (218–229).

Spöntjes, [H.]. Bestimmung der Phosphorsäure in Thomasmehlen nach der Methode Woy. [Verein deutscher Dünger - Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904], 1905, (90–93).

Svoboda, H. Maereker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratmagnesiamixtur und Eisencitratmagnesiamixtur. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (153-156).

Westhausser, F. Bestimmung in der Thomasschlacke. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (187-191).

Williams, C. B. Methods for the determination of total phosphoric acid and potash in soils. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (921–926).

Woy, R. Welche Vorteile hat die direkte Bestimmung der Phosphorsäure als Phosphorsäuremolybdäusäureanhydrid? [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (218–221).

# Phosphorous acid.

Lendle, L. [Bestimmung von phosphoriger Säure in Phosphiten.] Diss. Würzburg, 1902, (63).

Pb Lead peroxide.

Sliozberg, G. L. Méthode de détermination du minium à l'aide du superoxyde d'hydrogène. (Russ.) Kiev, 1905-6).

S Sulphuric acid.

Andrews, L. Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (478).

barium and of silver in the determination of sulphates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (476-480).

Blacher, C. und Koerber, U. Die massanadytische Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (722-723).

Dürkes, K. Titration von Schwefelsäure mit Benzinchlorhydrat. Diss. Freiburg i. Br., 1901, (30).

Huber, O. Titrimetrische Bestimmung von Sulfaten mit Benzidinchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfiten und Sulfiden. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1227–1229).

Knorre, G. von. Bestimmung mittels Benzidinchlorhydrat und über die Schwefelbestimmung in Pyriten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (2–13).

Kühl, H. und Hahn, R. Bestimmung der freien und gebundenen Schwefelsäure in Mixtura sulfurica acida. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (854-856, 867-868). Lay, W. Tabelle zur direkten Bestimmung des Prozentgehaltes au SO<sub>3</sub> aus der Niederschlagsmenge von BaSO<sub>4</sub>. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, 1098–1099.

Lunge, G. Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure nach den Methoden von Lunge und von Silberberger. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (449–460).

und Stierlin, R. Bestimmung der Schwefelsäure durch die Chlorbaryumfällung bei Gegenwart störender Substanzen. L.c., (1921–1930).

Scholtz, M. Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure auf jodometrischem Wege. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (667-672).

Vaubel, W. Titrimetrische Bestimmung von Sulfaten mit Benzidinchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfiten und Sulfiden. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (1254).

# Sulphurous acid.

Ashley, R. H. The estimation of sulphites by iodine. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (13-16); (Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (211-214).

Legler, L. Jodometrische Bestimmung der schwelligen Säure. Pharm. Centralhalle, Dresden. 46, 1905, 271-273).

Mathieu, L. Nouveau procédé de dosage de l'acide suffareux combiné dans le boissons fermentées. [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1904, 192-196.

Namias, R. Stabilitat der alkalischen Sulfite und Bisulfite und ihre Verwendung. [Bestimmung der schweftigen Saure.] Allg. PhotZtg, Halle, 10, 1903. Phot. Motivenschatz, (410–411).

Ruff, O. und Jeroch, W. Jodometrische Bestimmung in alkalischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (109-419).

Rupp, E. Jodometrie der schwelligen Saure. l.c., (1903–1905).

Schumacher, Th. und Feder, E. Bestimmung in cinigen Nahrungsmitteln sowie des Schwefels im Leuchtgase. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 6513-659).

Si Silicon compounds.

Friedheim, C. Bestimming von Kieselsäure bei Gegenwart von Wolframsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (107).

Henderson, W. H. und Pinagel, A. Trennung von Wolfrantrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasformiger Chlorwasserstolfsäure und die Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905. (396–409).

und Pinagel, A. Angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren. *l.c.*, (410-111).

Schucht, L. Bestimmung der Kieselsäure in Phosphaten bei Gegenwart von Fluor. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1903], 1904, 41-43.

Seemann, F. Quantitative Bestimmung und Trennung der Kieselsäure und des Fluors. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (343–387).

Sr Strontium chloride.

Richards, I'. W. Die Analyse von Strontiumchlorid. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (145-150).

Te Tellurium compounds.

Gutbier, A. und Resenscheck, F. Jodometrische Bestimmung der Tellursäure. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, 44904, 1905, (138–142).

Th Thorium compounds.

Kolb, A. und Ahrle, H. Verwendung organischer Säuren zur Fällung und Trennung des Thordioxyds von Cer-, Lanthauund Didymoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (92–93).

Ti Titanium compounds.

Pellet, H. et Fribourg, Ch. Dosage de l'acide titanique dans les sols et dans les cendres des végétaux. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (413-416).

Truchot, P. Dosage de l'acide (itanique dans les minerais. Le., (382-389).

Vogt, G. Acide titanique. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (744).

# ORGANIC, Methowyk.

Wheeler, A. S. Bestimmungen von Methoxylgruppen in einigen Lignoeellulosen, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2168-2169).

## Acetyl groups.

Meyer, R. und Hartmann, E. Zur directen Bestimmung von Acetyl- und Benzoyl-Gruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3956-3958).

Perkin, A. G. The determination of acetyl groups. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (107-110).

**Sudborough**, J. J. and **Thomas**, W. Simple method for the estimation of acetyl groups. *l.e.*, (1752-1756); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (88).

#### HYDROCARBONS.

## Benzene.

Nowicki, R. Absorptionsgefäss zur gewichtsanalytischen Benzolbestimmung. Schillings J. Gasbeleucht. München, 48, 1905, (292–293).

#### ALCOHOLS.

Methyl alcohol.

Bamberger, H. Bestimmung des Methylalkohols im Formaldehyd. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904. 1246– 1248).

**Gnehm**, R. und **Kaufler**, F. Bestimmung des Methylalkohols im Formaldehyd. *l.c.*, **18**, 1905, (93-94).

Tubandt, C. Quantitative Bestimmung des Natriumalkoholats mit Menthon. 1. Die Grundlagen der Invertirungsmethode. H. Anwendung der Invertirungsmethode zur Bestimmung des Säurecharakters organischer Verbindungen und der relativen Stärke solcher Sänren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (41-93).

#### Ethyl alcohol.

Bugarszky, S. Eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung des Athylalkohols. Math.-natw. Ber. Ungara, Leipzig, 23, 1905, (35-41).

**Dujardin**, J. Unification des méthodes de dosage de l'alcool dans les vins. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1221–1226).

#### Chloroform.

Collingwood, B. J. The measurement of percentages of chloroform vapour by a tonometric method. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (ii iii).

**Levy**, A. G. The estimation of chloroform vapour in air. *l.e.*, (iii-iv).

**Waller**, A. D. and **Collingwood**, B. J. Estimation of inspired and expired chloroform. *l.c.*, (xxiv-xxviii).

## Glycerine.

Braun, K. Quantitative Bestimming des Glycerins in Enterlangen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (763-765, 1122).

Henkel, H. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen und zur Analyse derselben. Diss. Berlin, 1905, (17).

Laborde, J. Dosage de la glycérine dans les vins liquoreux et les vins ordinaires. Ann. chim. analyt., Paris. 10, 1905, (340-341).

Landsberger, W. Glyzerinbestimming mit besonderer Berucksichtigung der Anwendbarkeit der Extraktionsmethode auf die fermentativen Glyzerinwasser. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (150–152).

Rocques, X. Dosage de la glycérine dans les vins de liqueur. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (306–309).

Schulze, Fr. Vergleichende Bestimmungen des Glycerius. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (976-980).

Shukoff, A. A. und Schestakoff, P. J. Durekte Methode zur Glycerinbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (294-295).

**Sonne,** W. Die quantitative Bestimmung des Glycerins in Unterlangen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1202–1203).

Steinfels, W. Glycerinbestimmung in Seifensiederlaugen und Rohglycerinen. Seifenfabr., Berlin, **25**, 1905, (1265– 1266).

Strauss, H. Quantitative Bestimming des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1099–1100, 1150).

Tangl, F. und Weiser, I. Glyceringehalt des Blutes (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budåpest, 23, 1905, (182– 189).

Zeisel, S. und Fanto, R. Bestimmung des Rohglycerins im Weine mittelst der "Jodidmethode". Zs. anal. Chem.. Wiesbuden, 42, 1903, (549-578).

#### Phenols.

Arnold, C. und Werner, G. Kresolbestimmung im Liquor Cresoli saponat. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (907-908).

Kiesel, K. Lin neues Verfahren der quantitativen Bestimmung kleiner Mengen einwertliger Phenole. Monatshefte Thierheilk., Stuttgart, **15**, 1903, (84-93)

Wesenberg, G. Bestimmung des Metakresols in Kresolseifenlösungen. Phärm. Ztg. Berlin. **50**, 1905, 454.

#### ACIDS.

Aufrecht. Bestimmung der Fettsauren in Kreesolseiten auf dem Wege der Destillation, Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, 538–539.

Blank, O. Analytische Trennung der Fettsauren im holzessigsäuren Kalk. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie [17] Berlin, 1904, [127] 1315.

Coppock, J. B. Volumetric determination of acids in salts. Chem. News, London, 91, 1905. 66.

Nishizaki, K. The free acids in "sake" and their determination. (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, 373-381.

Partheil, A. Vorkemmen und Bestimmung der organischen Säuren des Weines, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 3.] Berlin, 1904, 1019-1022.

Selivanov, F. F. et Piščimuka, P. S. Un réactif pour les acides, Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 313-345).

Staněk, V. Verbesserung der Methode zur Bestimmung des Stickstoffes in Aminesauren, Hoppesseylers Zs. physiol. Chem. Strassburg. 46, 1905, 263-272.

Windisch, K. and Roettgen, Th. Bestimmung der flachtigen Säuren im Wein, Zs. Unters. Nabrgsmittel, Berlin, 9, 1905, 278-279.

#### Formie acid.

Rupp, E. Ameisensäure und deren titrimetrische Bestimmung, Arch. Pharm, Berlin, 243, 1905, 69–73).

# Oxyslantyric acid.

Möller, W. Leber die zur Zeit gebraueblichen Methoden zum quantitativen Nachweis der β-Oxybuttersäure. Centralbl. Stoffwkrankli., Göttingen, 4, 1903, (161–165).

## Oxalic acid.

Barth, H. Vorkommen, Nachweis und Bestimmung der Oxalsäure im Harn. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (32).

#### Tartaric acil.

Ley, H. Neue Weinsaure-Bestinnungsmethode, Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (149).

Lactic acid.

Zeehuisen, H. Ein einfaches Verfahren zur approximativen Bestimmung des Milchsäuregehaltes im Mageninhalt. Zentralbl. inn. Med., Leipzig. 25, 1904, (353-355).

#### Arabonic acid.

Musial, Władysław. Dosage volumetrique de l'acide arabinique. (Polomais) Gaz. cukr., Warszawa, 24, 1905, 534).

# Olyenronic acid.

Neuberg, C. Bestimmung der Glukuronsuare, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, 183– 184.

und Neimann, W. Quantitative Bestimming "gepaarter Glukuronsäuren"/.c., 44, 1905, ,127-133.

Tollens, B. Bestimmung der Glukuronsaure, L.c., 388-390.

## Salicylic acid.

Harry, F. T. and Mummery, W. R. The colorimetric estimation of salicylic acid in foodstuffs. London, Anal., 30, 1905, 424-127).

Schulz, I. A. B. Eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., **3**, 1905, 545-543.

## Pierie acid.

Sinnatt, F. S. The estimation of pieric acid additive compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (297).

# Hippuric acid.

Pfeiffer, Th. Bestimming der Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, 515-516.

Schmid, J. Quantitative Hippursaurebestinnoung nach Pfeiffer. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, 81-86.

Tannic and gallie acids.

Kránszky, L. Tanninbestimmung im Wein. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161-169).

#### FATS.

Aufrecht. Versuehe mit der Sinacidbutyrometrie. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (165-166).

Baumgartner, O. Sinneid- oder Acid-Butyrometrie? Milchztg, Leipzig. 33, 1904, (792).

Burr, A. Eventuelle Verseifung von Fett durch conc. Ammoniak bei der Gottlieb-Röse-Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (248-250).

Dominikiewicz, M. Praktischer Apparat zur Fettbestimmung nach Gottlieb-Rösescher Methode. Milchzig, Leipzig, 33, 1904, (711-712).

Du Roi und Koehler, Brauchbarkeit der Sinacid-Butyrometrie des Chemikers und Apothekers A. Sichler-Leipzig. Le., (787-790); Landbote, Prenzlau, 25, 1904, (1149-1151).

Gauss, C. Flach- oder Rund-Butyrometer? Milchztg. Leipzig, 33, 1994, 792-793.

Gerber, N. und Hugershoff, F. Kritik einer "Beurteilung von Flach- und Konvex-Butyronnetern". Antwort an Roerdansz. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (69) 692.

und Wieske, P. (Ref.). Allerlei praktische Erfahrungen mit der Azidbutyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (189–190, 458–459, 605–607).

Gordan, P. Versuche mit Sichlers Sinacid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (755-756, 822-823).

Henderson, J. B. Saponification of fatty oils in presence of mineral oil. Rep. Anst. Ass., Dunedin, 10, 1905, (146-147).

Hesse, Λ. Die Gerbersche Fettbestimmung. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (93–95, 117–118).

**Höft**, H. Sinazidbutyrometrie, *l.e.*, **19**, 1905, (309–310); Kiel, Arb. Versuchstat, Molkereiw., H. **4**, 1905, (85–89).

Hoffmeister. Sinacidbutyrometrie. Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905, (20-24).

Kita, T. Fettbestimmung im Fleisch und Fleischwaren mittels des Gerberschen Azid-Butyrometers. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, 165–178).

Klassert, Martin, Prüfung der Sichler'schen "Sinacid-Butyrometrie". Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, 42-45); Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, 4241).

Leent, F. II. van. Die bei Bestimmung der Jodzahl in Betracht kommenden Reaktionen. (Lebers.) Zs. anal. (Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (661-670).

Lotterhos. Brauchbarkeit der Sichlerschen Sinazidbutyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, 115-146, 926-927; Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 596-599.

Müller, M. Methode der Fettbestinmung. Fuhlings landw. Ztg, Stuttgart, **52**, 1903–767–771, 831–834).

Panchaud, A. Bestimmung der Jodzahl von Fetten und fetten Oelen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich. 42, 1904, 113-118°.

**Popp**, M. Die Sinacid-Butyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (1267-1269; **19**, 1905, (197-198).

Reinbold, B. Die Molisch-Udranszkysche α-Naphtol-Schwefelsäure-Reaction. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, 581-617).

Roerdansz. Beurteilung von Flachund Konvex-Butyrometern. Molkztg. Hildesheim, 18, 1904, (908); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (508-599).

Rosenfeld, G. Fettbestimmungsmethode. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, (353-357).

Schneider, W. Die Sichlersche Sinneid-Butyrometrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 6900.

Estimation of fats in milk.

Barthel, C. . in mechanisch bearbeiteter Milch. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (1058).

Beger, C. Die Sinazid-Butyrometrie in ihrer Anwendung auf Schaf-, Ziegen und Kulmilch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (517-551). Burr, A. . . . in homogenisierter Milch. l.c., (6-9); Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (110-113).

Buttenberg, P. Homogenisierte Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (964–968).

Einecke, A. Vergleichende Untersuchungen . . . . . . . . . . . Methode von N. Gerber, und dem Milchrefraktometer. Breslan, Mitt. landw. Inst., 3, 1904, (147-155).

Haarst, J. van. Schnellmethoden zu Fettbestimmung in der Milch. Antwort auf Siegfeld. (Diese Z. 16 (451) und Milchzig 1903, Heft 45. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1212–1213).

Koehler, R. Acidbutyrometrisches Verfahren . . . und die bei demselben gebräuchlichen Centrifugen. Landbote, Prenzlau, **26**, 1905, ©18 950).

Versuche mit dem flachen Butyrometer zur Gerber'schen Milchfettbestimmung von der Firma A. W. Kaniss. l.c., 24, 1903, (716).

Lonstein, T. Demonstration eines neuen Apparates, nebst Bemerkungen zur quantitativen Feststellung des Milchzuckers und des Milcheiweisses. Berlin, Ber D. pharm. Ges., 15, 98-107.

Harpmann. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, 78.80).

methode. Südd. ApothZig, Stuttgart, **45**, 1905, (155–156).

Röhrig, Armin. Verbesserter Apparat nach . . . Gottlieb-Röse, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, 1531–538).

**Siegfeld**, M. Die Gerbersche Methode. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 4903, (1117–1119, 1142-1144).

——— Fettbestimmung in mechanisch bearbeiteter Milch. *l.c.*, **18**, 1904, (931–933, 957–959, 1058).

— Schwefelsänre für die Milchfettbestimmung nach Gerber. *l.c.*, **19**, 1905, (738).

und Rosenbaum, W. Die Gottlieb'sche Methode, Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (241-248).

Thomsen, Th. Sv. . . in fett-armer Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (387-399).

**Winckel**, M. Neuere . . . Methoden. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (769-770).

Estimation of fats in Butter.

Burr, A. Ueber die Bestimmung . . nach Gottlieb. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (286– 290).

Hesse, A. Apparat, MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1051-1052).

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1994, 673–675).

Die Fett- und Wasserbestimmung nach dem Dr. Gerber'schen Verfahren. Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905. (433-144).

Lührig, H. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1217-1218).

Morschöck, F. l.c., 18, 1904, (362-363).

Estimation of fats in Cheese.

Aufsberg, Th. Fettbestimmungen in den Allgauer Käsereien. Mitt. milchwirtsch. Ver. Allgau, Kempten, 15, 1904, (221-226).

Ratzlaff, E. Brauchbarkeit der verschiedenen Methoden in Käse. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (32-39).

Wieske, P. Verbesserte Methode für Kase mit Dr. N. Gerbers Acid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (353-354); MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (556).

# Fatty Acids in Soaps.

Geisel, O. Fettsäurebestimmung in Seifen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (592–593).

**Heermann**, P. Fettbestimmung der Seifen nach der Wachskuchenmethode. l.c., (623).

Krüger, G. Fettsäurebestimmung in Seifen. *Le.*, (516, 698).

**Steiner**, O. Fettsäurenbestimmung in Seifen. *Let.*, 57 b.

#### ALDEHYDES.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. [Dosage des aldéhydes et cétones par hydrazine.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (33-34).

Berté, E. Neue indirekte Bestimmungsmethode der Aldehyde im Zitrenenöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (805–806).

Mathieu, L. Nouveau procédé de dosage des aldéliydes dans les boissons fermentées et dans les spiritueux. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1,1 Berlin, 1904, (196–199).

## Formaldeligite.

Goldschmidt, C. Quantitative Bestimmung des Formaldehydes, J. prakt, Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, 3343-3444.

Orlov, E. 1. Analyse des dissolutions des sels hydrosulfureux. L'analyse du formaline. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (1311-1317).

Pfaff, A. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Diss. Würzburg, 1903, (35).

Romijn, G. and Voorthuis, J. A. Quantitative Bestimmung von Formaldehyd in der Laft. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (553-557).

**Smith**, B. H. A comparative study of methods of determining formaldehyde. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (570–574).

The estimation of formaldehyde in milk. [5. Intern. Kongress 4.] Berlin, 1904, (199-202).

Votoček, E. und Fleischner, H. Bestimmung des Formaldehyds mittels Carbazol. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, 1281-282.

# Cinnamic aldeligde.

Hanuš, J. Gewichtsanalytische Bestimmung des Zimtaldehyds in Zimtölen und in Zimtrinden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (241–246).

# KETONES.

#### Acetone.

Fresenius, W. und Grünhut, L. Titrierung alkalisch gewesener Jodlosungen mit Thiosulfat, eine augebliche Fehlerquelle bei der Bestimmung des Acetones nach der Jodoformmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (197–201).

**Keppeler**, G. Bestimmung des Acetons nach der Jodoformmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (464-465).

Vaubel, W. und Scheuer, O. Eine Fehlerquelle bei der Bestimmung des

Acctons nach der Jodoformmethode. l.c., (211-215).

Vaubel, W. Berichtigung. Le., (656).

#### CARBOHYDRATES.

Benz, G. Bestimmung der löslichen Kohlenhydrate in Nahrungsmitteln. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (89-90).

Gonnermann, M. Bleiniederschlag in Zuckerfösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (652, 653, 730 -731).

Höglund, A. Th. Zuckerbestimmung in Zuckerrüben. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl., (1018– 1058).

Kumagawa, M. und Sutō, K. Zuckertitrierung mit ammoniakalischer Kupferlösung nach Pavy. (Japanese) Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 26, 1905, (859–873); Salkowski-Festschrift, Berlin, 1904, (211–220).

Lavalle, F. P. Zuckerbestimmung mit Fehling scher Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2170); Chem. News, London, 91, 1905, (299).

Ley, H. and Dichgans, H. Eine neue Methode zur Bestimmung von Zucker. Pharm. Ztg. Berlin, 48, 1903, (689-699).

Ling, A. R. and Rendle, T. The volumetric determination of reducing sugars. London, Anal., 30, 1905, (182-190).

**Lindet**, L. Dosage simultané du saccharose, du dextrose et du lévulose. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (571–577).

Munson, L. S. Sugars. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1901, (530–533).

Pellet, H. Le dosage du sucre cristallisable en présence du lévulose et du dextrose. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, 4041–4019.

et **Pellet**, L. Dosage du saccharose en présence du lévulose et du dextrose. *l.e.*, (714-752); [Dupont, F., réponse au Mémoire précédent, (753).

des Zuckers in der Rübe durch die wässerigen Methoden von Pellet. Beeinflasst die Luft die Resultate? Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1904, (205-206).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose, Zs. Unters. Nalargsmittel, Berlin, 10, 1905, 101– 110.

Puterman, J.—Le dosage iodométrique du sucre a l'aide de l'appareil de M-Citron. (Polonais Czasop, lek., Lodž. 7, 1905, (256–257).

Schneider, Joh. Die Ermittelung des Zuckers und der Säure in Fruchtsaften und Obstmost. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, 173-175, 188-190).

Schweitzer, H. Bestimmung des Zuckergehaltes in Rohzucker und Melasse für die Verzollung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904. 1248–1219.

Skärblom, K. E. Bestimmung des Zuckers in den ausgelangten Schuitzeln. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1226).

Steinmann, A. Modifikation der Welmanschen Zuckerbestimmungsmethode in den Kakaopräparaten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1974)

Stolle, F. Maassanalytische Invertzuckerbestimmung. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903. 1271-1272.

Steenhuizen, L. E. [Der Indicator bei dem Titrieren mit der Fehlingschen Losung.] Hollandisch: Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1305, (180-481).

Tollens, B. Kohlenbydrate und ihr Vorkommen in Produkten der Natur. J. Landw., Berlin, **51**, 1903, 355–369.

Vermehren, A. Polarisation and Bleiessigniederschlag, Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1904, (106–107).

Wenzel, G. Neuere Zuckerproben vom praktischen Standpunkt aus. Aerztl. Monatschr., Leipzig, 4, 1901, 528-535.

Wiechmann, F. G. Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. Centralbl. Zuckerind., 12, 1903, 187–188.

Wolff, J. Détermination des sucres réducteurs et des dextrines en présence de l'empois d'auxidon et de l'amidon soluble. Ann. chim. analyt., Paris. 10, 1905, (233-255).

127 (131). Dosage du suere, *l.e.*,

Wiechmann, F. G. Die polarimetrische Bestimmung des Zuckers. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905. Techn. Tl, (1134-1138).

## Ra finose.

Davoll, D. L. jun. Raffinose determinations. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (135–114).

Fogelberg, l. Bestimmung der Saccharose, Raflinose, des Invertzuckers und der Dextrose, die in Gemischen nebeneinander vorkommen. D. Zuckerind., Berlin. 29, 1904, (490-492, 761–766)

#### Lactuse.

Heymann, B. Eine neue Methode der quantitativen Bestimmung des Milchzuckers in der Milch. Hyg. Rdsch., Berlin. 14, 1904, (105-108).

#### Maltosc.

Baker, J. L. and Dick, W. D. The detection and estimation of small quantities of maltose in the presence of dextrose. London, Anal., 30, 1905, 79-85.

Wolff, J. Dosage du maltose ou du glucose en presence de l'empois d'amidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 193-195.

## Melibiose.

Bau, A. Krystallisierte Melibiose-Diss. Göttingen, 1901, (46).

#### Pentosans.

Ellet, W. B. Quan f ative Bestimmung der Pentosen und der Methyl-Pentosen in Naturprodukten. Diss. Göttingen, 1904, (51).

und Tollens, B. Bestimmung der Methyl-Pentosane neben den Pentosanen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (492-199); Berlin, Zs. Ver. D. Zackerind., 55, 1905, Techn. Tl, (19-31); J. Landw. Berlin, 53, 1905, (13-

Smith, R. G. Production and identification of vegetable (bacterial) gums. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (118–153).

#### Glycogen.

Grüss, J. Quantitative Bestimmung des Glykogens in der Hefe. Woehenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, 4–3).

Pfüger, E. Abgekürzte quantitative Analyse des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1901, 1169-170.

#### Starch.

- Ewers, E. Ein neuer Versuch zur polarimetrischen Bestimmung der Stärke. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (407–415).
- Günther, L. Bestimmung des Verhälmisses des Dextrins und Zuckers im fertigen Stärkesirup. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (635-638).
- **Jaeckel,** R. Stärkeermittelung in gefrorenen Kartolfelu. Zs. SpiritInd., Berlin, **28**, 1905, (64).
- Weiser, S. und Zaitschek, A. Stärkebestimmung in pentosanhaltigen Substanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (219–231).
- witte, H. Gewichtsanalytische Stärkebestimmung von G. Baumert und H. Bode angewandt auf Mehl und Handelsstärke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (65–77).
- Wolff, J. Dosage de l'amidon coagulé et de l'amylocellulose. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (389-392).

# Cellulose.

- Dietz, R. Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (618-653).
- Klason, P. Cellulosebestimmung im Holz und speziell über Wertbestimmung der Sulfiteellulose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (309-311).
- König, J. Bestimmung der Cellulose und des Lignins in den Futter- und Nahrungsmitteln. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1052–1060); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (769–781).
- Reinhardt, F. Bestimmung der Cellulose. Diss. Münster i. W., 1903, (67, mit 1 Taf.).
- Bauer, J. [Appareil pour le dosage de la cellulose.] (Hollandais) Arch. Java Suiker., Soerabaia, 13, 1905, (215-218).
- Simon, O. und Lohrisch, H. Eine neue Methode der quantitativen Cellusebestimmung in Nahrungsmitteln und Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (55–58).

#### ALKALOIDS.

- Fromme, G. Alkaloidbestimmungen für die neue österreichische Pharmakopöc, Pharm. Zentralhalle, Dresden, 46, 1905, (367).
- Hanuš, J. Anwendung des Refrakto meters bei der Analyse der Nahrungsmittel. I. Bestimmung des Koffeins. (Cechisch) Prag, Vestn. Ceské Spol. Nauk, 1905, (12).
- Howard, D. L. Separation of strychnine and brucine. [Estimation of strychnine in presence of brucine.] London, Anal., 30, 1905, (261–264).
- Robertson, P. W. A volumetric method of estimating the cinchona afkaloids by means of their double thiocyanates. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 212).
- Thoms, H. Verwendung der Kaliumwisnutjodidlösung zur Bestimmung von Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (85-91).
- Toth, J. Bestimmung des Nikotins, Zs. Unters. Nalurgsmittel, Berlin. 7, 1901, 4151).

#### PROTEINS.

- Heerde, R. und Busch, E. Eiweissbestimmung in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (779–780).
- — Eine Fehlerquelle bei der Eiweissbestimmung in der Gerste. *l.c.*, (830-831).
- **Lindner**, P. Gebrauchsanweisung für die orientierende farbenanalytische Eiweissbestimmung in Gerste mittelst Triacidlösung. *l.e.*, (802–803).
- Neumann, O. Schlussbemerkung [zu: Eine Fehlerquelle bei der Eiweissbestimmung in der Gerste]. L.c., §831-852.

#### URINE ANALYSIS.

Gulevič, VI. L'analyse de l'urine. Manuel des opérations pratiques de laboratoire. (Russ.) Moskva, 1905, VIII+237+6, av. 5. tabl.).

#### Sugar.

Adler, R. und Adler, O. Fallbarkeit des Fruchtzuckers durch Bleiessig im Harn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1161-1165].

Bührer, M. Recherche du sucre dans Lurine au moyen de la polarisation et de la fermentation. J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, 263-265:

Citton, H. Technik der Untersuchung des Harns auf Zucker. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (357-360).

Denigés, G. Dosage du sucre urinaire. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (130–148).

Kröger, H. W. Nachweis von Zucker im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, 1272).

Loernzen, J. Bestimmung des Zuckers im Harn. Le., 316-317.

#### Frea.

Wentzki, O. Bestimmung von Harnstoff. l.c., 49, 1904, 1898.

#### Uric acid.

Behrendt, E. C. Quantitative Bestimmung von Harnsäure, Harnstoff und Indikan. ChemZtg, Cöthen, **27**, 1903, (1270–1271).

Eschbaum, F. und Ruhemann, J. Methode der approximativen Harnsäure-bestimmung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 46).

Hall, W. Klinische Bestimmung des Gesamtgehaltes von Purin im Harn mittelst Purinometer. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, 401%

Jolles, A. Volumetrische Methoden zur quantitativen Bestimmung der Harnsäure, der Purinbasen und der Eiweisskörper im Harne. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1994, 454–464.

Krüger, M. und Schmid, J. Bestimmung der Harnsäure und Purinbasen im menschlichen Harn. Hoppe-Seylers Zs. 1 hysiol. Chem., Strassburg. 45, 1905, 14-13.

Merk, B. Qualitative und quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harr. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (791-792).

Ruhemann, J. Sofortige quantitative Bestimming der Harnsäure mit Hilfe des Uricometers. Heilkunde, Berlin, 1903, (250-253); Med. Woche, Berlin, 5, 1901, 25-26.

#### Lindican

Bauer, E. Nachweis und Bedeutung des Indikans im Harn des Pferdes. Diss. Giessen, 1905, 51, mit I Taf. . Einhorn, M. und Huebner, R. Kolorimetrische Bestimmung von Indol in Faeces und Harn vermittelst der Ehrlichschen Dimethylaminobenzaldehyd-Reaktion. [Festschrift für E. Salkowski.] Berlin, 1904, 89-91).

Maillard, L. C. Entstehung der Indoxylfarbstofte und die Bestimmung des Harnindoxyls. (Eine Entgegnung gegen A. Ellinger und J. Bouma.: Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (437-454).

Oerum, H. P. T. Quantitative Indicanbestimmung im Harne mit dem Meisling'schen Kolorimeter. *l.c.*, **45**, 1905, 459-465).

**Salkowski**, E. Indikanbestimmung. *I.e.*, **42**, 1904, 213–250).

## Proteins.

Engel, K. Wert der refractometrischen Eiweissbestimmung bei der Differentialdiagnose zwischen Exsudaten und Transsudaten. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, [1364-1367].

#### Glycerine.

Herrmann, A. Bestimmung des Glycerins im Harn. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, 422–431).

#### Acetone.

Merk, B.—Quantitative Acetonbestimming im Harm.—Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, 879–880.

## Sulphuric acid.

Lengyel, R. v. Bestimmung der Schwefelsäure im Harn mittels alkoholischer Strontiumchloridlosung, Arch. gos. Physiol., Bonn. 104, 1904, 514-518.

# Phosphoric acid.

Oefele, F. v. Bestimmung der organisch gebundenen Phosphorsäure des Harns, Pharm, Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 631.

Riegler, E. Eine neue gravimetrische Bestimmungsmethode der Phosphorsaure im Harne. 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 568-570.

#### Indine.

Ruhemann, J. Einwirkung des menschlichen Urins auf Jodsäure und Jod, sowie die Beurteilung meines Uricometers durch Fr. Eschbaum und E. Kraft. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, [1252] [251].

#### Bile salts.

Bouma, J. Klinische Methode zur quantitativen Bestimmung des Gallenfarbstoffes im Harne. D. med. Wochenschr., Berlin, **36**, 1901, (881-882).

#### Amino acids.

Erben, F. Bestimmung der Aminosäuren im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (320-324).

# Salieylic acid.

Zeigan, F. Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Salizylsäure im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (882–883).

#### MISCELLANEOUS.

Klar, M. Analyse des produits et des matériaux de la distillation sèche du bois. Traduit par N. Kozlovskij. (Russe) St. Peterburg, 1904, (62).

**Taylor,** L. S. An electrical method for the combustion of organic compounds. [With biographical sketch.] Diss. Johns Hopkins Univ. Easton, Pa., [1905?], (21 with pl.).

# Hydrocarbons.

Glazman, B. Procédé volumétrique pour déterminer le paranitrotoluol dans le nitrotoluol brut. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. liz.-chim. Obšč., 36, 1904, (312-314).

Milbauer, Jar. und Staněk, Vl. Quantitative Trennung der Pyridinbasen von Ammoniak und alifatischen Aminen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (559–565).

Reverdin, F., Dresel, A. et Delétra, E. Chlordinitrotoluène

C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>ClNO<sub>2</sub>NO<sub>2</sub> 1.3.4.6 et un nouveau chlortrinitrotoluèue. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (511-516).

Schwalbe, C. Kolorimetrische Bestimmung des Thiophens. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (895–896).

#### Dyestuffs.

Garuti, V. Dosage volumétrique des matières colorantes. Thèse. Lausanne, 1904, (55).

Knecht, E. und Hibbert, E. Das Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3318-3326). Michaelis, L. Ultramikroskopische Untersuchungen von Eiweiss und Farbstoffen! D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, (1534–1535); Arch. path. Anat., Berlin, 179, 1905, (195– 208, mit 1 Taf.).

Pelet, L. Dosage volumétrique des matières colorantes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (302).

et Garuti, V. [Une méthode générale de dosage volumétrique des matières colorantes.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (LH).

# Nitrogen compounds.

Bresler, H. W. Bestimmung der Nucleinbasen im Safte von Beta vulgaris. Hoppe-Seylers Zs. physiol. (hem., Strassburg, 41, 1904, (535– 541).

Die stickstoffhaltigen Substanzen der Rübensäfte. 1. Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 2. Cholin. 3. Betain. [In Gemeinschaft mit J. Schwab.] 1. Bestimmung des Ammoniaks. 5. Aminovaleriansäure und Phenylalanin. 6. Löshehkeit des β-1 Asparagins und der β-1-Asparaginsäure. 8. Bestimmung de Purinbasen.—Arginin. D. Zuckerind., Berlin, 27, 1902, 1719-1722, 1837-1843; 28, 1903, (377–383, 172-474, 1268-1272, 1371-1376); 29, 1904, (1393-1396, 1468-1471, 1499-1503).

Gulewitsch, Wl. und Krimberg, R. Extraktivstoffe der Muskeln. Carnitin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (326–330).

Hinsberg, O. and Kessler, J. Aminbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1906).

Kessler, J. Treunung von Amiubasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge und einige substitutierte Benzolsulfamide. Diss. Freiburg i. B., 1953, (52).

**Lequis,** K. Erkennung und quantitative Bestimmung von stickstoffhaltigen Körpern. Diss. München, 1905, (37).

Staněk, V. Cholinperjodid und die quantitative Fällung von Cholin durch Kaliumtrijodid. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (280-285).

# Haemoglobin.

**Mitulescu**, J. Hämatologie. Zentralbl. inn. Med., Leipzig. **23**, 1904, [161–166].

Pyramidone.

Anstruc, A. et Gigurier, G. Méthode de desage du pyramidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (302-303).

Patein, G. Un nouveau mode d'essai du pyramidon. Le., (337-340).

**Pégurier,** G. Méthode de dosage volumétrique du pyramidon et de l'antipyrine dans un mélange des deux produits. *l.e.*, (392–393).

## Sweeharin.

**Proctor,** C. The estimation of saccharin. London, [J. Chem. Soc., **87**, 1905, (212-249); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (62-63).

#### Thioweea.

Meyer, V. I. [Bestimmung des Thioharnstolls,] Diss. Berlin, 1905, 59, mit 1 Taf.,

## Vanilline.

Hanus, J. Quantitative Bestimmung des Vanillins, Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (585-591).

# 6400 GAS ANALYSIS. GENERAL.

Alexander, H. Fortschritte auf dem Gebiete der Gasometrie bezw. Gasmessing und Gasanalyse. ChemZtg. Göthen, 29, 1905, (817-820).

Babbitt, H. C. Commercial gas analysis with stationary Hempel apparatus. Proceedings of the Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1901, (256-256d).

Berthelot, M. Perméabilité aux gaz des substances vitreuses. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (115-161).

Charièkov, K. V. Application de la réaction de Wagner à l'analyse des gaz. (Ross.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.chim. Obsč., **36**, 1901, -proc.-verb., 22-21). Charičkov, K. V. Nature du gaz naturel des du Caucase et sur les causes gisements probables de son auto-inflamnabilité. (Russ.) Le., (proc.-verb. 235).

**Ebler**, E. Gasometrische Bestimmung des Kupfers mit Hydrazinsalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (371-376).

Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze, und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze, Le., 1377–385.

Fischer, F. Rauchgasanalysen im Ringofen. ThonindZtg, Berlin. 27, 1903, (1847-1850).

Freundlich, I. Kontinuierliche Rauchgasanalyse, Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, 4, 1901, No. 45, 68, 5-6.

Geer, W. C. Gasanalysis, [5, Intern. Kongress für augew. Chemic. 1.] Berlin, 1901, 1169–1711.

Graefe, E. Vorkommen und Bestimmung von Methanhomologen im Ölgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (524-528).

Henz, F. Bestimmung der Säure in Abgasen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (2002).

Kasja, L. Rauchgase des Zementringofens. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1740–1742).

Kropf, F. Versuche über automatische Sauerstoffanzeige im Leachtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (1103–1101).

Lidoff, A. P. and Kusnetzoff, M. J. Verhältnis der gasförmigen Kohlenwasserstoffe zum glühenden Magnesium. Acetylen, Halle, **8**, 1905, (128–129).

Lilienfeld, J. E. Allgemeine und hervorragend empfindliche Methode zur spektralenqualitativen Elementaranalyse von Gasgemischen. Ann. Physik, Leipzig, +1. Folges, 16, 1905, 1931–942); Drss. Berlin, 1905, 40/.

Manté, II. Untersuchung der Feuergase. Braunkohle, Halle, 3, 1901, (170-171).

Martius, L. Ein neues Verfahren zur quantitativen Bestimmung von Staub in

Gasen [beim Hochofen]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (735-738).

Mason, J. E. and Wilson, J. Note on the incandescent mantle as a catalyst and its application to gas analysis. [Use of the gas mantle in place of palladium or palladiumasbestos for the estimation of hydrogen, carbon monoxide or methane.] London, Proc. Chem. Soc.. 21, 1905, (296).

Nilsson, A. Rauchgasuntersuchungen an Zement- und Kalk-Brennöfen. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1877-1878).

Nowicki, R. Untersuchung der Grubenwetter. Glückauf, Essen, 41, 1905. (333-340).

Pfeiffer, Otto. Gasfabrikation. Ammoniak. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (545-701, mit 5 Tab.).

Richardt, F. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiundraht. [Methode zur Trennung von H und CH<sub>4</sub>] Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (566–570, 590–595).

Richards, E. H. Sanitary chemistry (water, air). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie.] Berlin, 1904, 483-485).

Schumacher, Th. und Feder, E. Bestimmung...des Schwefels im Leuchtgase. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 10, 1905, (649-659).

**Strahl.** Rauchgasanalysen und Verdampfungsversuche an Lokomotiven. Ann. Gew., Berlin, **55**, 1904, 181-87, 101-106).

Vaubel, W. Ammoniumnitrit. [Gasanalyse.] ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245-1246).

Weinstein, B. Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie 1.] Berlin, 1904, (344–347).

Witzeck, R. Schwefelverbindungen im Leuchtgase. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1902, (IX+99, mit I Taf.).

## SPECIAL.

#### Apparatus.

Fieber, R. Apparat zur Untersuchung von Gasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (80).

(D-7195)

Göckel, H. Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (333–344).

Henrich, F. Automatisch wirkender Apparat, mittels dessen man ein Gasgemisch rasch und sehr vollständig von Stickstoff befreien kann. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904 (1755-1757)-

Müller, F. Neuer Apparat zur Sauerstoffanalyse des Blutes. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (405-410).

Neumann, B. Neuer Gasanalysenapparat. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (H28).

Pollacci, G. Nouvel appareil pour l'analyse des gaz. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905. (169-171).

Sulima-Samujlo, A. F. Appareils pour la détermination gazométrique de l'acide carbonique dans l'air. Thèse. (Russ.) St. Peterburg, 1901, (74+2).

**Tollens**, O. Ein neuer Apparat zur Rauchgasanalyse. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, 117-118

Voigt, K. Gasaussaugvorrichtung für analytische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (173).

#### Air.

Balló, M. und Rözsényi, J. Schwefeldioxydbestimmung der Luft. (Ungarisch M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (97–99, 113–118).

**Dewar,** J. Séparation directe, sans liquéfaction, des gaz plus volatils que l'air. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 9, 1904, (12-20, av. fig.).

Foster, Sir C. Le N. and Haldane, J. S. The investigation of mine air. London, 1905, (xii+191).

#### Carbon Dioxide.

Baumbach, A. Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (811-812).

Bode, G. Eine einfache Methode der Kohlensäurebestimmung im Flaschenbier. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (510-513).

Kohlensäurebestimmung nach vereinfachter Methode (Differenzwägung). l.e., (704-705).

Bodländer, G. Elektrometrische Kohlensaurebestimmung. [Veröffentlicht von R. Lucas.] Zs. Elektroch.. Halle, 11, 1905, 185-186.

Brown, H. T. and Escombe, F. New method for the determination of atmospheric carbon dioxide, based on the rate of its absorption by a free surface of a solution of caustic alkali. London, Proc. R. Soc., Ser. B. 76, 1905, 112-117.

Dosch, A. Untersuchung der Gase auf Kohlensäure. Centralbl. Zuckerind., "Magdeburg. **13**, 1905, §27–828.

Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, 1948–9491; Braunkohle, Halle, 3, 1904, 123–1241.

Welchen Nutzen bringen Vorrichtungen zur selbsttätigen Anzeige der Kohlensäure und wann sind sie angebracht? Braunkohle, Halle, **3**, 1904, 313–319.

Jung, C. Apparat zur automatischen Bestimmung der Kohlensäure in Rauchgasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 415–446; Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, 105–106.

Mackie, W. A handy method of determining the amount of carbonic acid in air. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, 201-222.

Sander, G. Kohlensäurebestimmung Im Zementrohmehl. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904. 997-999.

Schlötter, M. Bestimmung von Kohlendioxyd neben Chlor besonders in elektrolytischem Chlor. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, 301-302.

wohl. A. Einfache Kohlensäurebestimmung in Karbonaten. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1901, 85-88).

Einfache Kohlensäurebestimmung in Gasgemengen. Zs. Kohlensaurelnd., Berlin, 9, 1903, 551-553; D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, 1113-1116.

Gasometrische Bestimmungen in Gaskolben. [5, Intern. Kongress fut angew. Chemie. 1.] Berlin-1904, (281–298).

Woodman, A. G. The exact estimation of atmospheric carbon dioxide: a brief survey. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (258-269).

# Acetylene.

Middleton, Arthur Renwick. Determination of acetylene. Thesis, Cornell, Ithaca, N.Y., [1903?], (41).

Vogel, F. H. Ermittelung der im Acetylengase enthaltenen Verunreinigungen. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (41-43).

# Hydrogen.

Colson, A. Dosage volumétrique de l'hydrogène. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (432– 433).

# Nitrogen.

Charitschkoff, C. Anwendbarkeit der Methode Dumas zur Bestimmung des Stickstoffes in Gasmischungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 408–410).

#### Ammonia.

Riegler, E. Eine gravimetrische und gasometrische Bestimmungsmethode des Ammoniaks. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (246– 250).

# 6500 APPLIED ANALYSIS.

#### GENERAL.

Chemisch-technische Untersuchungsmethoden v. G. Lunge. Bd 2, 5., vollst. umgearb. u. verm. Auff. Berlin, 1905,  $XX+842+IV+8^{\circ}$ . 24 cm. 16 M. Bd. 3. (XXVII+1305+V+44). 24 cm. 26 M.

Contribution from the committee on uniformity in technical analysis, I. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1994, 4644-4653.

Protocolle der Sitzungen der analytisch-technischen Commission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten zu Berlin am 1. Dez. 1900 u. am 16. u. 17. Dez. 1901; zu Düsseldorf am 3. Okt. 1902; zu Hamburg-Horn am 4. u. 5. Dez. 1903 u. am 2. u. 3. Dez. 1901. Sietten, 1901, (31; 1902, (29); 1903, 27; Melle i. H., 1904, (62); 1905, (104, mit I Taf.). 26 cm.

Schule der Pharmazie in 5 Bänden. Hrsg. von J. Holfert, H. Thoms, E. Mylius, E. Gilg, K. F. Jordan. 111. Physikalischer Teil, v. Kn F. Jordan.—V. Warenkunde, v. H. Thoms und E. Gilg. Berlin, 1905, VII+284; VII+536). 23 cm. Geb. 12 M.

Résumé of the progress of analytical chemistry in the United States since June 1900, prepared by W. F. Hillebrand. [5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (135–550).

Babbitt, H. C. Commercial gas analysis with stationary Hempel apparatus. Proc. Eng. Soc. of Western Pennsylvania, Pittsburg. Pa., 20, 1904, (256-256d).

Bauer, A. Beurteilung analytischer Ergebnisse von eiweisshaltigen Flüssigkeiten. Gesundheit, Leipzig, 27, 1902, (585-593); 28, 1903, (161-169).

Bleisch, O. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (877-879); 28, 1905, (56-59).

**Dennstedt**, M. Vereinfachte Elementaranalyse und ihre Verwendung für technische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1134–1137).

**Dworsky,** 1. Kolorimetrie und das neue Dworsky-Kolorimeter. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **44**, 1904, 2121– 2123).

Fresenius, W. Darstellung der Analysenergebnisse. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (251–258).

Gaunt, R. Zur Bestimmung des Alkoholgehaltes wässriger Lösungen durch den Gefrierpunkt. Zs. anal. Chem., Wiesbaden. 44, 1905, 106-108).

Hausdorff. Ergebnisse Wasseruntersuchungen aus Anlass der Verrostungsproben. Protok. Dampfkesselüberwach-Ver., Hamburg, **33**, 1904, (93–104).

Heyl, G. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des Deutschen Arzneibuches IV. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (111-113, 121-124, 135-137).

Holde, D. Rückstandsbildung in Schieberkästen von Luftpumpen, Dampfzylindern und in Kompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (175–180).

Ausschusses 9 des Deutschen Verbandes für die Materialprüfungen der Technik. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (266–270).

Jönsson, B. Die Arbeitsmethoden der schwedischen Samenkontrolle. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (20I-217).

(D-7195)

König, J. Bestimmung des Trübunggrades und der Farbentiefe von Flüssigkeiten sowie des Gehaltes gefärbter Lösungen mittels des Diaphauometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (129-141).

\_\_\_\_ and Krüss, H. l.e., (587-590).

Memmler, K. Das neue Königliche Material-Prüfungsamt zu Gross-Lichterfelde. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, 145–152, 161–167, 177–181).

Partheil, A. Die Ergebnisse der biologischen Eiweissuntersuchung in ihrer Anwendung auf die gerichtliche und Nahrungsmittelchemie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (923-927).

Passow, H. und Koch, B. Die Schwebeanalyse in der Praxis. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, H. 2, 1905, (29-37).

Richards, E. H. Sanitary chemistry water, air). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (483– 485).

Salus, G. Zur Biologie der Fäulnis. Arch. Hyg., München, 51, 1904, (97-128, mit 1 Taf.).

Schaer, E. Die Anwendung des Chloralhydrats in seinen hochprozentigen Lösungen bei forensischen Untersuchungen, Arznei- und Nahrungsmittelprülungen und technischen Expertisen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (37–51).

Scheele, T. E. Die Darstellung der Analysenergebnisse. *Le.*, Berliu, 1904, (258–261).

Schmitthenner, F. Pharmakognosie des Pflanzen- und Tierreiches. Leipzig, 1905, (166).

Schmitz-Dumont, W. Foreuse Reminiszenzen aus Transvaal. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (397–104).

Schury, Bujard und Gastpar. Die biologische Versuchskläranlage der Stadt Stuttgart auf der Prag. Berlin, Mitt. Prüfungsanst. Wasserversorg., H. 5, 1905, (1-59).

Sherman, H. C. Notes on organic analysis. Sch. Mines Q., New York, N.Y. 26, 1904, (1-47).

Ubbelohde, L. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner

3 Q 2

Bestimmung, Berlin, Mitt, Materialprüfungsamt, 22, 1904, 203-216.

Weigelt, C. Die Begründung einer biologischen und Abwasser-Versuchsstation der deutschen chemischen Industrie. Zs. Gewässerk., Leipzig, 5, 1903, 215-241.

Werner, A. und Wortman. Handbuch der volumetrischen Analyse. Aus dem Deutschen übers, v. K. Bialeckij, red. v. A. G. Dorosevskij. Russ. Moskva. 1904. 64. 23 cm.

Windisch, W. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905. 1-4.

#### WATER.

#### GENERAL.

Cribb. C. II. and Armaud, F. W. F. Action of slightly alkaline waters on iron. London, Anal., 30, 1905. 225-242.

Ebert, K. Kupferhaltiges destilliertes Wasser, ApothZtg, Berlin, 20, 1905, 925-926.

Emmerich, R. Beurteilung des Wassers vom bakteriologischen Standpunkte, Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, 8, 1904, 77-86, mit 1 Taf.: Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, 1110-1113.

**Fischer**, F. Wasserreinigungsanlagen, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1994, 594–592.

Gerő, V. Trinkwasser vom hygienischen Gesichtspunkte. Ungarische Délmagy. Termt. Füz., Temesvar. 29, 1905, 40-54.

Goldberg, A. Chemie des Wassers, sowie der naturlichen und künstlichen Mineralwasser. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, 915-921.

Grassberger, R. und Hamburg, M. Zuckerfabrikahwässer. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, 336-356;

Grosse-Bohle, H. Wasseruntersuchung, Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, 969-974.

Hesse, A. Untersuchung von Wassern, die für Molkereizwecke bestimmt sind, Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905, 4552-561.

Koeppe, H. Verhalten der Kohlensaure und des Kalkes in Mineralwassern. Berlin, Veröff, Hufeland Ges, Vortr.,
1902, 283-2921; D. Med, Ztg, Berlin,
23, 1902, 1585-587.

Leher, E. Das Wasser und seine Verwendung in Industrie und Gewerbe. Leipzig, 1905, 124.

Lunge, G. Nachtrag zur Untersuchung des Gaswassers. [Chemischtechnische Untersuchungs-methoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (702-705).

Roloff, M. Die physikalische Analyse der Mineralwässer. Eine zeitgemasse Kritik. Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 9, 1963, 1–3, 37–40, 71–73, 108–116, 140–143, 177–180, 209–211, 249–251, 286–289.

Schneider, G. Enteisenung des Wassers. ApathZtg, Berlin, 20, 1905. (137-138, 145

#### WATER ANALYSIS.

Basch, E. Die Härte natürlicher Wasser. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905. 176-177.

Untersuchung von Kesselspeisewasser. l.c., 878-879.

—— Ueber den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern, Zs. Brauw., Munchen, N.F., **28**, 1905, 761-762.

Bödtker, E. Salpetrige Saure im Meerwasser. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 9565.

Bömer, A. Zur chemischen Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 129-143).

Brand, J. und Jais, J. Ueber den augeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw., München, (N.F., 28, 1905, 569-571).

Brown, J. C. A precise method of estimating the organic nitrogen in potable waters. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1051–1058; [abstract] Lendon, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 208.

Busch, M. Bestimmung der Salpetersaure im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 9, 1905, 464–468).

Cao, G. Vorkommen und Nachweis von Blei im künstlichen Selterwasser. Hyg. Rdsch., Berlin, 12, 1902, (328– 336).

Christian, M. Zum Nachweis fäkaler Verunreinigung von Trinkwasser. Arch. Hyg., Munchen, **54**, 1905, (386–395). Droste. Beurteilung von Trinkwasser, insbesondere von Brunnen- und Quellwasser nach dem chemischen Befunde. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (843–845).

Gawalowski, A. Unzulässigkeit der Seifentitration stark eisenhaltiger Brunnenwasser. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, 533–536).

Goldberg, A. Zur Frage der Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewassern. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (736-737).

Heyer, C. Untersuchung und Begutachtung von Trinkwasser. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (21-22, 33-34, 42-44).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Bestimmung des gelösten Sauerstoffs in Seewasser. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 1781-791.

Kendall, L. M. and Richards, E. H. Permanent standards in water analysis. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (277-280, with text fig.).

Knipscheer, H. M. [Bedeutung der Chlorbestimmung für die Untersuchung und Beurteilung des Regenwassers.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, 1042–1045).

König, J. Der gegenwärtige Stand der Beurteilung von Trink- und Abwasser nach der chemischen Analyse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (64-77); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1084-1090).

———— Chemische Untersuchung des Wassers. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (432–436); Zs. MedBeamte, Berlin, 17, 1904, (661–665).

Krummacher, G. Zum "Streit" über die chemische Wasseruntersuchung. Zs. MedBeamte, Berlin, 17, 1904, 501–505, 665.

Leighton, M. O. Field assay of water. Washington, D.C., Dept. Int. U.S. Geol. Surv., Water Suppl. Irrig. Paprs., No. 151, 1905, (77+i, with pl., text fig.).

Noll, H. Modifikation der Sauerstoffbestimmung im Wasser nach W. Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1767–1768).

Raben, E. Ueber quantitative Bestimmung von Stickstoffverbindungen im Meerwasser, nebst einem Anhang über die quantitative Bestimmung der im Meerwasser gelösten Kieselsäure. Wiss. Meeresunters., Kiel, Abt. Kiel, (N.F., 8, 1905, (81-101, 277-287).

Rothstein, J. M. Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (540-545).

Ruppin, E. Bestimmung des Permanganat - Verbrauches eines viele Chloride enthaltenden Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, 118.

Bestimmung des Gasgehaltes des Meerwassers. Wiss. Meeresunters., Kiel, Abt. Kiel, (N.F.), 8, 1905, 125-134, mit 1 Taf.,

Salomon, [O.]. Zur Wasseruntersuchungsfrage. Zs. MedBeamte, Berlin, 17, 1904, (505-516, 665).

Sichling, H. Die Warthasche Methode der Härtebestimmung im Wasser. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 72, 75).

Soltsien, P. Prüfung des Filtrierpapieres bei Wasseruntersuchungen. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (156).

Harte des Wassers. *I.c.*, (218).

Thörner, W. Untersuchung von Kesselspeisewässern. *l.c.*, (802–803).

Treumann. Zum Streit um die chemische Wasseruntersuchung. Zs. off. Chem., Plauen, 10, 1904, (395–404).

Trillat, A. et Turchet. Nouveau procéde de recherche de l'ammoniaque et des sels ammoniacaux applicable à la caractérisation des eaux potables. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (259-265).

Utz, F. Neuere Verfahren zur Bestimmung von Salpetersäure im Wasser. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, 1784–785.

Wehrenfennig, E. Untersuchung und Weichwerden des Kesselspeisewassers. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (676); Wiesladen. 1905, (XII+185, mit 1 Taf.).

#### NATURAL WATERS.

Bertoni, G. E. Die wichtigsten warmen Quellen zu Perla in dem vulkanischen Boden der toskanischen Maremmen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (220–222).

Casares, J. Vorkommen beträchtlicher Mengen von Fluor in vielen Mineralwässern der Pyrenäenkette und im Geyser des Yellowstone-Parkes. Zs. aual. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (729-735).

Cayeux, L. Les minéraux des eaux de sources de Paris, Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (229-231).

Charičkov, K. V. Sur l'eau du lac Eisenasch au Caucase. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Ol šč., **36**, 1904, (proc.-verb. 205-206).

Christomanos, A. C. Einheitliche Ausdrucksweise der Ergebnisse der Mineralwasseranalyse. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. I., Berlin, 1904, (261–268).

Dambergis, Λ. K. Die Heilquellen Griechenlands. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (233–238).

Delkeskamp, R. Juvenile und vadose Quellen. Balneol. Ztg. Berlin, 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, 19-13.

**Dobreff**, N.—Thermen von Bulgarien. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.]—Berlin, 1904, 4125–426.

Fischer, B. Beziehungen der naturlichen zu den künstlichen Mineralwässern. Balneol. Ztg. Berliu, 12, 1901, (241–243).

Fourtau, R. et Georgiadès, N. Source de Hamman Moussa, pres de Tor (Sinair, Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (166-167).

Fresenius, H. Chemische Untersuchung der Römer-Quelle in Bad Ems. Wiesbaden, 1905, (23); Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., **58**, 1905, (63–85).

Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung des Landgrafenbrunnens in Bad Homburg v. d. Höhe. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (101–125).

— — Analyse des Mineralwassers des Viktoria Melita-Sprudels zu Vilbel, Balneol, Ztg, Berlin, **12**, 1901, (100).

— Die physikalisch-chemischen Untersuchungen der Emser Mineralquellen. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **9**, 1903, (657–660).

Gintl, F. and Gintl, W. Die chemische und physikalisch-chemische Untersuchung der Sprudelquelle zu Karlsbad. Balneol. Ztg. Berlin, 13, 1902, 1188–190, 196–1984.

Hankó, V. Chemische Verhältnisse der Budapester kalten und thermalen Mineralquellen, Ungarisch) Fürdő- és Vizgy, a B. O. U. mellékl., Budapest, 3, 1905, 29–31.

Henrich, F. Radioaktivität der Wiesbadener Thermalquellen. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., **58**, 1905, (87– 100; Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1757–1760).

und Bugge, G. l.c., 18. 1905, 1011-1014).

Hintz, E. Chemische Untersuchung der Stahlquelle des Höllensprudels zu Hölle bei Bad Steben (Bayern). Nürnberg, Abh. nathist. Ges., **15**, 1904, (85– 106).

kalisch-chemische Untersuchung der Salztrinkquelle zu Bad Pyrmont. Mit L. Grünhut. Wiesbaden, 1905, (45).

und Grünhut, L. Die Einteilung der Mineralquellen von Standpunkte der Jonentheorie. Balneol. Ztg. Berlin, 15, 1904, Wiss.-techn. Tl. (65-71, mit | Tab.).

Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen. *l.e.*, **16**, 1905, (41–42).

— Lithiumgehalt der Salzschlirfer Mineralquellen. *l.e.*, (73-76, 86-87).

**Hofman-Bang**, O. Schwedische Flussund Quellwasser. Upsala, Bull. Geol. Inst., **6**, 1902–03, [1905], (101–159).

Hopfgartner, K. Chemisehe und physikalische Untersuchung der Therme des Brennerbades, Innsbruck, Zs. Ferd., 49, 1905, (395–404).

Karfunkel, [A.] Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen, Balneol, Ztg., Berlin, **16**, 1905, Wiss.-techn. Tl, (13–15).

**Kiouka**, H. Natürliche und künstliche Mineralwässer. *l.c.*, **14**, 1903, (231–233, 237–239).

**Lehenbauer**, L. Arsengehalt unterfränkischer Wässer und Gesteine. Diss. Würzburg, 1903, (17). 957

**Lemoine**, G. et **Lemoine**, P. Etude chimique et géologique de diverses sources du nord de Madagascar. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (248-251).

**Levy**, A. G. Water from the Simplon tunnel. London, Anal., **30**, 1905, (367-369).

**Lohmann**, W. Harzer Sauerbrunnen "Grauhof". Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (753-755, 771-772, 796-798, 821-822, 843-845, 873-874).

Mannich, C. Untersuchung eines Wassers aus der heissen Quelle Mojimoto bei Hegwe, Bezirk Schirati. Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharn. Inst., 2, 1905, (340-342, mit 1 Karte).

Müller, F. C. Balneotherapie und Hydrotherapie. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, **272**, 1901, (6-24).

Pesendorfer, F. Zusammensetzung des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (359-360).

**Popp**, G. Chemische Analyse der Kaiser Friedrich-Quelle zu Offenbach a. M. Balneol. Ztg, Berlin, **13**, 1902, (261– 262).

Reeb, E. Les eaux minérales de l'Alsace au point de vue bactériologique et chimique par le Dr. Oscar Haenlé. Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss., 38, 1904, (300–303).

Riesenfeld, E. H. Radiningehalt der Heilquellen und Moorerden. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (19-21).

Sertz, H. Zusammensetzung des Flusswassers der wilden Weisseritz (bei Tharandt) sowie eines "Quellwassers aus dem dortigen tiefen Grunde"; ihre Brauchbarkeit für Fischereizwecke. Allg. Fischereiztg, München, 28, 1903, (299–304).

Szilárd, B. Radioaktivität des Igmánder Bitterwassers. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.).

Thomann, J. Chemische und bakteriologische Untersuchungen des Trinkwassers der Stadt Bern. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (193–196).

#### SEWAGE.

Fowler, G. J. and Ardern, E. Suspended matter in sewage and effluents.

London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (483-487).

**Grossmann**, J. The recovery of products of commercial value from sewage sludge. *l.e.*, (655–659).

Kisskalt, K. Bestimmung der sichtbaren Vernnreinigung von Fluss- und Abwasser. Hyg. Rdsch., Berlin, **14**, 1904, (1036–1038).

Krönnke, O. und Biltz, W. Organische Kolloide aus städtischen Abwässern und deren Zustandsaffinität. l.c., (401–409).

Niederstadt. Flusswasserverunreinigungen, besonders des Elbwassers und Abhilfsmassregeln. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (341-343).

Preu, W. Das Abwasser von Erlangen und die Reguitz an der Einmündung des Hauptsiels. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (223–272).

**Schulz**, J. A. B. Biologische Abwässerreinigung. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1857–1862, 1869).

Segin, A. Konservierung der Abwässer. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (809–813).

Ziegeler. Heutiger Wert der biologischen Wasseruntersuchung. Fischereiztg, Neudamm, 5, 1902, (759-763).

#### FOODS.

#### GENERAL.

V. Bericht über die Nahrungsmittelkontrolle in Hamburg in den Jahren 1903 und 1904 erstattet von K. Farnsteiner und K. Leudrich u. A. Hamburg, 1905, (102, mit Taf.).

Uebersicht über die Jahresberichte der öffentlichen Anstalten zur technischen Untersuchung von Nahrungs- und Genussmitteln im Deutschen Reich für das Jahr 1902. (Nebst einem Anhange für das Jahr 1904) Bearb, im kaiserlichen Gesundheitsamt. Berlin, 1905, (VIII+218). 27 cm. 4,10 M.

Zweite Jahresversammlung der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker in Bonn 1903. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (913-975).

André, J. B. Denrées alimentaires. [5. Intern. Kongress für angew. ('hemie. 3.] Berlin, 1904, (1006-1007). Aufrecht. Ernährungs-Therapie vom chemischen Standpunkte. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, 853-855.

Baier, E. Nahrungsmittelverfälschungen und Nahrungsmittelkontrolle in Preussen. Landbote, Prenzlau, 24, 1903, 479-481, 492-493).

Beckurts, H. Chemie der Nahrungsum Genussmittel. Jahrb. Chem., Braunschweig. 14, (1994), 1905, 277-285.

Bigelow, W. D. Human foods, [5] Intern. Kongress für angew. Chemie, [41] Berlin, 1904, (526-530).

Bordas, F. Recherche de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris. 9, 1904, 416-418).

Buchka, K. von. Nahrungsmittelchemie. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3. Berlin, 1904, 990-1002).

Farnsteiner, K. Vorschläge des Ausschusses der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker zur Abanderung des Abschnittes "Speisefettund Oele" der "Vereinbarungen". H.I.S. 82–109. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 51–80.

Organisch gebundene schweflige Saure in Nahrungsmitteln. Lc., 7, 1904, 449-470.

Fendler, G. Fortschritte und Bewegungen auf dem Gebiete der Nahrungsmittelchemie in den Jahren 1902, 1903 und 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904. 650-655, 678-685, 711-715, 741-750, 771-777; 18, 1905, 641-648.

Analytische Tärigkeit [der nahrungsmittelchemischen Abteilung] Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, 155-160; **2**, 1905, 233-238).

Fleurent, E.—Dosage de l'acide phosphorique dans les matieres alimentaires Ann. chim. analyt., Paris. 10, 1905, 1

Formánek, J. Farbstoffe in Nahrungsmutch. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, [190-192].

Frank, L.—Praktische Anwendungen der Sublimation [bei der Untersuchung von vegetabilischen Nahrungs- und tenussmitteln, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, 880-882).

Froidevaux, J. Recherches des fluopares alcalins dans les viands et les preduits de la charcuterie. J. pharm. chim., Paris, sér. 6, **20**, 1904, (11-12); Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (383).

**Gnehm**, R. Organische Farbstoffe. Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, 878-1214).

Harry, F. F. and Mummery, W. R. The colorimetric estimation of salicylic acid in foodstuffs. London, Anal., 30, 1905, 124-127).

Jaffa, M. E. Nutrition investigations. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 202–220).

Mann, E. A. [Determination of] the spirit strength of essences. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284).

Messner, J. Organische Präparate, [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, 794-861).

Pellet, H. Dosage de l'acide phosphorique dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (93-95).

Peters, R. Nachweis von Denaturierung-holzgeistin Essenzen, Brantweinen, Tinkturen, Fluidextrakten, Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (521–526).

Perscher, J. Nahrungsmittelchemie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**. (553–555; Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, 221–224, 521–523, 542–543, 848–852).

Röttger, H. Kurzes Lehrbuch der Nahrungsmittel-Chemie. Leipzig, 1903, XIV - 698.

Rühle, H. Nahrungsmittelchemie, 1902–1905. Chem. Zs. Leipzig, **2**, 1903, [217–249, 244–245, 276–277, 472–474, 199–501, 538–539, 607–608, 738–741, 766–770; **3**, 1901, (295–300, 481–483, 507–509, 539–542, 662–665, 711–713); **4**, 4905, 58–62, 85–86, 274–277, 298–301, 447–449, 487–491, 511–517).

Rupp, G. Quantitative Bestimmungen in Nahrungsmitteln mittels des elektrischen Leitvermögens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (37-41).

Ruzitska, B. Nahrungsmittelchemie. Ungarisch) Budapest. **1905**, (XIV-226.

Schütze, A. Praktische Anwendungen der Pracipitine in der Nahrungsmittelchemie. Zs. Hyg.; Leipzig, 47, 1904, 111–152).

Smolensky, P. O. Ernährung der Bevölkerung der Vereinigten Staaten von Nord-Amerika. Hyg. Rdsch., Berlin, 12, 1902, (905–932, 973–1006, 1030– 1054, 1133–1157).

Spaeth, E. Vorschläge des Ansschusses [der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker] zur Abänderung des Abschnittes "Gewürze" der "Vereinbarungen". II. II.S. 53-78). Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (16-37).

**Spaeth**, E. Untersuchung u. Beurteilung der Nahrungs- und Genussmittel. Südd. ApothZtg. Stuttgart, **44**, 1904, (100–101, 108–109, 126–127, 145–116, 155–156, 163–164, 182–183, 192–193, 299, 215–217); **45**, 1905, (74–75, 84, 93–94, 110–111, 120–121, 128–129, 145–147, 165–166, 172–173).

Weissbein, S. Farbenanalytische Untersuchungen über Nährpräparate. D. Praxis, München, **10**, 1901, (353–362).

#### CEREALS.

Abderhalden, E. und Samuely, F. Zusammensetzung des "Gliadins" des Weizenmehles. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 1276–283).

Baštecký, O. Wert der Roggenkörner verschiedener Grösse für den Mehl- und Backprozess. Diss. Halle a. S. Greiz, 1904, (111+49).

Brahm, C. und Buchwald, J. Kleberzellen und Kleberverteilung in den Getreidekörnern. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (12–19).

Dombrowsky. Mehl-, Teig- und Brotsauren. Arch. Hyg., München, **50**, 1904, (97-117).

**Dumitriu**, V. Zusammensetzung des Weizenklebers. ChemZtg, Cöthen. **29**, 1905, (689).

Ferle, F. Die Getreidearten und Varietäten in ihrem Verhalten zum Protein-, Asche- und Phosphorsäuregehalt. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 54, 1905, (343–349).

Fleurent, E. Action exercée par différents agents physiques et chimiques sur le gluten des farines de blé; conditions du dosage de cet élément. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (129-135, 195-198, 238-241, 276-279 309-312).

Fleurent, E. Dosage rationnel du gluten dans les farines de blé. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (99-101).

Hamann. Backfähigkeit der Mehle verschiedener Weizensorten. München, ViertelijSchr. bayr. LandwRath, 7, 1902, (119-135).

Hankó, W. und Gáspár, J. Die chemische Zusammensetzung des ungarischen Weizens. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1904, (699-706, 721-737).

König, J. und Rintelen, P. I. Die Proteinstoffe des Weizenklebers. H. Beziehungen zwischen dem Klebergehalt und der Backfähigkeit eines Weizenmehles. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (101–407, 721–728).

Kosutány, T. Weizenmehl. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (530–533).

J. Landw., Berlin, **51**, 1903, (139-161, 329-353).

Küttner, S. und Ulrich, C. Verwendung von Streumehlen in der Bäckerei. Zs. off. Chem., Plauen, 11, 1905, (92–95, 319–321).

Lührig, H. und Segin, A. Nachweis von Talkum in Müllereiprodukten. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, 1782–783).

**Ottolenghi**, D. Nachweis von Maismehl in Brot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (189–193).

Raumer, E. von. Nachweis von Talk und Farbstoffen in Graupen und Reis. l.c., 10, 1905, (714-746).

**Snyder**, H. Analysis of wheat and flour for commercial purpose. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (702–710, mit 2 Taf.).

Volpino, G. Neues Verfahren zur Bestimmung von minderwertigen Mehlen in Weizenmehl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1089-1095).

Wender, N. Feinheitsbestimmung der Mehle. *I.c.*, **10**, 1905, (747-756).

Wien, J. Einige Feststellungen bei grün- und gelbkörnigem Roggen; Beziehungen zwischen Komfarbe, Klebergehalt und Backfahigkeit. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1901, (433-440, 478-191, 518-527, 558-567, 595-604, 641-648); Diss. Halle. 1904, (64).

#### BUTTER.

Arnold, W. Analyse der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (201-239).

Beythien, A. Krebsbutter. l.c., (6-10).

Fendler, G. Bestimmung von Eiweissstoffen, Milchzucker und Salzen in Butter und Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (172–173); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (981–982).

Fischer, K. Anormale Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (335-339).

Grossman und Meinhard. Beurteilung der holländischen Butter. *l.c.*, **8**, 1904, (237-243).

Heine, H. Butter und Butterverfalschung. Milchztg, Leipzig, **33**, 1901, (292–294, 307–308, 323–325).

**Hesse**, A. Versuche über Polenske's "Neue Butter Zahl". Milehw. Zentralbl.. Leipzig, **1**, 1905, (13–20).

Jensen, O. Zur kenntnis und analyse der flüchtigen Fettsäuren in Palmfetten und Butter. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **10**, 1905, (265– 283).

Juckenack, A. und Pasternack, R. Holländische Butter. l.c., (87-100).

**Polenski**, E. Neue Methode zur Bestimmung des Kokosfettes in der Butter. *l.c.*, **7**, 1904, (273–280).

Prescher, J. Unbeständigkeit der chemischen Konstanten holländischer Butter als Folgeerscheinung äusserer Einflüsse und Lebensbedingungen. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, 1955-956).

Reinnsch, A. Ein Fall von sogenannter "anormaler" Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (505-508).

Reyst, J. J. [Untersuchung der Butter auf Kokoslett durch die Bestimmung des "Silberzahls".] (Holländisch) Leiden, 1905, (111–136).

Schumann, P. Schibutter. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, 6356.

Segin, A. Nachweis von Kokosfett in Butter. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (111-450); Diss. Würzburg, 1904, (21).

Seidel, J. und Hesse, A. Praktische Erfahrungen mit dem Gerberschen Verfahren der Rahm- und Butteruntersuchung. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (505–506, 529–532).

Siegfeld, M. Zur Beurteilung der Butter auf Grund der Reichert-Meisslschen Zahl. *l.e.*, (481–483).

Nachweis von Butterverfülsebungen mit Hilfe der Phytosterinacetatprobe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, (577–585).

Beurteilung der Butter. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (155-171).

Sjollema, B. Einfluss der Fütterung auf die Zusammeusetzung der Butter. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (825–831).

Soltsien, P. Bestimmung des Fettgehaltes, Wasser- und Nichtfettgehaltes von Butter und Rahm mittels Acetons. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (398); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (125).

**Soxhlet**, F. Wassergehalt der Butter. München, VierteljSchr. bayr. Landw Rath, **7**, 1902, (1-17).

Vamvakas, J. Caractères du beurre de chamelle. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (350).

Wiedmann, F. Nachweis von Kokosfett im Butterfett. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1901, (681-683).

Wieske, P. Butteruntersuchung mittels Dr. N. Gerbers Aeidbutyrometrie. *I.e.*, 1903, (1017–1018, 1126).

Vieth, P. Die sehwankende Zusammensetzung reinen Butterfettes. Hannoversche landw. Ztg, **54**, 1901, (695–698).

Lard.

Olig, A. und Tillmans, J. Gewisse Verfälschungen von Schweineschmalz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (595-597).

Wesson, D. and Lane, N. J. The quantitative analysis of lard. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (714-717).

Margarine.

Fendler, G. Kokosfettmargarine. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (937-938); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (247-252).

Kirschner, A. Bestimmung des Butterfettes neben Kokosfett in Margarine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (65-70).

Thoms, H. Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm, Inst., 2, 1905, (353-378).

#### CHEESE.

**Palmquist**, A. G. Analysis of fats in cheese. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm. **17**, 1905, (58-61).

Siegfeld, M. Fettbestimmung im Käse nach Gerbers Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (433-435).

— Verfärbungen im Käse durch Metalle, besonders durch Kupfer. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1901, (705– 707).

Van Slyke, L. L. and Hart. E. B. Artificial digestion of some compounds of cusein and paracasein contained in cottage and cheddar cheese. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (154-164).

Wieske, P. N. Gerbers Verfahren der Käsefettbestimmung für die Praxis und in der Praxis. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (500-502).

Winterstein, E. Einige Bestandteile des Emmentaler Käses. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (485–504).

### MILK.

Arnold, C. und Mentzel, C. Guajak-probe. Zs. Fleischhyg., Berlin, 12, 1902, (205-207).

Arnost, A. Guajak-Reaktion. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (538-540).

Backhaus, A. Zusammensetzung der Walmilch (Walfisch). Allg. MolkZtg, Stuttgart, 19, 1904, (330–331).

Bellier, J. Nouvelle méthode pour l'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (268-276).

Bernard, M. Les matières grasses dans l'analyse du lait. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (15-16).

Bialon, O. Nachweis von gewässerter Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (363–366).

Blomquist, A. The character of trade milk sugars from a chemical and a physical point of view. (Swedish) Allm. Sv. Läkartidn., Stockholm, 2, 1905, (87-91).

Bogdan, S. Méthode viscosimétrique pour le contrôle du lait. Ann. chimanalyt., Paris, **10**, 1905, (90-92).

Bordas, F. et Touplain. Nouvelle méthode d'analyse rapide du lait. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1999-1100); Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (267-268).

Buttenberg, P. und Tetzner, F. Ziegenmülch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1901, (270-272).

Demichel, A. Formule donnant le poids de l'extrait du lait au moyen du poids spécifique et de la matière grasse. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (305-308).

**Desmoulière**. Cryoscopie du lait. *l.e.*, **10**, 1905, (89–90).

Doby, G. Milch vom hygienischen Gesichtspunkte. (Ungarisch) Gyógysz-Közl., Budapest, **21**, 1905, 729-731).

**Eichholz**. Das Verhalten der Kuhmilch zu fuchsinschweifiger Säure und ein Nachweis des Formalins der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig. **1**, 1905. (199–500).

Eichloff, R. Versuche mit dem Laktoskop von Paasch & Larsen, Petersen in Horsens. Le., (123-130).

und **Pflugradt**, H. Nachweis von nitrathaltigem wasser in Milch mit Formalin und Schwefelsäure. *l.e.*, (68-71).

Engel. Das Fett in der Frauenmilch. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (353–365).

Filep, G. Chemische Eigenschaften der Muttermilch. (Ungarisch) Budap Orv. Ujs., Budapest, **3**, 1905, (1003-1007).

Fingerling, G. Bemerkungen zu den Untersuchungen von Lemmermann und Linkh: "Einfluss der Futternittel auf Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch." J. Landw., Berlin. 52, 1904, (117-149).

Golding, J. und Feilmann, E. Taiut in milk due to contamination by copper. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1285-1285).

Hanne, R. Zusammensetzung der Kuhmilch bei einer Melkung aus den verschiedenen Strichen. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1205, (356–363). Hanne, R. Die Acidität der Kuhmilch. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, 1659-660, 679-681, 709-711, 725-727).

**Hamoth**, A. Milch. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **54**, 1905, (364-369, 401-407).

Hesse, A. Herstellung und Untersuchung einer Rahmsammelprobe. MolkZtg, Hildesheim. 17, 1903, (973– 975).

Nachweis einer Milchverwasserung durch die Nitro-Azidbutyrometrie. *L.c.*, **18**, 1904, (21-23, 729-730, 753-755).

Hincheliff, J. H. Kuhmilch. Leipzig. Mitt. landw. Inst., II. 5, 1901, 1112, mit 8 Taf.).

Jolles, A. Frauenmilch. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Bertin, 1901, 9497.

Kirsten, A. Leistungsvermögen des an den nordwestlichen Marschen gezuchteten und gehaltenen friesischen Milchschafes, Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, 445-455, 193-202).

Koehler, R. Erleichterung für die Berechnung der Fleischmann'schen Formel zur Ermittelung von Milchtalschungen. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, 916).

Witch mach dem Sichlerschen Verfahren.

Koning, C. J. Biologische und biochemische Studien über Milch. (Holländisch) Pharm. Weckbl., Amsterdam, 42, 1905, (3-11, 25-10, 50-67, 78-89, 458-166, 473-480, 509-516, 530-537, 573-583, 590-601, 740-746, 757-765, 773-782, 793-801, 810-818, 829-840, 853-866, 957-967).

Koningh, L. de. Estimation of fat in milk by the Leffmann-Beam process, them, News, London, **92**, 1905, (4).

**Krull,** F. Beziehungen zwischen dem Melkverfahren und der Zusammensetzung der Milch. Leipzig, Mitt. landw. Inst. 7, 1905, (107–180).

Küttner, S. und Ulrich, C. Tabelle zur Betrechnung der Milch-Trockensubstanz, deren spezifisches Gewicht und Fettgehalt, sowie der fettfreien Trockensubstanz aus dem specifischen Gewicht und dem Fettgehalt. (Berechnet zach dem Fleischmann'schen Formeln.) Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (152–156); Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, (214–215).

Lajoux, H. Analyse chimique et cryoscopie du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (219-231).

Lauterwald, F. Zur Erkennung von Kuhmilch-Mischungen mit Kälberrahm mittelst der Baudouin'schen Reaktion. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (72-77).

Verhalten der fettfreien Trokkensubstanz bei gebrochenem Melken. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (385–400).

Die Kulmilch, ihre Zusammensetzung und ihre Beurteilung bei mutmasslichen Fälschungen an der Hand der Untersuchungsresultate. Landw. Wochenbl., Kiel, 53, 1903, (278–284).

Hydro-Reaktion zwecks Erkennung einer Verwässerung der Milch. *l.c.*, (859-860).

Lemmermann, O. Entgegnung auf die Bemerkungen Fingerling's zu meinen Fütterungsversuchen über den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (395–400).

Lemus, W. Chemische Beschaffenheit des in den grossen und in den kleinen Milchkügelehen enthaltenen Fettes. Diss. Leipzig, 1902, (VII+84, mit 1 Tah.).

Lindet, L. Lait. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, J.] Berlin, 1904, (1025–1027).

Lohnstein, T. Das Galakto-Lipometer, ein neuer Apparat zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (121–122).

**Lührig**, II. Verhalten und Beurteilung von mit Zuckerkalklösung behandelter Milch. MolkZ(g, Hildesheim, **19**, 1905, (547-548).

Marpmann, G. Bestimmung des Milchfettes nach der Sinacidmethode. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (155-156).

Morres, W. Einfache und zuverlässige Methode zur Haltbarkeitsprüfung der Milch. Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, (573-575, 585-586).

Müller, M. Wirkung der Milch von mit frischen Rübenblättern gefütterten Kühen auf Säuglinge. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **53**, 1904, (173–179).

Naumann. Verfahren zur Erkennung verwässerter Milch. Landw. Ztg. Berlin, 14, 1902, (14-15).

Nicolas, E. Recherche du formol dans le lait. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1123-1124).

Patein, G. et Deval, L. Le dosage et les variations de la caseine dans le lait de femme. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (422-427).

Patrick, G. E. Dairy products. [5: Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (520–525).

Pierre, L. Détermination indirecte de la matière grasse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (390).

Pittius, [F.]. Bernsteins Verfahren zur Untersuchung der Milch. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (43).

Popp, M. Einwirkung von Formalin auf Milch. MołkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (1102).

——— Einfinss des Melkens auf die Zusammensetzung der Milch. *l.c.*, **19**, 1905, (493–494).

**Prusinowski**, F. La qualité du lait et la pâture des vaches; ses rapports avec le lait féminin. (Polonais) Zdrowie, Warszawa, **21**, 1905, (912–914).

Quesneville, G. Détermination des corps gras dans le lait. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (717-730).

Reiss, F. Prinzipien des Nachweises eines Wasserzusatzes zur Milch. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (608–610).

Anweisung zur sehnellen und sicheren Begutachtung der Milch. *l.c.*, (628–629).

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (605-607).

— Der Wassergehalt der Milch als gerichtliches Kriterium der Reinheit oder Verfälschtheit. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (236–238).

Richmond, H. D. The composition and analysis of milk. London, Anal., **30**, 1905, (325-330).

Richter, O. Das neue Verfahren zur Bestimmung des Fettgehaltes d. Milch "Sinacid-Butyrometrie". Berliner Milchztg, **25**, 1904, No 33, (3-1).

Ripper, M. Eine rasche Methode zur Erkennung der Milch von krauken Tieren. Allg. MolkZtg, Stuttgart, 18, 1903, (321-322); MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (933-934).

Rocques, X. Représentation graphique des résultats d'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (420-422).

Rossmeisl, J. Bestimmung des Fettgehaltes der Eselimuilch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 12, 1902, (105–109).

Schneider, G. Die Magermilch. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1904, (91-93, 104-106, 113-115).

Siegfeld, M. Tägliche Schwankungen der Azidität und des Fettgehaltes der Milch. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1075–1076); 19, 1905, (975–978).

Präservierung von Milchproben. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (488–193).

Smidt, H. Fahigkeit der Milch, Methylenblau zu reducieren. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1901, (1137-1113).

Steinegger, R. Ammoniakverfahren zum Nachweise von Ziegenmilch in Kuhmilch, Laudw. Jahrb. Schweiz, Bern, 18, 1901, (221-222); Schweiz, Milchztg, Schalfhausen, 30, 1904, No. 23.

Steinmann, A. Détermination indirecte de la matière grasse du lait an moyen de la formule de Fleischmann. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (348-350).

Thorpe, T. E. The analysis of samples of milk referred to the Government Laboratory in connection with the Sale of Food and Drugs Act. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (206-225); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63).

Tormay, B. Milchwirtsehaftliche Fragen. (Ungarisch) Allatorv. L., Budapest, 28, 1905, (601–606, 633–637, 669–677, 729–737).

Trillat, A. et Sauton. Nouveau mode de caractérisation de la pureté du lait basé sur la recherche de l'ammoniaque. Ann. chim. analyt.. Paris, **10**, 1905, 335-337.

Utz, F. Nachweis eines Wasserzusatzes zur Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905. 209-211.

Vieth, P. Die Bestimmung des Fettgehaltes der Milch mittelst des Laktoskopes von Paasch und Larsen, Petersen in Horsens, Milchatg, Leipzig. 33, 1994, 465-467.

Volborth, W. Kulmilch, Leipzig, Mitt. landw. Inst., H. 5, 1904, 113-

watts, F. and Tempany, H. A. The maersion of cane-sugar in presence of nalk constituents. Analysis of condensed milk.] London, Anal., 30, 1905, 119-123.

Wauters, J. Choix d'un antiseptique destine à conserver les échantillons de mit pour l'analyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 3.] Berlin, 1904, 4916-917.

Weigmann, H., Höft und Gruber, Th. Chemie, Hygiene und Bakteriologie der Milch und ihrer Erzeugnisse. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, 408-411).

Wielen, P. van der. Yaoërt, ein Türkisches Milchpräparat. Holländisch: Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (325-331).

Wieske, P. Acidbutyrömetrische Untersuchung der Magermilch. Milchtg. Leipzig, **32**, 1903, (578–580).

Winckel, M. Neuere Ergebnisse der physikalisch-chemischen Untersuchung physiologischer und pathologischer Kohmilch. Pharm. Ztg., Berlin, **50**, 1905, 1571-572.

Windisch, R. Büffelmilch, Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1964, 273–278; Ungarisch, M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, 81–82.

Wissell, von Untersuchung geronnener Milch. Bestimmung von Fett. Trockensubstanz und spezifischem Gewicht. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, (105, 401, 417).

wolff. Milchprüfungen mittels der Sauretitrierung nach Plaut. Hyg. Relsch., Berlin, 13, 1903, (1217–1226).

Distinction between fresh and boiled milk.

du Roi und Koehler, R. Neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. Landbote, Prenzlau, 22, 1901. (1007–1008).

Lauterwald, F. Ein Vergleich der Storchsehen Paraphenylendiamin- und der Utzschen Ursch-Reaktion. Kiel, Arb. Veruschstat. Molkereiw.. H. 4, 1905, 23-31).

Weber, E. Verfahren zur Unterscheidung roher von gekochter Milch (Kreosotprobe . Zs. Thiermed., Jena, 6, 1902, 419-427.

### SUGAR.

Festschrift zur Eröffnungsfeier des Instituts für Zucker-Industrie am 8. Mai 1904. Experimental-Untersuchungen auf dem Gebiete der Zuckerfabrikation, welche in 1887 bis 1903 v. A. Herzfeld ausgeführt wurden. Berlin. 1904. XIV —673.

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesammtgebiete der Zuckerfabrikation. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 43, 1903. Braunschweig, 1905, [XI+313]. 22 cm.

Abraham. K. Chemisch-technische Vorgänge. [Zuckerfabrikation.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1964, (226–239).

——— Biologische Zuckerverluste. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**. 1903, 4707, 780-781).

Andrlik, K. Chemisch-technische Studie der Diffusion und der Saturation im Grossbetriebe. [Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (410-449).

Aulard, A. Emploi de la chaux dans l'industrie sucrière. Seconde étude comparée des différents procédés de raffinage. Destillation des mélasses et production des salins potassiques et azotés. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3. Berlin, 1904, (239–253, 279–325, 650–666); (Russe) Kiev, 1904, 11.

Buisson. Analyse d'un échantillon de sucre d'érable. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (483).

Claassen, H. und Bartz, W. Zuckerfabrikation. Leipzig u. Berlin, 1905, (X+270).

Cords. A. Der Dextrosezucker. Seine Entwickelungs-Geschichte, Fabrikation, Eigenschaften und Absatzgebiete. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (265, 278279, 299-301); Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (389-390, 413, 444, 440-441).

**Geschwind**, L. Détermination de la valeur des graines de betteraves. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin. 1904, (987–1014).

Gonnermann, M. Die unbestimmbaren Verluste bei der Diffusion. [Mit Erwiderungen, 1. von A. Schöne, 2. von P. Hermann.] D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (145-154, 185-193, 225-228).

Wirkungswert der Bakterien in der Diffusion. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl. (286–296)

Polarisation gefärbter Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **14**, 1905, (193).

Grobert, J. de. Concentration des jus sucrés en présence d'aluminium ou d'alliages d'aluminium finement divisés. (Procédé Besson). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (467–469).

Hermann, B. Praktische Erfahrungen mit den zu Paris beschlossenen einheitlichen [Zucker-] Untersuchungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (71-76).

Bestimmung der Reinheit des Saftes der Rübe, Vortrag. *l.c.*, (212–216).

Verlustbestimmung und Betriebskontrolle der Zuckerfabrikation. Nebst einem Vorwort von H. Claassen. Magdeburg u. Wien, 1905, (V+VI+ 434, mit 1 Tab.).

Herzfeld, A. Die chemische Kontrolle [des Zuckers] als Hilfsmittel bei dem durch die Brüsseler Konvention sanktionierten Entrepótsystem. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (114–118).

Bericht, betreffend Lagerungsversuche mit Rohzucker. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **53**, 1903, (1201–1277); **54**, 1904, (945–955).

Versuch zur Feststellung der Zuckerverluste bei der Diffusionsarbeit. l.c., **55**, 1905, Techn. Tl, (337-359).

Hetper, J. Polarisation des solutions des sucres et ses applications. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (129-135, 153-163).

Höglund, A. T. The determination of sugar in white beet. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (79-87).

Hoffmann, M. Kali-Anfnahme und Asche-Gehalt der Zuckerrübe. B1. Zuckerrübenbau, Berlin, **12**, 1905, (65–68).

Kortowski, J. Die Methode der Bestimmung des specifischen Gewichts der Raffinade. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (858–861).

Krüger, W. Zuckerrohrbau und Zuckerfabrikation aus Zuckerrohr. 1899–1901. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 10, 1902. (338b–339, 106b–407, 130–431, 934, 999–1000, 1049–1050, 1091; 11, 1902-1903, (29, 149–150, 291, 296, 442–443, 524–525, 878–879, 978, 979, 1106, 1157); 12, 1903–1904, (8–9, 216–217, 292, 113–414, 545–546).

Lambert, M. Die schnelle Kristallisation ohne Bewegung. [Zuckerfabrikation.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (378–379).

Le Clerc, J. A. Gehalt und Zunahme der Futterrüben an Trockensubstanz, Zucker und Stickstoffverbindungen in verschiedenen Wachstumsperioden, Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (27-81).

Leher, E. Die Zucker-Industrie. Leipzig, 1905, (97).

Lichowitzer, H. Die Frage der Bewertung und Einteilung der Abflusswässer der Rübenzuckerfabriken nach ihrer chemischen Zusammensetzung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (173-188).

Bestimmung der Reinheit der Rüben nach dem Verfahren Krause und nach dem kombinierten System Krause-Pellet-Löwenberg. L.c., (216– 226).

Lindet, L. Un pain de sucre de betteraves raffiné en 1813. Bul. ass. chimistes, Paris, 1904, (477).

1.e., 22, 1905, (578).

Bericht über die in 1902-1904 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **28**, 1903, (361-363, 409-413, 469-472, 1201-1202, 1209-1210, 1233-1235); **29**, 1904, (497-501. 534-538, 577-580, 621-624, 1332-1336, 1363-1367).

**Lippmann**, E. von. Die Zuckerverluste im Raffinationsbetriebe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (351-359).

Rohstoffe, Erzeugnisse und Hilfsprodukte der Zuckerfabrikation. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, 1387-493.

Rübenzucker-Fabrikation.
- [Analytisches.] ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 230-242.

Zuckerfabrikation in den Kolonien. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, [131-147].

Meyer, G. Fr. Zur Geschichte der Zuckerfabrikation (25 Jahre ohne Knochenkohle Braunschweig, 1905, VIII+ 116).

Möller, J. Neuere Apparate für Massenuntersuchungen von Zuckerrüben. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, 1766-767, 787-788, 807-808).

Mohr, O. Spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (533-536).

Molenda, O. Sollen die durch Bleiessig in Zuckerlösungen erzeugten Miederschläge in Rechnung gezogen werden? D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (192-197)

Pellet, H. Analyse des betteraves par la diffusion instantanée aqueuse et à froid de Pellet par l'emploi de la presse Mastain et Delfosse dite "Presse Sans-Pareille." [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 20– 27.

Analyse des mélasses de raffineries contenant des quantités plus ou moins fortes de sucres réducteurs, Bul. ass. chimistes, Paris. 22, 1905, (573-374).

position minérale de la canne à sucre. Le, 1908-921).

et Pellet, L. Dosage direct du sucre de betterave par les méthodes aqueuses de Pellet. Non influence de l'air sur les résultats. L.c., (312-317). Pellett, H. et Pellett, L. Dosage des réducteurs dans le jns de betterave. l.c., 4374-378.

Recherche du sucre dans les eaux de condensation. *l.e.*, (582-584).

Puterman, J. Dosage iodométrique du sucre à l'aide de l'appareil de M. Citron. (Polonais) Czasop. lek., Xódź, 7, 1905, (256-257).

Rümpler, A. Reinigung von Rübensaften durch Silikate. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (59-69).

Rydlewski, N. Einige Verfahren aus dem Jahre 1818, aus den Runkelrüben einen dem raffinierten Zucker ähnlichen Rohzucker zu gewinnen. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, 1749–1751, 1812–1814, 1819–1821, 1851–1855).

Saillard, Emile. Les gaz à la diffusion. [Zuckerfabrikation.] 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (473–479).

Schöne, A. Die Mikroorganismen in den Saften der Zuckerfabriken. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (1060–1090).

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzueker, Brennstoffen und Rübensamen. Le., 55, 1905, Techn. Tl. (1005-1018).

Schulz, H. Versuche zur Bestimmung des Reinheitsquotienten des Rübensaftes. L.c., 54, 1904, Techn. Tl, (1248-1250).

Schulze, B. Der Spielraum bei der Bestimmung des Gehaltes an Melasse-Trockensubstanz. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1901, 242-250).

Sellier, E. Action de la chaux sur certaines matières azotées des jus de betteraves. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (27-37); Centralbl. Zuckerind., Magdeburg. 11, 1903, (1174-1175, 1201-1202).

Silz, E. Le procédé Naudet de diffusion à circulation forcée et continue. [Zuckerfabrikation.] 5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (197–208).

**Stein**, S. Einführung einheitlicher internationaler Vorschriften für die Pro-

benahme von Rohzneker. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (99–100).

**Stolle**, F. Wertverminderung feuchter seebeschädigter Zucker beim Lagern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (359–364).

**Strohmer,** F. Bewertung des Sandund Kristallzuckers im internationalen Handel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (77–98).

Vilmorin, Ph. de. De l'industrie du sucre et en particulier du sucre de betteraves aux Etats-Unis. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1027-1041).

Wasiljew, M. Wertschätzung des Kristallzuckers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (325–351).

Wendeler, P. Einige Quotienten-Bestimmungen mit Hilfe der Rümplerschen Methode. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (268-271).

Wiechmann, F. G. A restant source of error in optical sugar analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (118–129); Sch. Mines Q., New York, N.Y., 25, 1904, (183–193).

**Wolfmann**, J. Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (251–254, 271–274, 296–298).

Der Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (411).

## Molasses.

Andrlík, K. und Staněk, V. Bewegung des Schwefels in einer Melasse-Brennerei. [Schwefelgehalt der Melasse-Schlempe und Schlempekohle.] [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (462–466).

**Dietrich**, T. und **Mach**, F. Untersuchung von Rübenmelassen verschiedener Herkunft. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (347–357).

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Zuckers im Melassefutter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (460-461); 13, 1905, (1260-1261).

Meyer, G. Fr. Melasse. l.c., 12, 1904, (1191).

**Pellet,** H. Mélasses de cannes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (383–385).

Raškovič, S. L. Désucration de la mélasse par la chaux. (Séparation de (p-7195) Steffen et Baker-Bethany.) (Russ.) Kiev, 1904, (70+2, av. 1 pl.).

**Stein**, S. Table syrup. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 3.] Berlin, 1904, (262–279).

# Jams, Syrup, Honey.

Beythien, A. Neuere Honigsurrogate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (14-16).

**Fischer**, C. Dextrinartige Bestandteile rechtsdrehender Honige. Diss. Leipzig, 1903, (31).

Haenle, O. und Scholz, A. Die rechtsdrehenden Körper im Tannenhonig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1027–1031).

Hilger, A. Die im rechtsdrehenden Koniferenhonig vorkommenden Dextrine. *l.c.*, **8**, 1904, (110-126).

Hofman, J. J. [Die chemische Zusammensetzung des] Honigessigs. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (704–705).

Seiler, F. Chimie du miel. Neuchatel, Bul. Soc. Romand. Apieult., 1, 1904, (55−58).

Stadlinger, H. Die Untersuchung des Bienenhonigs. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (536-538, 549-551).

#### Marmalade.

Juckenack, A. und Prause, H. Untersuchung und Beurteilung der Marmeladen, Frachtmuse, Gelees und ähnlicher Erzeugnisse der Obstverwertungs-Industrie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (26-36).

Windisch, K. Marmelade. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., Techn. Tl, 53, 1903, (363-371).

# Waste liquors.

Ehrlich, F. Neue stickstoffhaltige Bestandteile der Zuckerabläufe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (37–58).

**Skärblom**, K. E. Bestimmung des Zuckers in den Kondenswässern. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (163).

#### STARCH.

Eckenbrecher, C. von. Stärke. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (494–518).

Fabricius, L. Stärke- und Fettgehalt der Fichte auf der oberbayerischen Hochebene. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 3, 1905, (137-176, mit 2 Taf.).

Günther, L. Zur "Methode zur Bestimmung der Beschaffenheit eines Stärkesirups". Zs. Spiritlad., Berlin, 27, 1904, (146).

Hanow, H. Fortsehritte in der Stärkefabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (881–884).

Lommel. Die Stärke der Tacca-Knollen. Pflanzer, Tanga, **1905**, (207– 208).

Lührig, H. Fehlerquellen bei Verwendung von Tierkoble beim Nachweis von Stärkesirup nach der stenerantlichen Vorschrift. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (951–957).

Nydrle, A. Kartoffelstärkegehaltbestimmung. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (290-299).

**Parow**, E. Untersuchung gefrorener Kartoffeln (Chuno) aus Bolivien. Zs. SpiritInd., Berlin, **28**, 1905, (405).

- Der Starkezueker und seine Bedeutung für die Nahrungsmittel- Industrie. Berlin, 1905, (31).

Preuss, E. Ist eine Bestimmung des Zuckergehaltes in Stärkesirupen durch Polarisation möglich? Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (137).

Raumer, E. von. Die Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium, ein Beitrag zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (705-726).

Rössing, A. Die Abbauprodukte der Stärke durch Hydrolyse mittels Salzsäure, ihre Bestimmung in Stärkezuckern und Sirupen, sowie ihr Einfluss auf die technische Verwendbarkeit der letzteren in der Zuckerwarenindustrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (867-873).

Untersuchung der Stärkesirupe. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (277–279).

Uhland, W. jun. Anlage und Betrieb der Stärkefabriken. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1902, Ausg. 4, (1-5, 30-31, 37, 54-55, 62-63).

Wiegmann, D. Extrakt- und Stärkebestimmung in Gerste und Mälzungsschwand. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1901, (3239-3240). Witte, H. Gewichtsanalytische Stärkebestimmung in Kartoffeln, Mehl und Handelsstärke. Diss. Halle a. S. Würzburg, 1904, (42).

# BEER AND BREWING MATERIALS.

Ackermann, E. Refraktometrische Schnellmethode der Bieranalyse mittels der "Ackermannschen Rechenscheibe". Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (33–37, 441–442); Ann. ehim. analyt., Paris. 10, 1905, (171–179).

et **Spindler**, O. von. Détermination le l'extrait de la bière. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (338–342, 385–390).

und Steinmann, A. Bestimmung des Alkoholgehalts im Biere mittels des Zeiss'schen Eintauchrefruktometers. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (259-260).

Barth, G. Bieranalyse mittels Refraktometer. *l.c.*, (303-306).

Berry, A. E. and Bartripp, G. F. The influence of sulphites in the mash-tun and the copper. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (451-466).

Brand, J. Eine rasche Methode zum Nachweis von Spuren von Zink in Würze, Bier, Wein etc. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (438–440).

**Graf**, G. Vorkommen von schwefliger Säure im Biere. *l.c.*, **27**, 1904, (617–620).

Keil, H. Die im April 1903 bis November 1905 untersuchten Biere. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (288-289, 306, 340-341, 373-374, 428, 479-480, 553-554, 602-603); **21**, 1904, (55-57, 105-106, 154-156, 265-267, 208-299, 373-374, 501-502, 523-525, 586-588, 689-691, 771-773, 819-820; **22**, 1905, (34-36, 125-127, 177-178, 228-230, 263-265, 364-366, 412-414, 416-418, 501-503, 622-623, 696-697, 770-772).

Japanische Biere. *l.c.*, **22**, 1905, (555–557).

Zusammensetzung obergäriger Süssbiere. Berlin, Jahrb. Versuchsanst. Brau., **6**, 1903, (558–564).

Keller, W. Alkoholmetrie und deren Anwendung bei der Destillation. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (32-33, 39, 60-61).

Lehmann, P. und Stadlinger, H. Hilfstabellen zur raschen Berechnung ursprünglichen Extraktgehaltes der Bierwürze nach der Formel e= 100 (E+2.0665 A)

$$e = \frac{100 \text{ (E+2.0665 A)}}{100+1.0665 \text{ A}}$$

Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (679-687).

Lintner, C. I. Bier. -{Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (668–697).

Mohr, O. Chemie der Gärungsgewerbe. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (10–17, 49–51); **18,** 1905, (569– 573, 609-615).

Kohlensäurebindung, Vis-Mohr, O. kosität und Schaumhaltigkeit. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (363-368).

— Die Anwendung des Zeisssehen Eintauchrefraktometers im Brauereilaboratorium. l.c., 22, 1905, (616-620).

Wahl, M. Biologische Betriebskontrolle von Würze und Bottichbier. **20,** 1903, (522–524).

#### MALT.

ZurBestimmung des Bergdolt. Extraktgehaltes im Malze. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (597-601, 617-620).

Bleisch, C. und Regensburger, P. Zur Reform der Extraktbestimmung im Malz. l.c., (313-316).

 Gerstenbeurteilung, l.c., (625-631).

Böhmer, G. Die Braugerstenbonitierung und deren Ergänzung durch Laboratoriumsbestimmungen, sowie der Kulturwert von Gersten nordost- und südwestdeutscher Provenienz. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **53,** 1904, (817-838, 865-882, 905-913).

Briant, L. Determination of available extract yielded by flaked materials. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (395-398).

Dinklage, K. Gehalt des Malzes an löslichem und koagulierbarem Stickstoff. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (249-251).

Ehrich, E. Malzanalyse, Allg. Anz. Brau., Mannheim, 21, 1905, (1553-1556, 1937-1940).

— Eiweissgehalt des Malzextraktes. l.c., (341–345, 1501–1504). (D-7195)

Ford, J. S. and Guthrie, J. M. Malt analysis. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (206-222, 326-345).

Graf, G. Zum Ausbau der Malzanalyse. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (365-367).

Haase, G. Einkauf der Gerste nach Analyse. Wochenschr. Bran., Berlin, 21, 1904, (139-144); Allg. Anz. Brau., Mannheim, 20, 1904, (507-512).

Hajek, T. Malzanalyse. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (93–94).

Hanow, H. Die im Dezember 1905 bis September 1905 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (34 - 35, 144, 178 - 179, 212, 299, 400,462-463, 572-573, 588, 675-676, 780-782, 820-821); **22**, 1905, (36, 110, 178-179, 227-228, 273-275, 337-338, 433, 452, 503-504, 621-622).

Zusammenstellung der in den letzten sechs Jahren im analytischen Laboratorium untersuchten Malze. l.c., **22**, 1905, (552–553, 694–696).

Jones, G. C. The standardisation of malt analyses. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (264-287).

Lindner, P. Eine einfache, leicht aus führbare Methode zur Orientierung über den Eiweissgehalt der Gerste mit Hilfe der Pappenheimschen Triacidlösung. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (397 - 398).

Merz, G. Beziehungen von Eiweiss zu Extraktgehalt in Gerste und Malz und einige Beeinflussungen desselben. Zs. Brauw., München, (N.F.), **27**, 1904, (63-65); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (791–793).

Der Wert planmässig benutzter Gerstenextraktbestimmungen beim Einkauf von Braugersten. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (104-105).

Mohr, (). Empfiehlt sich ein Beibehalten der zurzeit gültigen saccharometrischen Grundlagen? l.c., 22, 1905, (297-299).

Penzias, A. Schwedische Gersten und die aus denselben erzeugten Malze im allgemeinen, insbesondere aus dem Erntejahre 1905. l.c., (767-769).

Pollak, 1. Beurteilung fester und flüssiger wasscrlöslicher diastatischer Malzextrakte. [5] Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (581-585).

**Prior**, E. Der Stickstoffgehalt der Gerste und Malz. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (337–339); D. Bierbr., Stuttgart, **19**, 1904, (557–559); Schwäb. Bierbr., Uhm, **33**, 1904, No 23, (3–5).

Reichard, A. und Purucker, G. Extraktbestimmungen in Gersten. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (345-348, 366-371); Nachtrag, 28, 1905, (37-38, 677-682).

Schifferer, A. Der Gärversuch. Ein Beitrag zum Ausbau der Malzanalyse. *l.e.*, **27**, 1904, (585–587).

Schwackhöfer, F. Einheitliche Methoden der Malzanalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (542–548).

Seyffert, K. Malzantersuchung. Branntweinbrenner, Thomaswaldau, 24, 1905, (573-575).

Windisch, W. Bestimmung der Asche in Malz, Würze und Bier und des Schwefelsiutegehaltes der Malz-, Würzeund Bieraschen. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (17–18).

#### HOPS.

Davis, C. B. The presence of ferric oxid in commercial hop extracts and its effect. [5. lntern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (689-692).

Schneider, P. Die Pflanzenanalyse als Hilfsmittel zur Bestimmung des Nährstoffbedürfnisses unter besonderer Berücksichtigung des Hopfens. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (456–458).

Schnell, J. Bitterstoffe des Hopfens. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

#### YEAST.

Bergsten, C. Bestimmung der Anzahl der wilden Hefen in der Stellhefemittels Vortrocknung durch Chlorkalzium. [Nebst Bemerkung von Lindner.] Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (8).

Bokorny, T. Die Hefenasche, Bedeutsamkeit des Kalkes und der Magnesia für die Hefe und andere Pilze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (2399-2401).

Hest, J. J. van. Bestimmung der Anzahl Hefezellen in einem Liter obergärige Anstellhefe auf praktischem Wege. Wochenschr. Brau., Berlin 20 1903, (614-617, Tab. 618). **Hest**, J. J. van. Quantitative Bestimmung der Hefenernte aus der Stickstoff-aufnahme der Hefe und die Beziehung zwischen Alkoholbildung und Stickstoffaufnahme. *I.e.*, **21**, 1904, (1-3).

Lange, H. Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe. a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (594–599).

**Lepel**, V. Freiherr von. Empfiehlt es sich allgemein, ein Verbot des Stärkemehlzusatzes zur Presshefe herbeizuführen? l.c., (599-605).

Lindner, P. Der Nachweis von Bierhefe in Presshefe mittels der biologischen Analyse und die Einführung eines bestimmten Hefentypus in der Presshefenfabrikation. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (237–239); Zs. Spirit-Ind., Berlin, 27, 1904, (156–157).

———— Die biologische Analyse der untergärigen Bierhefe mit Hilfe eines Vortrocknungsverfahrens. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (369– 370); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (551–554).

Die Bedeutung der Feststellung des Infektionsquotienten gärender Flüssigkeiten unmittelbar nach der Probeentnahme. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (368-369).

Prior, E. Die Anwendung der Hefe als Reagens in der Nahrungsmittelchemie. Zs. angew. Mikrosk., Weimar, 9, 1904, (313–322).

Schwarz, A. Ritter von. Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a) bezüglich des Stärkegehaltes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhale; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (586–591).

Sedlmayr, T. Chemie der Hefe. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (38).

Wender, N. Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (594).

Wichmann, H. Ist es wünschenswert, einheitliche biologische Untersuchungsmethoden einzuführen und auf Grund derselben eine einheitliche Beurteilung (insbesondere von Hefe, Bier und Brauwasser) anzubahnen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (549–551); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (363–364).

### WINES.

Bajać, M. Beurteilung des Weines. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3]. Berlin, 1904, (1018–1019).

Bernard, M. Manière de déterminer la quantité de sucre dans le vin. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (105–106).

l.c., (202-204).

Bestimmung der Mineralbestandteile im Weine. l.c., 29, 1902, (49-50).

Beythien, A. Wermutwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (10-14).

Bodmer, R. An objectionable method of fining wines. London, Anal., 30, 1905, (264-266).

Braun, E. Vorschriften für die chemische Untersuchung des Weines . . . Berlin, 1905, (VIII+160).

Carles. Réduction des doses d'acide sulfureux des vins blancs. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (344-349).

Grünhut, L. Die schweflige Säure im Wein. Weinbau, Mainz, **21**, 1903, (494-495, 511-512); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (927-940).

Neue Gesichtspunkte zur chemischen Beurtheilung des Weines. Weinbau, Mainz, **20**, 1902, (377–378).

Hass, W. Zur chemischen Charakteristik der Süssweine. Diss. München, 1905, (31).

Hesselink, W. F. Die Weine des Weinbaugebietes am Douro, die sog. "Portweine." Diss. München. 1904, (59).

Knudsen, G. Fxperiments upon fermentation of fruit-juice. (Norw.) Kristiania, Tidssk. norsk Landb., 12, 1905, (222-230).

**Koch**, A. A. Bestimmung des Fluors in Wein, Bier und Mineralien. Diss. Basel, 1904, (54).

Krámszký, L. Bestimmung des Gerbstoffgelialtes der Weine. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (756-765);

(Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161-169).

Krug, O. Natrongehalt der Traubenweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (417-421).

Luhmann, E. Die Zusammensetzung der aus deutschen Trauben gekelterten Moste. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, (231-235).

Mallmann, F. Formaldehyd im Wein. Zs. off. Chem., Planen, 10, 1904, (165-166).

Mastbaum, H. Vorkommen von Salicylsäure in Weinen, sowie in Trauben und anderen Früchten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (624-635).

Möslinger, Die chemie im Dienste der Weinbehandlung u. Weinbeurteilung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1086-1093).

Mohr, C. Feststellung von Schwefel im Weine. Hess. landw. Zs., Darmstadt, 71, 1901, (176).

Müller-Thurgau, H. Beobachtungen und Versuche an einem geschwefelten Weine. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (346-318).

Müntz, A. et Lainé, E. Les matières pectiques dans le raisin et leur rôle dans la qualité des vins. Ann. Inst. agron., Paris, (sér. 2), 4, 1905, (227-247).

Robin, L. Recherche et dosage de l'acide citrique dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (453-456).

Röttgen, T. Von den flüchtigen Säuren im Weine und einer einfachen Methode zur Bestimmung derselben. D. Weinztg, Mainz, **42**, 1905, (149– 150).

Rosenstiehl, A. Présence de la lécithine dans les vins. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (485-487).

Gegenwart von Lecithin im Weine. (Bemerkungen zu G. Ortlieb und I. Weirich.) Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (475-477); ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (663-664); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (857-862).

Schridowitz, P. Standards of purity for fermented and distilled liquors. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (176-178).

**Szilagyi,** J. Zur Zusammensetzung der Ungarweine und ihrer Asche. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1022–1040).

Vamvacas, J. Y a-t-il quelque réactif (pas complète analyse), qui peut distinguer les alcools industriels des autres alcools de la vigne? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904. (710-712).

Villiers, Magnier de la Source, Rocques et Fayolle. Recherche de la saccharine dans les boissons alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris. 9, 1904, (418-420).

Weirich, I. and Ortlieb, G. Der quantitutive Nachweis einer organischen Phosphorverbindung in Traubenkernen und Naturweinen. Arch. Pharm. Berlin, 242, 1904, (138-113); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (209-214).

Windisch, Karl. Verwendung der Zuckercouleur zum Färben von Weisswein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (344–361).

Ergebnisse der Untersuchung von Mosten des Jahrganges 1900, 1901, 1902, 1903 und 1904, (311-312); 20, 1902, (74, 81-82); 21, 1903, (156-157, 163-164); 22, 1904, (203-204, 221-222); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (321-337).

Die sogenannte Rückverbesserung der Weine, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (385–405).

Die Untersuchung des Weines, [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge, 3.] Berlin, 1905, (598-667).

—— und Roettgen, T. Die Bestimmung der flücktigen Säuren im Wein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (70-81).

Veränderungen der Zusammensetzung der Weine durch Schönen mit Hausenblase, Gelatine, Eiweiss und spanischer Erde. *l.c.*, (129–133).

Zeisel, [S.] und Fanto. R. Bestimmung des Robglycerins im Weine mittelst der "Jodidmethode". Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 42, 1903, (519-578).

#### SPIRITS.

Bajić, M. Untersuchung und Beurteilung von Zwetschgenbranntweinen. [5. Intern. Kongress für angew Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1012–1018).

Brauer, E. Abriss der mykologischen Analyse und bakteriologischen Technik mit besonderer Berücksichtigung der Spiritusindustrie als Anhang zu den gärungstechnischen Untersuchungsmethoden. Braunschweig, 1905, (IX+63).

Ebertz, A. Spiritus. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, 519-561).

Fairley, T. History of distilled spirits, especially whisky and brandy. London, Anal., 30, 1905, (293-306).

Hanow, H. Spiritus- und Presshefe-Fabrikation. Che.nZtg, C"then, 29, 1905, (921-925).

Hehner, O. Brandy. London, Anal., **30**, 1905, (36-56).

Heinzelmann, G. Fortschritte und Neuerungen in der Spiritus- und Presshefenfabrikation, 1903 und 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-04, (109-111, 140-143, 640-645); **4**, 1905, (29-32, 55-58).

Keller, W. Wichtigkeit der Jodprobe in der Spiritus- und Hefefabrikation. Ztg. SpiritInd., Leipzig, 4, 1903, (269-270, 281-282).

Mohrrüben. Le., (253–254, 265–266).

Mastbaum, H. Ist eine Begrenzung der sogen. Verunreinigungen in natürlichen Branntweinen empfehlenswert? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (666-673).

Mathieu, L. Vœu relatif à la substitution au mot impuretés des expressions non-alcool ou corps du bouquet dans les bulletins d'analyse des spiritueux de consommation. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (253-256).

Nydrle, A. Getreidebearbeitung in landwirtschaftlichen Spiritusfabriken. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (235-247).

Onfroy, P. Recherches des matières colorantes dans les absinthes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (99-104); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (59-62).

Pak, J. Kornbranntweinbereitung. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (201–207).

Quantin, H. Composition des rhums. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (692–697).

Rocques, X. Composition des eauxde-vie de vin. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (511-512); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (63-65); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (1027-1032).

Dosage colorimétrique des alcools supérieurs dans les eaux-de-vie. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (103-108).

Schidrowitz, P. Standards of purity for fermented and distilled liquors. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (176-178).

and **Kaye**, F. The chemistry of whisky. l.e., (585–589).

— The determination of higher alcohols in spirits. *l.c.*, (190–197).

Schüle, G. Branntwein und Liköre. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (562-588).

Windisch, K. Untersuchung und Beurteilung der Trinkbranntweine, insbesondere von Kognak, Rum, Arak. [5. Intern. Kougress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1007–1012).

Edelbranntweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (465-505).

# Cider and vinegar.

Fresenius, W. Zur Beurteilung des Weinessigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (121-129).

Froehner, A. Zur Analyse des Weinessigs. *l.c.*, **9**, 1905, (361–363).

Jonscher, A. Zur Beurteilung von Weinessig und dessen Abkönmlingen. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (467–474).

Köpcke, P. Bei der Prüfung der Weinessige. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (84). Popp, G. Zur Beurteilung von Speiseessig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (952-956).

Schüle, G. Essig [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (589-597).

# MEAT.

Arnold, C. und Mentzel, C. Zur Untersuchung von Fleischextrakt und Hefeextrakt. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (176).

Kita, T. Zusammensetzung und Preis von Fleischsorten und Wurstwaren. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (129-164).

Kutscher, F. Liebig's Fleischextrakt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (528-537).

Meyer, W. Nachweis von schwefliger Säure und schwefligsauren Salzen im Fleisch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 13, 1903, (388-389).

Micko, K. 1. Die Xanthinkörper des Fleischextraktes. II. Die Xanthinkörper der Hefenextrakte. III. Die Xanthinkörper der Extrakte Bovos und Bios. IV. Zur Karnin-Frage. V. Zur Kenntnis der Krystallisation des Hypoxanthins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (781-791); 7, 1904. (257-269); 8, 1904, (225-237).

Siegfried, M. und Singewald, E. Methode zur Untersuchung von Fleischextrakten durch Bestimmung des organischen Phosphors. *l.e.*, **10**, 1905, (521-527).

Strauss, H. Zum Nachweis von schwefliger Säure in Würstwaren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (33).

Wintgen, M. Nachweis von Hefeextrakt in Fleischextract. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (537-538).

#### EGGS.

Dannenberg, K. Nachweis der künstlichen Färbung der Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (535-538).

Fendler, G. Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (163-171); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (182-190); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (977-980).

Jaeckle, H. Altersprozess der Teigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (513–528, 673–674); 12, 1905, (204–212).

Juckenack, A. Untersuchung und Benrteilung von eigelbhaltigen Nahrungs- und Genussmitteln, insbesondere von Eierteigwaren und Eierkognak. [5. Intern. Kengress für angew. Chemie. 4] Berlin, 1904, 472–181; Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, 827– 834).

und Pasternack, R. Die Beurteilung des Gehaltes der Eierreigwaren und eigelbhaltigen Nahrungsmittel an Eimasse, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (94-100).

Lepère, E. Beurteilung der Eierteigwaren. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, 250-250.

Lührig, H. Zur Beurteilung von Eierteigwaren, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, 141-151; 10, 1905, 153-159.

Sendtner, R. Untersuchung und Beurteilung der Teigwaren. l.c., :101-110).

Wintgen, M. Veränderungen von Eikonserven beim Altern. l.c., (529– 535).

COFFEE, TEA.

Bernard, M. La réaction de Tichomirow dans le thé noir. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, 116-117).

Bertrand, Gabriel. Cafés sans caféine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (209-211).

Buttenberg, P. Ueber havarierten bleihaltigen Thee. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (110–117).

Ducháčěk, F. Chemische Zusammensetzung der Kaffeesurrogate. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (130– 134, 164–166); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (139–146).

Lagerheim, G. Coloured coffee and its analysis. Swedish, Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (181-185).

orth, E. Untersuchung und Beurteilung kandierter Kaffees. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (137-141). Röhrig, A. Untersuchung des schwarzen Thees. *I.e.*, **8**, 1904, (730-731.

# CHOCOLATE AND COCOA.

Bordas, F. et Touplain. Emploi des centrifugeurs pour l'analyse des cacaos et des chocolats. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1098-1099); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (231-233).

Dekker, J. Kakaosehalen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (863–865).

Froehner, A. und Lührig, H. Die Kakaobolmenasche und ihre natürliche Alkalität. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (257-263).

Greshoff, M. [Dosage des alcaloides dans les] . . . cocas javanaises. Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (286-290).

Jean, F. Recherche du beurre de coca dans les beurres fraudés, par la méthode de MM. Muntz et Condon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (96-98).

Juckenack, A. und Griebel, C. Der Fettgehalt der Kakaopulver. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, [41-50].

Laxa, O. Milchchokoladen. (Čechisch) Ćas Prum. Chem., Prag, **14**, 1904, (97– 101; Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1904, (171–177).

Lührig, H. Kakaoschalen, Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (263-267).

# FRUITS, VEGETABLES.

#### Fruits.

Beythien, A. Verwendung der Schwefligen Same als Konservierungsmittel, insbesondere den jetzigen Stand der Beurteilung geschwefelten Dörrobstes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1901. (36-53).

Cerevitinov, F. V. Composition chimique des fruits, des baies et des vins de baies. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proceverb. 206).

Kickton, A. Untersuchung getrockneter Aprikosen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (675-678).

Lohmann, W. Der angebliche Aepfelsauregehalt der Himbeere. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (1113–1116).

Munson, S. L. and Tolman, L. M. The composition of fresh and canned pine-apples. [5. Intern. Kongress for angew. Chemie. 3.] Berlin, 1994, (107–114).

Rothenbach, F. und Eberlein, L. Vorkommen von Estern in den Früchten der Bananen. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (81-82).

Sack, J. Die Zusammensetzung getrockneter Bananen [Früchten von Musa.] (Holländisch) Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, 3, 1905, (24–25).

**Sutherst,** W. F. The acidity of fruits. Chem. News, London, **92**, 1905, 1905, (163).

wiley, H. W. The quantity of sugar permissible in imported preserved pineapples. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (105– 106).

Winckel, M. Gerbstoff im Fruchtfleisch des Obstes. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (827-828).

Windsich, K. und Boehm, K. Zur Chemie der Obstarten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (347–352).

# FRUIT JUICES.

Baier, E. Himbeersaft. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (731–732).

Beythien, A. I. Himbeersyrup. II. Erdbeer- und Johannisbeersyrup. III. Marmeladen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1095-1118); 8, 1904, (544-548).

Beziehungen zwischen der Zusammensetzung von Fruchtsaftaschen und ihrer Alkalität. *l.c.*, **10**, 1905, (339-347).

und Bohrisch, P. Untersuchung und Beurteilung des Citronensaftes. *l.e.*, **9**, 1905, (449-464).

und Waters, L. Himbeersaft. l.c., 10, 1905, (726-729).

Buttenberg, P. Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. *l.c.*, **9**, 1905, (141-145).

Christensen, E. Zur Beurteilung des Citronensaftes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (129–130, 226).

Dominikiewicz, A. und Dominikiewicz, M. Zur Untersuchung und Beurteilung

von Fruchtsäften und Fruchtsyrupen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (735–741); (Polonais) Zdrowie, Warszawa, **21**, 1905, (889–912).

**Evers**, F. Prüfung von Himbeersirup. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (319-321).

Ewers, E. Die steueramtliche Vorschrift zum Nachweise des Stärkezuckers in Fruchtsäften. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (371–378).

Farbstoffer, K. Neue Gesichtspunkte für die indirekte Bestimmung des Extraktgehaltes [von Fruchtsäften]. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (593-603).

Hefelmann, R. Grundlagen der Beurteilung des Himbeersirups. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (261–262,281–287).

Juckenack, A. Himbeersaft. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (729-730).

Untersuchung und Pasternack, R. Beurteilung von Fruchtsälten. Lc., 8, 1904, (10-26, 548-554).

**Kober**, H. Himbeersirup und seine Verfälschung. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (221-225); **45**, 1905, (816-817, 823-825).

Lepère, E. Aschengehalt und Alkalitätsgrad der Asche von Himbeersirupen des Handels. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1901, (496–110).

Lührig, H. Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (657-668).

Zusammensetzung diesjähriger Fruchtsäfte. *l.c.*, **10**, 1905, (714-726).

Matthes, II. Aschengehalt und Alkalitätsgehalt der Asche von Himbeer-, Kirsch-, Johannisbeer-, Erdbeer-, und Heidelbeer-Sirup. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (480–487).

Morschöck, F. Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (733-735).

**Spaeth**, E. Untersuchung und Beurteilung von Himbeersyrup. *l.c.*, **8**, 1904, (538-543).

#### VEGETABLES.

Belser, J. Verdorbene Gemüsekonserven. Arch. Hyg., München, **54**, 1905, (107-148).

Frerichs, H. und Rodenberg, G. Zusammensetzung unreifer Erbsen und

konservierter Erbsen, Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (675–683).

Schwarz, F. und Riechen, F. Znekergehalt in Erbsenkonserven. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1901, (550–553).

Winterstein, E. und Huber, P. Bestandteile des Spargels. *l.c.*, **7**, 1904, (721-730); **9**, 1905, (411-413).

#### MISCELLANEOUS.

Beythien, A. Gewürze. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (957-964).

**Collin,** E. Sur un prétendu succédané du poivre. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1901, (373–381, 423–425).

Falsification des substances alimentaires par les coques d'amandes pulvérisées. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (182–186).

Coreil, F. Analyse d'amandes fraiches. *l.e.*, (21-23).

Giesenhagen, K. Ueberwachung des Verkehres mit Speisepilzen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (942-952).

Hanuš, J. Zur Kenntnis verschiedener Arten von Zimmet. l.c., 7, 1904, (669–672).

Haupt, H. Die häufigeren Verfälschungen der gemahlenen Gewürznelken. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (1-5).

Keller, W. Chemische Kartoffelanalysen. Ztg SpiritInd., Leipzig, 6, 1905, (2-3, 25-26).

Krámszky, L. Zusammensetzung von Tokajer Trockenbecren. Zs. Unters. Fahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (671– 686).

Lichtenfelt, H. Chemische Zusammensetzung einiger Fischarten, warum und wie sie periodisch wechselt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1901, (353-402).

Matthes, H. Beurteilung mehlhaltiger Marzipanwaren, Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (726– 729).

Spaeth, F. Zur Prüfung und Beurteilung des gemahlenen schwarzen Pfeffers, l.c., (577-595).

#### Mustard.

Bohrisch, P. Nachweis einer künstlichen Färbung des Senfs. *l.c.*, **8**, (285–286).

Köpcke, P. Künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulvern. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (293).

Schmitz-Dumont, W. Zum Nachweis von Teerfarbstoffen im Senf. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (487).

Süss, P. Künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulver. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (291– 293).

#### Saccharine.

Fahlberg, C. 25 Jahre im Dienste der Saccharin-Industrie unter Berücksichtigung der heutigen Saccharin-Gesetzgebung. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (625– 659).

Krzizan, R. Gefälschtes Saccharin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (245-247).

**Proctor**, C. The estimation of saccharin. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (242–249)); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (62–63).

# Saffron.

Jonscher, A. Zur Beurteilung von Safran. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (441-451).

Kržižan, R. Ueber beschwerten Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (249-251).

Nestler, A. Safranverfälschungen. l.e., 9, 1905, (337-344, mit 1 Taf.).

# PHYSIOLOGICAL.

Bial, M. Verwendung der Orcin-Eisenehlorid-Reaction zur Untersuchung von Kohlehydraten und Eiweisskörpern. Fortschr. Med, Berlin, 21, 1903, (8-9).

Blumenthal, A. Quantitative Pepsinbestimmungen im Magensaft und Urin. Zentrallbl. Stoffwkrankh, Göttingen, 5, 1901, (249-265).

**Bodon**, K. Transsudate. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1901, (519-538).

Burian, R. Spermatozoen, Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (48–106).

Christen, T. Zur Lehre vom milchigen Ascites. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (181-182).

\_\_\_\_\_\_ Ascites und Liquor pericardii. l.c., **26**, 1905, (329-311).

Citron, H. Die chemische Untersuchung des Mageninhalts in der ärztlichen Praxis; Ausheberung und Auswaschung des Magens, D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (953-956).

Donath, G. Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroskop in der eerebrospinalen Flüssigkeit. (Polarisationsmethode.) (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (616–619, mit 9 Fig.).

Ebstein, E. Pentosengehalt der Organe unter physioloigischen und pathologischen Verhältnissen. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 3, 1902, (503–507).

Engel. Die Baudouinsche Reaktion beim Menschen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363).

Felletár, E. Vorkommen der Schwermetalle im menschlichen Körper. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, 45, 1905, (624-628).

Grimbert, L. Présence du glucose dans le liquide céphalo-rachidien. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (76–78).

Guye, P. A. et Bogdan, S. Méthodes rapides pour l'analyse physico-chimiques des liquides physiologiques. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (379– 390, av. 4 fig.).

Hammersten, (). Die Galle des Moschusochsen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (109-126).

Zur Chemie des Fischeies. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 17, 1905, (113–132).

Heichelheim, S. und Kramer, H. Einfluss von Salzsäureeingiessungen auf den Pepsingehalt des Mageninhalts bei Achylien. Münchener med. Wochenschr., **51**, 1904, (330–333).

**Henze**, M. Muskelchemie der Octopoden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (477–493).

Hutermilch, S. Die chemischen und morphologischen Eigenschaften der Iettigen Ergüsse (Hydrops chylosus et chyliformis). Zs. klin. Med., Berlin, 46, 1902, (123-134).

Illoway, H. Zur quantitativen Bestimmung der vom Magen ausgeschiedenen Enzyme. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (144-157).

**Levene**, P. A. Milznucleinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (370–380).

Lieblein, V. Chemische Zusammensetzung des aseptischen Wurdsekretes, Beitr. klin. Chir., Tübingen, **35**, 1902, (43-93).

Mandel, J. A. und Levene, P. A. Nucleinsäure der Kuhmilchdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (155–158).

Martin, E. Isoagglutination beim Menschen, nebst einer Bemerkung zur Marx-Ehrenroothschen Blutdifferenzierungsmethode. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (704-712).

Oefele, F. von. Vorschlag zu einem Analysengang einer chemischen Sputumuntersuchung. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (770–772).

Rubow, V. Lecithingehalt des Herzens und der Nieren unter normalen Verhältnissen, im Hungerzustande und bei der fettigen Degeneration. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (173–204).

Schlagdenhauffen, F. et Pagel. Présence de l'arsenie normal dans les organes. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (84-85).

et Reeb, E. La présence et l'état du manganèse dans le règne animal et végétal. J. Pharm., Mulhausen, **32**, 1905, (47-61, 80-89, 114-120, 131-136, 182-191).

Schweinitz, E. A. de and Dorset, M. The composition of the tubercle bacilli derived from varions animals. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (278–281).

Söldner. Die Aschenbestandtheile des neugeborenen Menschen und der Frauenmilch. Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden, 19, (1902), 1903, (154–160).

Stadelmann, E. Chemie des Sputums. D. Arch. klin. Med., Leipzig, 75, 1903, (585-586).

Strauss, H. Chylothorax tuberculosus nebst Beiträgen zur ehemischmikroskopischen Diagnostik pathologischer Ergüsse. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (89–105).

Stritter, R. Körper im Serum normaler und pathologischer Milch, welche mit β-Naphthalinsulfochlorid reagieren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (444-447).

Tezner, E. Die Variation der Zusammensetzung des Speichels unter physiologischen Verhältnissen. (Ungarisch M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, 93-413, 277-302, mit 4 Fig.).

Todeschini, G. Sull'esistenza dell'arsenico nell'organismo umano. Venezia, Atti Ist. ven.. 42, parte 24, 1903, (193-195).

Wakeman, A. J. Verteilung des Stickstoffs in der Leber des Störs. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 341).

Wanner, F. Chemie des Sputums. D. Arch. klin. Med., Leipzig, **75**, 1902, 347-377.

Wolff, H. Ueber einen milchweissen Ascites bei Carcinom. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, 208– 211.

#### BLOOD.

Ackermann, D. Vogelblutkerne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., strassburg, **43**, 1904, 299-304).

Calvello, E. Determinazione del ferro nel sangue col metodo del dott. Jolles. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, 93-95).

Corin, G. Zur praktischen Verwerthung der Scro-Diagnostik des menschlichen Blutes. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1992, 61-68.

Jolles, A. Quantitative Bestimmung der Katalasen im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (1-5).

Liebermann, L. Guajakreaction des Blutes. [Blutenzyme.] Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, 227-232).

Marx, H. Der forensische Blutnachweis. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, 266-269.

Minovici, S. Blutdifferenzierung vom gerichtlichen Standpunkte. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, 99-119.

ollendorff, K. Technik des Marx-Ehrnro-thischen Verfahrens zur forensischen Unterscheidung von Menschenund Tierblut. Zs. MedBeamte, Berlin, 18, 1905. 149–452).

Pfeiffer, H. Erfahrungen mit der Marx-Ehrnroothschen Methode zur forensischen Unterscheidung von Menschenund Tierblut. D. med. Wochensehr., Berlin, 30, 1901, (1098-1100). Po:p. Die Beobachtung und Deutung von Blutspuren bei Kriminalforschungen. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (355-363, mit 5 Taf.).

Rossel, O. Recherche du sang. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), **18**, 1904, (70-72).

Rzentkowski, K. von. Gelalt des Blutes und der Ex- und Transsudate an Trockensubstanz, Gesamt- und Reststickstoff bei verschiedenen Krankheiten. Arch. path. Anat., Berlin, **179**, 1905, (405-450).

Schaer, E. Blutnachweis durch Wasserstoffperoxyd. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, 568-569).

Schumm, O. und Westphal, C. Nachweis von Blutfarbstoff mit Hilfe der Adler'schen Benzidinprobe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (510-514).

symes, W. L. Neumann's method of estimating chloride. [The estimation of chloride in blood and urine.] J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, 221-224.

Szili, S. Hydroxylion- und titrierbarer Alkali- Gehalt des reifen foetalen Blutes. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, 593-598).

Tarugi, N. Renzione di Van Deen. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (216-222).

Uhlenhuth, [P.]. Das biologische Verfahren zur Erkennung und Unterscheidung von Menschen- und Tierblut, sowie anderer Eiweisssubstanzen. Jena, 1905, (VIII+152).

Wassermann, A. Gibt es ein biologisches Differenzierungsverfahren für Menschen- und Tierblut mittelst der Präzipitine? D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1904, (417-419).

Erwiderung auf G. Hauser und Uhlenhuth (diese Woehenschrift No. 16). L.c., (691-696).

Weichardt, W. Der Nachweis individueller Blutdifferenzen. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, (756-759).

Ueber biologischen Blutnachweis, [5, lutern, Kongress für angew, Chemie, I.] Berlin, 1904, (119– 123).

Wolff, [H.]. Ueber den jetzigen Stand des serodiagnostischen Verfahrens zur Unterscheidung der verschiedenen Arten von Blut, Milch u. s. w. D. Med. Beamten Ver., Berlin, 1, 1902, (43-57).

#### URINE.

# See also 6300.)

Adler, R. und Adler, O. Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorein. (Erwiderung an H. Rosin.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (507).

Bechhold, H. Die Hemmung der Nylander'schen Zuckerreaktion bei Quecksilber- und Chloroformharn. l.e., 46, 1905, (371–369).

Bellocq, H. Recherche et dosage de l'albumine dans l'urine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (384-385).

Blumenthal, F. Klinische Bedeutung des Auftretens von Fäulnissprodukten im Harn. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (3-23).

Carlson, C. E. Arsenic in urine. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (79-81).

Citron, H. Quantitative Bestimmung des Harnzuckers unter besonderer Berücksichtigung der jodometrischen Zuckerbestimmung. D. med. Wochenschr., Leipzig, **30**, 1904, (1602–1605).

Dalmady, Z. Katalase-Inhalt des Urins und klinischer Wert der Katalase-Untersuchung. (Ungarisch) Orv. Heti-Iap, Budapest, 49, 1905, (760-762, 779-780).

Dufau, E. Recherche de l'albumine dans les urines. J. Pharm., Mülhausen, 31, 1904, (130-132).

Frabot, C. Procédés généralement employés pour la défecation de l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (372-373).

Garrod, A. E. and Hurtley, W. H. Estimation of homogentisic acid in urine by the method of Wolkow und Baumann. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (206-210).

Gérard, E. et Doman, C. Dosage de l'ammoniaque dans les urines. Echo méd., Lille, 1903, 581-582.

Giese, G. Die Diazoreaktion [zur Diagnose von Typhus und Lungentuber-kulose]. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (598).

Gigli, T. Ueber einen Hydrochinon enthaltenden Harn. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1084-1085). Gulevič, VI. L'analyse de l'urine, Manuel des opérations pratiques de laboratoire, beuxième édition, Russ.) Moskva, 1905, (VIII-+237+6, av. 5, tabl.).

Håri, P. Ueber einen neuen stickstoffhaltigen Bestandteil des normalen Menschenharnes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 1-8/; (Ungarisch H. Mitt. M. Ovy. Arch. Budapest, 6, 1905, 595-599).

Jager, L. de. Bestimmung von Kalk und Magnesia im Harn. Centralbl. med. Wiss., Berlin, **40**, 1902. 641-641).

Kraft, E. Winke für die Ausführung chemisch-bakterologischer Arbeiten auf dem Gebiete der Harn-, Sputtun-, Faeces- etc. Untersuchungen. Apoth-Ztg. Berlin, 20, 1905. 369-373, 382-386, 391-396, 407-408; Berlin, 1905, 35.

Lassar Cohn Praxis der Harnanalyse. 3. Aufl. Hamburg, 1905, (71).

Lohnstein, T. Bestimmung kleiner Traubenzuckermengen im Haun durch Gährung, Centralbl, Kraukh, Harnorg, Leipzig, 12, 1901, 449–153; [nebst Schlusswort von [Han-] Mulfatti]. Le., 14, 1903, [01-103].

Malfatti, H. Brauchbarkeit der Hefegärung zum Nachweise des Traubenzuckers im Harn. Le., 12, 1901, (285-296); 13, 1902, 557-556.

Renault. Recherche de l'albumine dans les urines acides à milieu alcalia. J. Pharm., Mülliausen. **31**, 1901, 132-133.

Rudeck, E. Nachweis des Harnzuckers durch kolorimetrische Bestimmung, nebst Eiweissmessung. D. Med-Ztg, Berlin, **25**, 1904, 1021–1024).

Ryffel, J. H. The estimation of  $\beta$ -oxybutyric acid in urine. Cambridge. Proc. Physiol. Soc., 1905, (lvi-lviii).

Schumm, O. Versuche mit dem Lehnsteinschen Präzisions-Gärungs-Saccharometer. Hamburg, Mitt. Staatskrankenanst., 5, 1905. (200–213).

Seiler, F. et Verda, A. Réaction phosphomolybdique de l'urine. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (238).

Spaeth, E. Die chemische und mikroskopische Untersuchung des Harnes, Leipzig, 1903, XX+532, mit 1 Taf.).

- Staal, J. P. [Identität des Skatalroths mit Urorosein und] Muttersubstanz des s.g. Skatalroths im normalen Menschenharn. (Holländisch) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (ser. 5), 6, 1905, (156-196); Arnhem, 1905, (49).
- Sticker, G. Die Nachweisung des Broms im Harn und Speichel. Zs. klin. Med., Berlin, 45, 1902, (440–447).
- Ulrici, H. Harnstoffgehalt von Transsadaten und Exsudaten. Centralbl. inn.
  Med., Leipzig, 24, 1903, (393-396).
  - Visser, H. L. [Die gewichtsanalytische] Bestimmung der Glucose im Harne. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (121-124).
  - Wernic, L. Analyse de l'urine. (Polonais) Farmacya, Warszawa, 1, 1905, (405-409).
  - Wohlgemuth, J. Phosphorharn. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (74-84, 428).

### FAECES.

- Baumstark, R. Verwertung der Ehrfich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion für eine quantitative Indolprobe in den Fäces; Eiweissfäulnis in Darme. Arch, Verdanungskrankh., Berlin, 9, 1903, (201–218).
- Faccesuntersuchungen in der Praxis. D. Aerzteztg, Berlin, **1903**, (398–371).
- Fingerling, G. Nener Apparat zur getreunten Auffangung von Kot und Harn bei kleineren weiblichen Tieren (Ziegen und Schafen). Zs. Biol., München 47, 1905, (72–86).
- Koziczkowsky, E. v. Methodik der klinischen Stuhluntersuchung. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1198– 1201).
- Krüger, M. und Schittenhelm, A. Die Menge und Herkunft der Purinkörper in den menschlichen Facces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (11-27).
- Moraczewski, W. von. Ueber den quantitativen Indolgehalt der Fäces. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (594–596).
- Oefele, F. Vorschlag zu einer Vereinbarung für systematische Kotanalysen, Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (239-273).

- Oefele, F. Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes au ätherlöslichen Substanzen. l.e., (355–371); Gehalt an stickstoffhaltigen Substanzen. l.e., 15, 1905, (17–29); Gehalt an phosphorhaltigen Substanzen. l.e., (214–262).
- Verteilung der anorganischen Ausscheidungen zwischen Kot und Urin. D. MedZtg, Berlin, **26**, 1905, (1-2).
- Ausgangspunkte zur praktischen Kotanalyse. l.e., (81–82).
- Wassergehalt und Konsistenz des Kotes. *l.e.*, (189–191).
- Ursprung der normalen Kotstoffe. [Zusammensetzung.] Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (177–181).
- zung normalen Kotes. l.c., (260-261).
- ———— Schlüssel für die Beurteilung der Befunde der Kotanalyse. *l.c.*, **11**, 1905, (1-6).
- menschlichen Kotes, Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (15–46, 147-148).
- Betrachtung der Purinbasen. l.e., (368-370).
  - Kalkgehalt. l.c., (610).
     Eisengehalt. l.c., (683–
- 684).

  Der Koeffizieut nach Professor Friedrich Müller in der Kotuntersuchung. *l.c.*, (706–707).
- Faeces-Analysen, D. med. Presse, Berlin, **5**, 1901, (46-48, 64-66, 88-89, 103-101, 129-130, 136, 169-170).
- Schierbeck, N. P. Die chemische Zusammensetzung des Kotes bei Verschiedener Nahrung. Arch. Hyg., München, 51, 1901, (62–95).
- Schmidt, A. und Strasburger, J. Die Faeces des Menschen im normalen und krankhaften Zustande mit besonderen Berücksichtigung der klinischen Untersuchungsmethoden. 2. Aull. Berlin, 1905, (XII+367, mit 15 Taf.).
- **Simon.** Vorkommen und quantitative Bestimmung von Cellulose in den Faeces. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **21**, 1901, (552–554).

Strasburger, J. Die Faeces-Untersuchung und ihre klinische Bedeutung. Berliner Klinik, II. **190**, 1904, (1-20).

Ury, H. Zur Methodik des quautitativen Nachweises von Fäulnis- und Gärungsprodukten in den Fäces. Arch. Verdauungskrankli., Berlin, 11, 1905, 242–261).

# PLANTS AND THEIR CONSTITUENTS.

Arbeiten aus dem pharmazeutischen Institut der Universität Berlin, Hrsg. von H. Thoms. Berlin, 1904.

Alpers, K. Der gegenwärtige Stand der *Digitalis*forschung. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (703–705, 726).

**Altàn**, A. Extraits narcotiques. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (1-14, 44-47, 85-88).

Andés, L. E. Die Harzprodukte. Gewinnung und Verarbeitung der Rohterpentine . . . Wien, 11. 1905 (recte 1904), (XVI+416).

Anselmino, O. Nikotingehalt des fermentierten Tabaks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (139-142).

Behrend, P. Zusammensetzung verschiedener Sorten von Topinamburknollen, die teils im Frühjahr, teils im Herbst geerntet wurden. J. Landw., Berlin, 52, 1904, (127–143).

Bittó, B. von. Chemische Zusammensetzung der inneren Fruchtschale der Kaffeefrucht. *l.e.*, (93–95).

Bohle. Die Bestimmung des Zuckergehaltes der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1617–1620).

Boorsma, W. G. Pharmakologische Mitteilungen. II, [über Ternstroemiaceae, Guttiferae, Rutaceae, Rosaceae, Compositae, Myrsinaceae, Apocynaceae]. Buitenzorg, Bull. Inst. Bot., 21, 1904, (1–36).

Braun, K. Die Kultur der Mohnpflanze und die Opium - Gewinnung. [Chemie des Opiums.] Pflanzer, Tanga, 1905, (157-191).

Busse, W. Heil- und Nutzpflanzen Deutsch-Ostafrikas. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (187-207, mit 2 Taf.). Ernest, A. Einige Cellulosearten (Čechisch) Prag, Véstn. České Spol. Náuk, **1905**, (6).

Fendler, G. 1. Samen von Alcuvites moluccana. 2. Früchte von Acrocomia rinifera Oerst. 3. Melonenkerne aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (200-202).

Telfairia-Samen aus Wilhelmsthal. l.c., (217-218).

Untersuchung der bei probeweiser Aufarbeitung von Palmfrüchten mittels der Haakeschen Maschinen erhaltenen Produkte. *l.c.*, **2**, 1905, (318–325).

Fraps, G. S. Ash ingredients of plants. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (517–518).

Freese, H. Zur Untersuchung von Lithopone. Farbenztg, Dresden, **11**, 1905, (316-317).

Gerber, E. Bestandteile von Spilauthes oleracea. Diss. Leipzig, 1903, (40).

Gonnermann, M. Bestimmung des Zuckers in der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1687–1689).

Greshoff, M. La teneur en acide evanhydrique des graines de *Gynocardia*. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (102–105).

Grossmann, J. An improved method of indigo testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (308–310).

Gutzeit, E. Zur Aschenbestimmung pflanzlicher Substanzen. ChemZtg, Uothen, **29**, 1905, (556).

Hartwich, C. Zur Kenntnis einiger technisch und pharmazeutisch verwendeter Gallen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (584-600, 640, mit 2 Taf.).

—— und **Vuillemin**, Λ. Senfsamen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (162–164, 175–178, 188–189, 199–202).

und Winckel, M. Vorkommen von Phlorogluein in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (462–475).

Heckel, E., Jacob de Cordemoy, II. et Schlagdenhauffen, Fr. Sur un nouveau copal et sur un nouveau kino fournis le premier par le fruit et le second par le tronc et les rameaux du Dipteryx odorata Willd. Ann. Inst. colon., Marseille, 1904, (71-137).

Herzberg, W. Harzgebalt von Zellstoffen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (180-182).

Hesse, O. Die Flechten und ihre charakteristischen Bestandteile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (419–502). Berichtigung. Ebenda, **70**, 1904, (561).

Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (243–248).

Hissink, D. J. Delitabak. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (135-172).

Itallie, L. van. Thalietrum aquilegifolium, a hydrogen cyanide-yielding plant. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (337-339), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (285-286), (Dutch); Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (823-827). (Dutch).

Kaschinsky, P. Trennung des Eisens und Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium bei der Analyse von Pflanzenasche. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (179-185).

Kissling, R. Beziehungen des Tabaks zur Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1622-1628).

König, J. und Bettels, I. Die Kohlenhydrate der Meeresalgen und daraus lergestellte Erzeugnisse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (457–473).

Lebbin. Bestandteile von Polygonum aviculare (Vogelknöterich); vergleichende Untersuchung über die russische und die deutsche Pffanze. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (235–236, 384–385).

Lehmann, M. und Tobata, S.—Chemische Analyse zweier japanischer Tabaksorten.—Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (113-121).

**Lester**, J. fl. Moisture tests of wood pulp. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (171–175).

**Linde**, O. Zum Nachweis von Kurkuma. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (657-658).

**Little**, A. D. The cellulose industries in the United States. [5, Intern. Kongress far angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (727-738).

Mai, C. und Rath, C. Bestandteile der Früchte von Copaifera Mopane. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (426–430).

Malkomesius, P. und Albert, R. Humussäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (509-515).

Martin, A. W. A chemical study of Rhus glabra. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (171–177).

May, O. Chemisch-pharmakognostische Untersuchung der Früchte von Sapindus Rarak DC. Diss. Strassburg i. E., 1905, (72, mit 2 Taf.).

Mayer, A. Humussäuren des Bleisandes und des Ortsteins. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (475–480).

Meyer, L. Methoden, im Holz den Zellulosegehalt zu ermitteln. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (427-429).

Mohr, E. C. J. Gepflückter und am Stamme getrockneter Tabak. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (253-292).

Mooser, W. Arachis. I.c., 60, 1904, (321-346).

Müller, K. Die chemische Zusammensetzung der Zellmembranen bei verschiedenen Kryptogamen. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (265–298).

Müther, A. I. Untersuchungen über Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Perivate derselbet, besonders Fucose und Fuconsäure. Diss. Göttingen, 1903, 456, mit 3 Jab.).

Nedokutschajew, N. Bestimmung der Eiweissstoffe und einiger anderen Stickstoffverbindungen in den Pflanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (275–280).

Ottow, W. M. Chemische Untersuchungen über *Phyllanthus Niruri* L. und über Euphorbon. Diss. Marburg, 1902, (87).

Payet, E. Recherche de la gomme arabique dans la poudre de gomme adragante; réaction rapide et sensible. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (63).

Peckolt, T. Heil- und Nutzpflanzen Brasiliens. [Forts.] Myrtaceae. Caricaceae. Labiatae. Verbenaceae. Euphorbiaceen. Sapetaceae. Cucurbitaceae. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 13, 1903, (128-138, 339-374, mit 3 Taf.); 14, 1904, (28–48, 168–181, 308–334, 372–388, 465–482); **15**, 1905, (92, 183–202, 225–244).

Pellet, H. Untersuchung der frischen Schnitzel. Die Presse "Sans parcille" und ihre verschiedenen Nachahmungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind, **55**, 1905, Techn. Tl. (976–984); D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1357–1361).

**Pezzolato**, A. Chimica applicata alla tecnologia del tabacco. Roma, 1903, (334).

Retzlaff, F. Herba Gratiolae. Diss. Leipzig, 1902, (33).

Richter, O. Die Fortschritte der botanischen Mikrochemie seit Zimmermanns "Botanischer Mikrotechnik". Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (194– 261, 369–411).

Ritsema, I. C. und Sack, J. Index phytochemicus. [Systematische Uebersicht aller Pflanzenkörper, nach dem Kohlenstoffgehalt geordnet. Mit Angabe des Formels, der Nebennamen, der procentischen Zusammensetzung, des Molekulargewichtes, des Schmelz- und Siedepunktes, sowie der Literatur.] (Holländisch) Amsterdam, 1905, (86).

Rosenthaler, L. Entwicklung der Pflanzenchemie von Du Clos bis Scheele. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (289–296).

Schlagdenhauffen, F. et Reeb, E. Le genre *Linaria* au point de vue botanique et chimique. J. Pharm., Strassburg. **28**, 1901, (258-263, 272-282); J. Pharm., Mülhausen, **29**, 1902, (1-4, 74-89, 98-104, mit 6 Taf.).

**Schmidt**, F. Nicotingehalt des Tabaks und des Tabak-Rauches. Diss. Würzburg, 1904, (49).

Zur Aufklärung über den "Fettgehalt der Kakaopulver". Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (291–301).

Schorstein, Josef. Neuere Holzforschung. Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (316–320).

Schulze, E. Die zur Gruppe der stickstofffreien Extraktstoffe gehörenden Pflanzenbestandteile. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (1-30).

Die in den landwirtschaftlichen Kulturpflanzen enthaltenen nichtproteinartigen Stickstoffverbindungen. l.c., (305-336). Schulze, E. Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel (Solanum tuberosum) und der Dahlie (Dahlia variabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (331-343).

und Castoro, N. Zur Kenntnis der in ungekeinnten Pflanzensamen enthaltenen Stickstoffverbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (455–473).

— Findet man in Pflanzensamen und in Keimpflanzen anorganische Phosphate? *l.c.*, (477–484).

----- und Winterstein, E. Vorkommen von Ricinin in jungen Ricinuspflanzen. l.c., 43, 1901, (212-221).

Schweizer, V. Die Destillation der Harze, die Resinatlacke, Resinatfarben, die Kohlefarben und Farben für Schreibmaschinen. Wien, 1905, [1904], (VIII + 324).

Seelhorst, C. von und Fresenius. Einfluss der Bodenfeuchtigkeit auf den Gehalt des Haferstrohs an Gesamt- und an Eiweiss-N. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (27-28).

**Sóltz,** A. Samen von *Cucurbita Pepo.* (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (51–53, 69–72, 86–88).

**Stuhlmann**, F. Rinde und Gummi der Gerberakazie (*Acacia decurrens*). Pflanzer, Tanga, **1905**, (353–356).

Teodorovics, I. Nikotingehalt verschiedener Tabakfabrikate und ihres Rauches. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (570–572, 588–591, 621–622, 634–636).

Thoms, H. Bestandteile der Samen von Monodora Myristica Dunal. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (24–28); Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (241– 214).

Wertbestimmung der narkotischen Extrakte in chemischer und pharmakologischer Hinsicht. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (131– 139).

Die Strophanthus-Frage vom chemischen Standpunkt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, (104–120); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (73– 87).

Maticoöl und Maticokampfer. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (811–812); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (771–

773; Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-126); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (180-183).

Tlemann, R. Bestandteile von Globularia Alypum. Diss. Leipzig, 1903, 139).

Tóth, J. Apparat zur Bestimmung der Unterschiede die sich beim Verbrennen — Verrauchen — der Tabake ergeben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1818–1822).

Utz, F. Giftige Pilze. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (993).

Walter, A. Fruchtmark von Adansonia digitata, Affenbrotbaum. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (343-344).

Winckel, M. Samen von Gossypium herbaceum. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (211).

Wislicenus, H. Neuerungen in den chemischen Verwertungen der Walderzeugnisse und des Torfs. [Cellulose.] Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (115–144).

Wohltmann, F. Tacca Pinnutifida, die stärkemehlreichste Knollenfrucht der Erde. Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1905, (120-128).

Zeisel, S. und Stritar, M. J. Zur Bestimmung der Zellulose im Holze mittelst Kaliumpermanganat und Salpetersäure. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (591-592).

**Zopf**, W. Flechtenstoffe. Liebigs Aum. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (35–70); **340**, 1905, (276–309).

#### CAOUTCHOUC.

"Dande" rubber from Rhodesia. Bull. Imp. Inst., London, **3**, 1905, (16-18).

Rubber from the Sotik Forest, East Africa Protectorate, *l.e.*, (146-147).

Rubber of Figus elastica from the Madras Presidency, l.c., (118).

Rubbers furnished from Ecdysauthera micrantha and Parameria pedunculosa from Burma, Le., 230–233).

"Muteke" rubber from North-Eastern Rho lesia, *l.e.*, (11–16, 324~325).

Latices of Ficus comosa and Ficus indica from India. I.e., (326-327).

Alexander, P. Schwefelbestimmungen in Kantschukwaren. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (729-730).

"Rechenfehler" bei Gummianalysen. l.e., (832).

——— Sauerstoffhaltige Kautschukarten. *l.c.*, (867–869).

Dr. W. Esch. l.e., (1042-1045).

Breuil, P. Application du microscope à l'examen du caoutchouc. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1142–1143).

Caspari, W. A. Gutta pereha and balata. [The action of chlorine, bromine, hydrochloric acid, sulphur chloride and nitrogen oxides on them.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1274–1278).

Dieterich, K. Wertbestimmung der Kautschuksorten. Verh. Ges. D. Natl., Leipzig. **76** (1904), 11, 1, 1905, (202– 205).

**Ditmar**, R. Kautschuk. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (175–176).

Die Zusammensetzung des Latex verschiedener Kautschukpflanzen mit Rücksicht auf die Bildung des Kautschuks in der Pflanze. Gunmiztg, Dresden, **19**, 1905, (901-903, 928-930).

Esch, W. Fortschritte auf dem Gebiete des Kautschuks und der Guttapercha im Jahre 1904. ChemZtg, Cothen. 29, 1905, (265-270)

Schwefelbestimmungen in Kautschukwaren, Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (752).

"Rechenfehler" bei Gummi-Analysen, l.c., (810). Esch, W. Analytisches, *l.e.*, 989-991, 1064-1065;

———— und Chwolles, A. Kautschukanalyse, *I.e.*, **19**, 1901, (125–126).

Präexistenz des Kautschuks im Latex. l.c., 165-166;

—— — Fehlerhafte Kautschuk-Analysen, l.e., (209–211).

Fendler, G. Verhalten des Kautschuks gegen einige Lösungsmittel. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76** (1904), 11, 1, 1905, (205–207); Gummiztg. Dresden, **19**, 1004, (41-45); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (306–317).

Litersuchung des Rohkautschuks. Berlin, Ber, D. pharm. Ges., **14**, 1904, (208-214, 215-238); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (278-284, 285-305).

Frank, F. Der Vulkanisations-Koeffizient. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (1045-1046); 19, 1904, (141).

und Marckwald, E. Kautschuk und Kautschukwaren. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905. (317-367).

Lommel, V. Kautschuk-Analysen. Pflanzer, Tanga, 1905, (143-144).

Marchwald, E. und Frank, F. Leche de Marima und Leche de Pendare, zwei als Kautschukmilch bezeichnete Pflanzensäfte aus Venezuela, Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (850-851).

Pontio. Dosage des impuretés de la gutta-percha. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (335–336).

Recherche ed dosage des matières bitumineuses dans la guttapercha. l.c., 10, 1905, (57-58).

Romburgh, P. van. Presence [of the einnamic ester] of lupeol in some kinds of gutta percha. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (137), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (120-121), (Dutch).

Tromp de Haas, W. R. [Composition des caoutchoucs de Ficus et d'Herea récoltés à Java.] (Hollandais) Teijsmannia, Batavia, 16, 1905, (386-397, av. 2 pl.).

Weber, C. O. Eine neue Methode der Kautschuk-Analyse, Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (339-340, 521-523). (p-7195) Weber, C. O. Vulkanisations-Koeffizienten, *l.e.*, **19**, 1904, (83-84).

——— Milch von Castilloa elastica • und deren Koagulation, I.c., (101-104).

# RESINS AND BALSAMS.

Garcinia resin from Perak, Federated Malay States. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1995, 4142-1504.

Black Dammar resin from Assam. l.c., (322-323).

Beitter. Copaiva- und Perubalsum. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (109-110).

Dieterich, K. Harze, Balsame und Gummiharze. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (265–287).

Hellström, A. Ueber einen weissen Perubalsam. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (218-237).

Itallie, L. van und Nieuwland, C. H. Surinamensischer Copaivabalsam. *l.c.*, **242**, 1901, 534-546).

Panchaud, A. Wertbestimmung von Gummiharzen, Harzen und Balsamen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (125-126).

Thoms, H. und Biltz, A. Bestandteile des weissen Perubalsams. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (127–131).

Tschirch A. und Müller, O. 67.—Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea.—68. Albane und Fluavil der Somatraguttapercha.—69. Albane des Mikindani-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. pharm., Berlin, 243, 1905, (114-146).

und **Paul**. 70. Euphorbium. *l.e.*, (249-291).

— und Schereschewski, E. 71. Balats. 72. Das sogenannte Chicle-Gummi. *I.c.*, (358–393).

und Hoffbauer, R. 73. Die Aloe, besonders einige seltenere Aloesorten. l.c., (399-420).

Japanlack (Ki-urushi). l.e., (504-553).

Heerabol-Myrrha. l.c., 641 654.

## FIBRES.

"Denji" and "Nzonogur" fibres from British Central Africa. Bull. Imp. Inst., London, **3**, 1905, (23–25). Fureraea gigantea fibre from India. l.e., (142-144).

Agave fibres from India. l.c., (144-146).

Indian vegetable flosses or "silk cottons" [seed hairs of Cochlospermum Gossypium, Calotropis gigantea and C. procera]. l.c., (221–225).

Musa fibres from East Africa. l.c., (226-228).

Fibre of Asclepias semilunata from Fganda. l.e., (316–318).

"Lokosi" fibre from North-Western Rhodesia. *l.e.*, (318–319).

Dušečkin, A. Action du peroxyde de natrium sur les fibres végétales contenant du lignine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (71-77).

Gnehm, R. Prüfung der Gespinstfasern und der Appreturmittel. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, 3.] Berlin, 1905, (1215–1247, mit 3 Taf.).

Herzberg, W. Flachsgarnprüfungen. Berlin, mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (262–268).

Herzog, A. Zur Kenntnis des russischen Steppenflachses. Textilztg, Braunschweig, **2**, 1904, (838-841).

Baumwolle und Flachs, Zs, Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (11 12); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (111–112).

Zetzsche, F. Die wichtigsten Faserstoffe der europäischen Industrie. Anleitung zur Erkennung und Unterscheidung. Kötzschenbroda u. Leipzig, 1905, (V11+36, mit 11 Taf.). 2. verm. Anfl., 1905, (52, mit 1 Tab. u. 12 Taf.).

# CHEMISTRY OF MANUFACTURING PROCESSES.

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin, 1905, (XII + 252).

Buchner, M. Bedeutung der Elektrochemie für die organische Technik. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (615–621).

Carpenter, R. F. and Linder, S. E. Influence of various contact substances on the interaction of steam and hydrocyanic acid (both in presence and in

absence of sulphuretted hydrogen and air). London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (63–71). Erratum (120).

**Clennell**, J. E. The chemistry of eyanide solutions resulting from the treatment of ores. New York and London, 1904, (iv + 164).

**Kershaw**, J. B. C. Die elektrolytische Chloratindustrie. Halle a. S. 1905, (1X + 124).

Le Blanc, M. Das Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali, Nach versuehen von C. Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 1609-612).

Lewkowitsch, J. Evaporation in vacuo of solutions containing solids. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1149-1187).

Lüty, F. Der neueste Fortschritt beim Bleikammerprozess und sein Einfluss auf die Oekonomie der Schwefelsäuregewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1253–1264).

**Mierzinski**, S. Die Industrie der Essigsäure und der essigsaure**n** Salze. Leipzig, 1905, (IV + 214).

Möller, Joh. Ueber den heutigen Stand der anorganisch- und organischelektrochemischen Technik. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (142-144, 461-462, 482-483).

Munroe, Charles E. The wood distillation industry in the United States in 1900. [5. Intern. Kongress für angew. t'hemie. 2.] Berlin, 1904, (739-743).

Neuburger, A. Die Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1437–1447, 1473–1182).

Noelting. Applications industrielles récentes de réactions scientifiques auciennes. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, Procès-verbaux, (205-208).

Pennock, J. D. and Morton, D. A. Methods used in alkali works. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (471–478).

Pfeiffer, O. Gasfabrikation. Ammoniak. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lange. 2.] Berlin, 1905, (545–701, mit 5 Tab.).

Rasch, H. Die Weinsäureindustrie. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (862-873).

Rasch, H. Die Zitronensäurefabrikation. l.c., (874-877).

Rauter, G. Fortschritte der chemischen Grossindustrie und der Industrie anorganischer Präparate in 1904 und 1905. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (503-505, 531-533, 654-657, 682-686); 4, 1905, (49-51, 76-80, 121-124, 145-147, 268-271, 291-293, 385-388).

Winteler, F. Bleiweissfabrikation in Amerika. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1179).

# COMMERCIAL CHEMICALS. INORGANIC.

Abenius, W. Analysis of phosphoric acid, soluble in water and citrate, in hyper-phosphates. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (189–191); 17, 1905, (6-9).

Binz, A. und Bertram, H. Zur Wertbestimmung des Natriumhydrosulfits. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (168-170).

Cornimbœuf, II. Analyse du bioxyde de manganèse. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (51-52).

Dittrich, M. und Bollenbach, H. Neue Methode der Analyse von Perchloraten. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (751-752).

**Fischer**, F. Glasuren. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, **14**, 1904, (140–144).

Gin, G. Électrométallurgie de l'aluminium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie 4.] Berlin, 1904, (500–503).

Grossmann, H. Zur Wertbestimmung von Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (137-138).

**Hillebrand,** W. F. Miscellaneous methods of inorganic analysis and assay. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (440–459).

Jordis, E. Silikatanalyse. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (362–367); **47**, 1905, (180–189).

Lemaître, H. Dosage du perchlorate de sodium dans un nitrate sodium commercial. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (253-254).

Lucchèse, L. Analyse des ferrosiliciums; emploi du peroxyde de sodium dans les creusets de platine. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (450-451).

Recchi, V. Valutazione del carburo di calcio del commercio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (153-155).

**Rupp**, E. Natriumsuperoxyd, Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (443-414).

Spielmann, P. E. Analysis of silicon (graphitic) and siloxicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (654-655).

Tatlock, R. R. and Thomson, R. T. The determination of small proportions of bromine and chlorine in iodine. *l.c.*, (187–188).

Thiessen; J. F. Aetzkalk. Thomind-Ztg, Berlin, 26, 1902, (1609-1611).

Thompson, G. W. The determination of acetic acid in white lead. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (487-488).

Treadwell, F. P. und Christie, W. A. K. Zur Analyse von elektrolytischem Chlor. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1930–1934).

Windisch, K. Beschaffenheit des Kupfervitriols des Handels. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (192-193).

Witzeck, R. Die Blaubestimmung im Roheyan nach W. Feld. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (545-547).

Zedner, J. Chemische Zusammensetzung der Nickeloxyd-Elektrode im Junguer-Edison Akkumulator. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (809–813).

# Nitrie acid.

Bensemann, R. Analyse des Salpeters. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (816, 939, 1225).

Analyse des Natron-salpeters. *l.c.*, (1972–1974).

Fresenius, 11. Salpeteranalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (214–216).

Lunge, G. und Berl, E. Zur Untersuchung von Mischsäuren aus Schwefelsäure und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1681–1687).

**Pellet**, H. Nitrate de soude. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (754-774).

Pützer, H. Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1221–1222).

Tschernobajeff, D. Zar Bestimmung von Perchloraten und Chloraten im Salpeter, Le., (442-443).

Veley, V. H. und Manley, J. J. Zur Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht, *l.c.*, (1207–1208).

. Wetzke, T. Perchlorate im Salpeter. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 6, 1901, 86-87.

Winteler, F. Zur Gehaltsbestimmung von Lonz. Salpetersüure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 689, 1909-1010, 1212).

# Sulphur.

Fresenius, H. Zur Untersuchung des Schwefels, insbesondere des Weinbergsehwefels. D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, 570-571, 585; Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, 256-257; [5, Intern. Kengress für angew. Chemie, 1, Berlin, 1904, 4111-125].

minz. 21, 1903, 39, 60, 69.

Lacombe, G.—De l'influence des composés du soufre dans l'analyse et le raffinage des potasses brutes.—Bul. ass. chimistes, Paris. 22, 1905, 1215-1221).

Marcille, R. Essai commercial des soufres sublimés. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 101-102.

Tetzlaff. Die Bestimmung des Feinheitsgrades des Schwefels nach Chancel, Weinbau, Mainz, 19, 1904, 167-168).

Windisch, K. Untersuchungen und Beschaffenheit des Weinbergschwefels. Le., 51-53.

### ORGANIC,

Carles, P. Dosage des lies et des tarties. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, 300-311).

Ditz, H. Die oxydierende Wirkung des nureinen superoxydialtigen Acthers und Linfluss derselben bei der Durch-Juhrung der Kreissehen Reaktion, Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, 4705, 710.

Dubovitz, H. Analysis des Celluloids, Ungarischi M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, 106-1085. Eschbaum, F. Kritik der amtlichen Prüfungsmethoden der Spirituspräparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (353-358).

Fresenius, W. and Grünhut, L. Zur Handelsanalyse von Formaldeliyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (13-24)

Pickucki, S.—L'application de l'acide formique dans les distilleries. (Polonais) Przegląd gorzelniczy, Poznań, **11**, 1905, (146–151).

Reinhardt, H. Hetol (zimtsaures Natron), Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, 80-86).

Schwalbe, C. Schwefelgehalt der Reinbeuzole, Zs. Farbenchem, Soran, 4, 1905, 413-418.

Ullrich, L. Gehaltsbestimmung des essigsauren Natriums, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1207).

Wassermann, A. Eiweiss-Differenzierungsverfahren. [5, Intern. Kongress for angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, 123-130;

Wöhlk, A. Untersuchung des Urotropias - Hexamethylentetramins). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (765-766).

# Fusel Oil.

Ball S. F. [Estimation of ethyl alcohol in commercial fusel oil. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (18).

Beckmann, E. Zur Bestimmung des Fuseholgehaltes alkoholischer Flüssigkeiten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (113–152).

Ehrlich, F. Entstehung des Fuselöls, Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905. Techn. Tl. (539-567).

Peters, R. Bestimmang des Alkoholgehaltes in Fuselolen, Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (563-568).

#### Glycerine.

Heller, O. Die Glyzerine des Handels, ihre Präfung und Verwendung. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (597–598, 625–627, 619–650, 673–674).

Henkel, H. and Roth, A. W. Analyse verdünnter rein wasseriger Glycerinlosungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1936–1941).

# DETECTION OF POISONS.

Dankler, M. Die Aufsuchung des Arsens bei Arsenikvergiftungen in gerichtlichen Fallen. Natur n. Offenb., Münster. 51, 1905, 698-698.

Eyk, C. van. [Phosphor und Blei als] industrielle Giffe. Hollandisch: Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1905. 511-552).

Felletár, E. Tödtliche Vergiftungen verursacht durch bleihaltigen Sliwowitz. (Ungarisch: Gyogyasz., Budapest, 45, 1995, 839-871).

**Gadamer**, J. und **Gaebel**, G. O. Toxikologie in den Jahren 1905 und 1904. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (545-550).

**Hirsch**, A. Klassifikation der Gifte. (Ungarisch) Gyögysz, Közl., Bu lapest, **21**, 1905, (778-781, 797-798, 833).

Itallie, L. van. [Die vermeintliche Giftigkeit der Drosselbeeren.] :Holländisch: Pharm. Weckbl., Amsterdam. 42, 1995, (1957-1959).

Mai, C. und Hurt, H. Der forensischchemische Nachweis von Giften in den Rückständen verbrannter Leichen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 1604– 1605).

Nestler, A. Hautreizende Primelu. Entstellung, Eigenselaften und Wirkungen des Primelhautgiftes. Berlin, 1904, (47, mit 4 Taf.).

Pabisch, H. Die Tuba-Wurzel (Derris elliptica Benth. Zur Kenntnis der indischen Fischgifte, Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (697-706).

Vámossy, Z. Die Syveton-Affaire, (Ungarisch Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1995, (236-237, 252-254).

# DRUGS AND PHARMACEUTICAL PREPARATIONS.

# GENERAL.

Beckurts, H. Pharmazeutische Chemie, Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, 1904), 1905, (261–276).

Gilg, E. Lehrbuch der Pharmakognosie. Berlin, 1905, (XXVIII-368).

Heyl, G.—Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des deutschen Arzueibuches IV.—2. Aufl. Berlin, 1905, (31).

Kehler, L. F. Pharmacentical chemistry. [5. Intern. Kongress for angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (512–517).

Keller, O. Neues aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg. Apolda, 1904, 197-498, 542); Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (80– 81).

Kunz-Krause, H. Die Beziehungen der angewandten Chemie zur deutschen Pharmazie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (324).

Lassar-Cohn. Das Verhaltnis der Chemie zur Medizin, Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1904, (981-983).

Lewin, L. Einfluss der Chemie auf die Medizin. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, 1225-229).

Lucius, R. Xenes aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (543-545, 868-870).

Weigel, G. Bemerkenswerte Erscheinungen auf dem Gebiete der Progen im Jahre 1993. Pharm. Centralhalle, Dresden, 45, 1994, 107-112, 125-129, 117-153, 167-173); im Jahre 1991, Le., 46, 1895, (119-128, 139-146, 163-171, 184-191, 296-212).

Farbenreaktionen von Drogen vermittels Mineralsäuren. / c., 46, 1905, (921-926...

Weinland, R. Massaualytische Prüfungen des Deutschen Arzneibuches. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (194-197).

Wiley, H. W. Drugs and their adulterations and the laws relating thereto. [5, Intern. Kongress für augew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (282–300).

Zernki, F. Die neuen Arzneimittel und pharmazeutischen Spezialitäten des Jahres 1903 Südd. ApothZtg, Statgart, 44, 1901, (20-21, 28-29, 36-37).

Zanni-Bey, J. La question des analyses des produits médicamenteux et alimentaires aux douanes de l'empire Ottoman, dans ses corrélations au point de vue des principes de la jurispradence médicale, commerciale, sanitaire et de la police sanitaire, Problème à résoudre entre le droit du gouvernement Imp. Ottoman de pouvoir sauvegarder la santé publique comme bou il entend, et les réclamations légitimes d'autre part des ambassales pour le maintieu du principe de la liberté du commerce loyal. 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1901, 300-316.

# DRUGS.

Altan, A. Causes des erreurs du procédé Kerner-Weller appliqué à la recherche des bases isomères dans le sulfate de quinine officinal. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 65–73).

Ängman, A. Rhizoma Polystichi dilatati. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (33–40).

Rhizoma Polystichi spinulosi. (Swedish). *l.e.*, (117-120).

Rhizoma Polystichi Filicis maris. (Swedish). l.e., (165–169).

Bergh, G. F. On Kermes mineralis. (Swedish). *l.e.*, (181-188).

Beuttner, E. Die Panchaudsche Methode der Alkaloidbestimmung von Drogen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürieh, 42, 1904, (15-17).

Carles, P. Noix de kola fraiches. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (106–108).

Debitzky, M. Alkaloideninhalt der Ipecacuanha-Wurzel und der Präparate derselben. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (427–430, 149–450, 463–465, 479–480, 492–495).

**Delphin**, T. Test of Aetheroleum Juniperi. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **9**, 1905, (81-83).

Dieterich, K. Drogen und galenische Präparate. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge, Bd 3.] Berlin, 1905, (288–316).

**Duncan**, W. The solubility of quinine in ammonia and the testing of sulphate of quinine, Pharm. J., London, (Ser. 1), **20**, 1905, (438-440).

**Eibach**, K. Chemische Struktur der Alkaloiden. (Ungarisch) Gyógysz, Kőzl., Budapest, **21**, 1905, (82-86).

Farup, P. Norwegian opium; analysis of the alkaloids of opium. (Norw.) Pharmacia, Kristiania, **2**, 1905, (113–117, 129–136).

Fendler, G. Untersuchung einer farbstoffhaltigen Droge aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst. 1, 1901, (215– 216).

Fischer, P. Verteilung des Gerbstoffes in nichtoffizinellen Drogen, Diss, Würzburg, 1901, (10). **Gössling**, W. Die Alkaloide der Chinolingruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (701-702, 714-716).

Greenish, H. G. and Hooper, E. S. The constituents of simarouba bark. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (734-735).

Greshoff, M. Dosage du Gambir. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (669-676).

Harvey, T. F. and Wilkie, J. M. The composition of nux vomica fat. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (718-719).

Herzog, J. Falsche Yohimberinde. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (345-347).

Hills, J. S. An investigation of *Linum catharticum*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (401-401, 436-438).

**Hooper**, D. A medicinal unite (*Trombidium grandissimum*) [and the oil expressed from it]. *l.c.*, (650).

Itallie, L. van. Dosage des [aloïnes] . . . . dans Paloès. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (553–560).

Jakabházy, Z. Wert des Rheum nostras als Laxirmittel. (Ungarisch) M. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (152-153).

Jong, A. W. K. de. Dosage des alcaloïdes dans les feuilles de coca. Rec. Tray, chim., Leiden, **24**, 1905, (307 -308).

Leersum, P. van. Die mikrochemische Untersuchung der Chinarinde. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (132-435).

Lenton, W. H. The assay of opium and its preparations. Pharm. J. London, (Ser. 1), 20, 1905, (652-653).

The analysis of powdered extract of Nux vomica. *l.c.*, **21**, 1905, (361).

Liebreich, O. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (61-65).

Linde, O. Drogen, welche mit Schwefelsäure Rotfärbung geben. Apoth-Ztg, Berlin, 20, 1905, (159-461, 470-471).

Mann, E. O. [Determination of] the spirit strength of essences. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284).

Mannich, C. und Brandt, W. Die Wurzel von Heteropteris panei/lora Juss., eine neue Verfälschung der Ipecacuanha. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (297–302, mit 1 Taf.); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (132–136).

Merk, B. Nachweis von Anästhesin in Cocain. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (211).

Metzger, H. Yerba-Mate. Tropenpflanzer, Berlin, 8, 1904, (24-37).

Moore, R. W. Analysis of senna. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (487).

Naylor, W. A. H. and Chappel, E. J. Examination of drugs for arsenic. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (33-34).

Parry, E. J. The analysis of cream of tartar. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Kollein und Theobromin. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (846–854).

Robertson, P. W. A volumetric method of estimating the cinchona alkaloids by means of their double thiocyanates. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1005, (242).

Schindelmeiser, J. Persisches Opium. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (836).

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubilities [of substances used in medicine]. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (783-785).

Ströcker, A. Wert des Mutterkorns. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (781).

Thoms, H. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (52-61).

Thoms, H. Dentsches Opium. Apoth-Ztg. Berlin, 19, 1904, (773-774); PharmZtg, Berlin, **49**, 1904, (812); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (141–155); Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1901, (685–686); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**; (1904), 11, 1, 1905, (183–187).

Tromp de Haas, W. R. L'essence [d'Andropogon Schoenanthus Linn.] (Hollandais) Teijsmannia, Batavia, 16, 1905, [253-252).

Tschirch, A. und Christoffoletti, U. Rhaponticwurzel. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (143–457).

et **Heuberger**, R. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **40**, 1902, (282–284).

Tunmann. Herba Conii. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (879–880).

Weihnagen, O. Extraktgehalt der Rhizome von in Deutschland kultiviertem Rheum palmatum tangutienm. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (151-152).

## PHARMACEUTICAL PREPARATIONS.

Alblas-Sorber, A. C. Oleum Ricmi in seinem Verhältnis zu Balsamum Peruvianum. (Holländisch) Pharm. Weekhl., Amsterdam, **42**, 1905, (941– 948).

Bauer, K. Heilmittel des Diabetes. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (816–819).

Pankreon, ein gegenüber der Magenverdammg resistentes Pankreaspraparat. (Ungarisch) l.c., (312-315).

**Csere**, F. Die Zusammensetzung des "Fellow"schen Hyperphosphit Syrups. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (509–512, 524–525).

Ehrmann, R. Adrenalin, Arch. exper. Path., Leipzig, 53, 1905, (97-

Enell, H. Quantitative analysis of phosphorus in phosphorus oil. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Strckholm, 9, 1905, (229-236).

Enell, H. Die Prüfung von Bromsalzen. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (576-577).

Frenkel, M. Péroxydes médicinaux; hopogan et ektogan. [5, Intern. Kongress für angew, Chemie,] Berlin, 1904, 82-93).

Fresenius, W. und Grühhut, L. Methoden zur quantitativen Analyse einiger neuerer Verbandstoffe. 1. Vioform und Vioformgaze. 2. Ektogan und Ektogangaze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (25–31).

**Hajdu**, Ö. Wismuthpräparate. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (155-159).

Haywood, J. K. Insecticides and fungicides. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1901, (539–548).

Hoffmann, A. Prüfung von Natrium phosphoricum auf Schwefelsäure. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (589-590).

Karlovszky, G. Wichtigkeit der Reinheit des Chloroforms bei der Anaesthesie. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (68-69).

Kassner, G. Pharmazeutische Präparate. Chem. Z-., Leipzig, **3**, 1903-4, 16-18, 43–14, 334-336, 361-363, 735-736.

Kazay, E. Untersuchung der Galenischen Mittel mittelst der Methoden der Spectralanalyse. (Ungarisch Gyögysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (294-295, 309-311, mit 8 Fig. 809-811).

Matolesy, M. China-Eisen und chinin eisenhaltige Weine. (Ungarisch) Magy, orv. termy, nagygy, evk., Budapest, 32, (1903), 1905, (111-146).

Mjöen, J. A. Arzneimittel. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4,] Berlin, 1904, (25-36).

Mörner, C. T. Composition of Eurow's solution. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1901, (133–139).

Rosenthaler, L. Reaktionen einiger rener Arzneimittel, Südd. ApothZ(g, Stuttgart, 45, 1905, (512).

Rupp, E. Gehaltsbestimmung des offizinellen Quecksilbercyanids. Arch. Plaum. Berlin, **243**, 1905, (468–469).

**springer**, E. Arzueimittel, D. Med-Zeg, Berlin, **24**, 1903, (1077-1078); **25**, 1901, (33–34).

Tamás, A. Iodipin. (Ungarisch) Gyógysz, Közh., Budapest, **21**, 1905, 377–379, 396-397, 110–112). Vautel, W. Reinheit des Antifebrins. Pharm, Ztg. Berlin, 49, 1905, (523).

Wangerin, C. A. Piperaceen-Drogen. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (315–351).

**Zernik,** F. Gallensteinmittel. Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1904, (521); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (225–226).

Citraminum oxyphenylicum. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (71); Berlin, Arb., pharm. Inst., **2**, 1905, (214).

**Ziegler**, J. Acetonnachweis im Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (779).

# Disinfectants.

Arnold, C. und Werner, G. Lysolanalyse. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (590).

**Aschoff**, K. "Sterilisol". [Zusammensetzung.] Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (181–182).

Aufrecht. Neuere Arzneimittel, Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (227).

Schmatolla, O. Wertbestimmung von Kresolseifenlösungen. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (815); Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (410).

Berlin, 19, 1901, (952-953). ApothZtg,

**Thoms**, H. Zusammensetzung des Lysols. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (379-386).

nnd Walter, A. Darstellung von Kresolseifenlösungen, die dem Lysol ahulich zusammengesetzt sind. *l.e.*, (387–389).

Utz, F. Bazillol und Kresolpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (391-392).

Wesenberg, G. Chemische Werthbestimmung des festen Kresolseifenpräparates "Metakalin". Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (280–281).

Wielen, P. van der. [Die Zusammensetzung des] Vapo-Cresolens. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (1079–1081).

# AGRICULTURAL MATERIALS.

# GENERAL.

Verhandlungen der XX. Hauptversammlung des Verbandes [landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im deutschen Reiche] Breslau 1904. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (181–239).

Falke, F. Die Braunheubereitung, zugleich eine Schilderung der gebräuchlichsten Heubereitungsurten. Berlin, Arb. D. LandwGes., 111, 1905, (VII+75).

Loew, O. Kalkbedürfnis der Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (131–137).

Mach, F. Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, 1521–523).

Passon, M. Die Praxis des Agrikulturchemikers. Stuttgart, 1905, ATH+295 mit 5, Taf.).

Pfeiffer, T. Arbeitsteilung und unabhängige Forschung auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **54**, 1905, (777–786).

Reichert. Grün- und gelbkörniger Roggen und dessen Erträge im feldmässigen Anbau. Ill. kindw. Ztg. Berlin, 24, 1904, (217–219).

Sestini, F. Bildung von salpetriger Saure und Nitrifikation als chemischer Prozess im Kulturboden. Landw. Versuchaust., Berlin, **60**, 1904, (103-112).

Sutherst, W. F. The percolation of rain-water through soils. Chem. News, London, 92, 1905, (49).

Voelcker, J. A. Agricultural chemistry and vegetable physiology. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1901, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (192-221).

Wangnick, H. Zur Klärung der Frage, ob Ammoniaksalze aus dem Ackerboden sich verflüchtigen. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 53, 1904, (695-699).

wiley, H. W. The services of chemistry and allied sciences applied to agriculture in the United States. [5. latern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 4131-146).

Wohltmann, F. und Schneider, P. Die Einwirkung von Brache und Erbsenbau auf den Stickstoffunsatz im Boden und die Entwickelung des Weizens. D. landw. Presse, Berlin, 31, 1904, (853– 855).

P. Bodenbakteriologische und bodenchemische Studien aus dem Versuchsfelde. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (97-126, mit 1 Taf.).

#### FODDERS.

Barnstein, F. Gerste. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (275-305).

Futterstoffe. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (447–470, mit 1 Tab.).

Ferle, Fr. R. Eine neue Futterpflauze, Elodea vanadensis Rich., die Wasserpest. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 53, 1904, (549-558).

Grueber, O. Ritter von und Ullmann, M. Bericht der internationalen Kommission für die Analyse der Kunstdünger und Futtermittel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (228-237).

Hansen, J. und Hecker, H. Die Verwendung indischer Rapskuchen. Mit K. Hofmann. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (371-402).

Hardt, B., Eisner, V. und Fischer, W. Die Ergebnisse der chemischen Untersuchung des Saatgutes und der Nachzucht von den im Jahre 1901 angebauten Hafersorten. LandwBl., Oldenburg, 53, 1905, (174-177, 184-186).

**Haselhoff**, E. und **Mach**, F. Hafer. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1901, (161-206, mit 2 Taf.).

Haywood, J. K. Cattle foods. [5, Intern. Kongress für augew. Chem. 1.] Berlin, 1904, (533-538).

Hissink, D. J. Untersuchung von Melasseluttern auf Fettsubstanz und Zucker. Landw. Versuchstat., Berlin, 69, 1904, (125–134).

Hoffmann, M. Vorsicht beim Aukauf von Dünge- und Futtermitteln. Berlin, Arb. D. Landwties., H. 98, 1901, Auh., (309-321).

Kellner, O. Nährwert der Rauhfutterstoffe. D. landw. Presse, Berlin, 30, 1903, 097-398.

Der Preis der verdaulichen Nährstoffe in Handelsfutterstoffen. (Rückstände der Oelfabrikation, Müllerei, Spiritus- und Zuckerfabrikation usw.) Säehs, landw. Zs., Dresden, **51**, 1903, (993-996).

——— Emmerling und Loges. Die Beschlüsse der internationalen Kommission des V. Kongresses für angewandte Chemie bezüglich der Untersuchung der Futter- und Düngemittel. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (250–254).

Kling, M. Melasse und Melassemischfutter. Landw. Bl., Speyer, **1902**, (178– 180)

——— Nährstoffgehalt verschiedener Hafersorten. Landw. Bl., Speyer, **1903**, (159–160).

König, J. und Spieckermann, A. Zusammensetzung der durch Bakterien gebildeten Schleime. Ausgeführt von Fr. Seiler. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (513–528).

Korbuly, M. und Weiser, S. Chemische Zusammensetzung und Nährwert des Hafers. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (65-92).

Küttner, S. und Ulrich, C. Futterkalk (Präzipitat). Zs. öff. Chem., Planen, 11, 1905, (189-195).

Maurizio, A. Zur quantitativen botaniselen Analyse der Futtermittel. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (359–370).

Neubauer, II. Mikrophotographien der für die Nahrungs- und Futtermitteluntersuchung wichtigsten Gramineenspelzen. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (973-981, mit 5 Taf.).

— Die Mikrophotographie, ein Hilfsmittel bei der mikroskopischen Entersuchung von Futter und Nahrungsmitteln, Verl., ties, D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H, 4, 1905, (170–171).

Pfeiffer, T. Die Verwendung des Strohes zu Fütterungszwecken. Breslau, Zs. LandwKammer, 8, 1904, (936-939).

Rudno Rudzinski, A. von. Bedeutung der Pentosane als Bestandteile der Futtermittel, insbesondere des Roggenstrohes. Diss. Halle, 1903, (HH+75).

Schultze, H. Die Sesamkuchen der Bremer-Besigheimer Oelfabriken. D. Landw, Presse, Berlin, **32**, 1905, (52).

Schulze, B. Prüfung des zu Fütterungszwecken dienenden phosphorsauren Kafkes. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (240-242).

Sutherst, W. F. Weathered hay. Chem. News, London, 92, 1905, (61).

Weiser, S. und Zaitschek, A. Das Besenhirsekorn als Futtermittel. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (3-64).

**Zielstorff**. Kraftfuttermittel. Landw. Ztg, Leipzig, **14**, 1905, (424–425).

#### MANURES.

Beschlüsse des Verbandes landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche, betreffend die Unterschung und Begntachtung von Düngemitteln, Futtermitteln und Saatwaren, zusammengest, von den Ausschüssen für Düngemittel, Futtermittel und Saatwaren, revidiert von der Hauptversammlung zu Breslau, September 1904. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (371–398).

Beschlüsse des V. internationalen Kongresses für angewandte Chemie zu Berlin (1903) betreffend die Methoden bei Analysen der Dünge- und Futtermittel. *l.c.*, (399–406).

Revidierter Bericht der internationalen Kommission für die Analyse der Kunstdünger und Futtermittel. Internationale Probenalmue-Vorschriften für Fabrikate und Rohmaterialien der Dünger-Fabrikation im internationalen Grosslandel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (937–942); Bericht erstattet von M. Ullmann. Berlin, 1904, (64). 25 cm.

Aumann. Begutachtung künstlicher Dünger. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (96-97, 294).

Björn-Anderson, Il. Loss of nitrogen in liquid manure of cows during the spreading, and possible prevention of this loss by an admixture of superphosphate. (Danish) Tidsskrift for Landokonomi, Kjöbenhavn, 1905, (160–168).

Blanck, E. Neue Tabakdüngemittel. Natw. Zs. landw., Stottgart, **3**, 1905, (261-274, 510-514).

Böttcher, O. Künstliche Düngemittel. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, 2.] Berlin, 1905, (380-446).

Bornträger, H. Citronensäurelösliche Phosphorsaure. Centralbl. Kunstdüngerlud., Mannheim, 7, 1902, (169).

Carles, P. Essai des marcs de vendange. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (303–306).

**Dymond**, T. S. and **Clarke**, G. The determination of the availability of insoluble phosphate in manures. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (805–806).

Emmerling, A. Algierphosphat, Centralbl. Kunstdüngerlad., Mannheim, 7, 1902, (70).

**Gerhardt.** Tabellen zur Berechnung von Ammoniaksuperphosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (194).

—— Bestimmung der freien Phosphorsäure in Superphosphaten. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **10**, 1905, (54-55).

**Gray**, G. Retrogression of soluble phosphates in mixed manures. Rept. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, 158–162).

Halenke, A. Citronensäurelösliche Phosphorsäure und Gesamt-Phosphorsäure in Thomasphosphaten. Landw. Bl., Speyer, 1902, (123).

und Kling, M. Der Düngewert der Weintrester. Weinblatt, Neustadt a. H., 3, 1905, (415–417); Landw. Bl., Speyer, 1904, (225–227).

Herzfelder, A. D. Bestimmung freier Phosphorsäure und die Menge derselben in Superphosphaten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (862–870).

**Högbom**, Y. The analysis of phosphoric acid in manures, earth and ashes by direct weighing of ammonium phosphorous molybdate. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (15-17).

Kling, M. Kalkdüngung und ihre Bedeutung für die pfälz. Landwirthschaft. Landw. Bl., Speyer, **1902**, (195– 198, 205–208).

Weinhefe und Weinheferückstände. Weinblatt, Neustadt a.H., 2, 1904, (451–452); 3, 1905, (5–6).

Klinkerfues, F. Phosphorsäurebestimmungen, welche eine grössere Verbreitung in der analytischen Praxis verdienten. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (137–139).

Klippert. Die Entwicklung der Technik in der Düngerindustrie von Anfang bis auf die heutige Zeit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (321– 327); Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (79– 83).

Knösel, Th. Begutachtung künstlicher Dünger. Zs. angew. Chem., Ber-

lin, **17**, 1901, (1788–1791); **18**, 1905, (293–294).

Lemmermann, O. Wert des Doppelsuperphosphates. Landbote, Prenzlau, 25, 1901, (451–152).

Luther, W. O. Thomas-Ammoniak-phosphatkalk, ein neuer Mineraldünger. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (892–895).

Madella, C. Considerazioni sulla determinazione dei perclorati nel nitrato del concime. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (86-87).

Maercker, M. Die Kalisalze. Anleitung für den praktischen Landwirt Neu bearb. von M. Holfmann. 3. Aufl. Berlin, 1905, (VII+61).

Thomasphosphatmehle nach der neuen Untersuchungsmethode. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim. 7, 1902, (117–118, 126–127).

Nakamura, T. Wirkung einer starken Magnesiadungung in Form von Bittersalze. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (141–143).

Ostersetzer, J. Estimation of free acid and its relation to total acidity in superphosphate. Chem. News, London, 91, 1905, (215).

Schucht, L. Die freie Säure im Superphosphat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1020–1023).

Schultze, [H.]. Düngekalk, Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, Sektion Kalk, (36-51).

Steglich. Ergebnisse der Obstbaumdüngungsversuche in Rottwerndorf. Zs. Obstbau, Dresden, (N.F.), 31, 1905, (93-95, 117-120).

**Street,** J. Fertilizers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (905–915).

Sutherst, W. F. The availability of mixed fertilisers. Chem. News, London, 92, 1905, (185).

phatic fertilisers. *l.c.*, (274-275).

Svoboda, H. Maereker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratmagnesiamixtur und Eiseneitratmagnesiamixtur. Zentralbl. Kunstdüngerland., Mannheim, 10, 1905, (128-129, 141-142, 151-152).

Vater, [II.] Düngungsversuche in Saatkämpen auf Sandsteinböden; Aus-

for the firstly let Santversable. That gover forstly Julian. **55**, 1207, 116-

Veitob, F. P. Feriliners, JJ. Roten. H. Gress for agew. Chemie, I.J. Berlin. D. J. 881-404.

Wagner IV. Welshe Phins, himse for each sund four Industry against see there is no conformation from the period. A. 2010. helds. S. 14 S. 17, 2017, 2017–2017.

Weibull, M. Zhr analyse vin Willschaft, int unit Turintsphie, but I. Juni Versunstein Berlin, 58, 1008, 1909-174.

Weitz, M. Jar Chilisalverer als Lagrangel Chem.Ztm. Cohem. 29, Lagrange Berlin, 1865, 481, mit 8

#### SOILS.

Armiz, II. | Testining of Troken-- - to - ii. | ri | L name | Versucistat, | ...... 59, | v | 4. | 411-414.

Blanck, H. Stimarzer len des Ritterdis Josephann, Kreis Hussell, Ostpolissen, Div. 60, DV 4, 4,7-415.

Clement J. Bestilling in let für Ne im 2-1. Shehm üren Nuhrst ffe les i ens Tuss. Münster, 14,4,71, mit 8

Cameron, F. K. Sill analysis, J. Ritten, K. nuress für in rew. Chemie. 15 Februari 14 4, 494 7 6.

A resulte of some chemical strong to the second and second level in America, the last of the second level sec

Chmielewski, Z. Brain Bandjoe Flank Wurszuma. 1 J. 180

Delage A. et Lagatu, H. Constitution of the Constitu-A sel 139, 1. 4 1 40-144.

Ehrenberg, Pr. The Residue Braform of the order of the fractional formula resistation principle for the raket and Franciscom 33 and 4.

Emmerting A | 10e news | 1 strelet | 1 Versuch in the color | 1 color | 1 street | 1 color | 1 color | 1 color | | 1 street | 1 color 
Funke, I. Der Paul W. sile I. norder of sold streen Hills for storage filmence Boler transcompanies on Present Perch, 31 Montrell Gruner, H. B. lenarte. p. - len Kallerin reliet. Tripenpilander. Berlin. 9, 1.6 5, 148-146.

Gam, V. Grounderung der Bulerestablischen Uhrbrisch in deutsch Film Kich, Bringest, 35, 1805, 170-175, 25-186.

Gully, E. Minches mil elemische Zusummensetzung der B. len. Münche u Vier et Sahr, ungen han Lwitatin 10. 18 July Bellage. 185-100.

Halenke, A. und Kling, M. Magelnisse der Unterstehningen Malinschar Holen mit hier Halage in Ladiro Hill Stepper 1904, B.-104 : 1905, Bellage, 18

Hall. A. Do. Anniysis of the soil by notices of the piston. Then, in Rep. Brit. Ass. 12 4, 12 5, 1864.

Hébert, A. Diet le limit le in vil les etus et les tribits inheraux de les elle le Charlet le Una de Paris, C-A. Andre vein 140 de 5, 165-165

Hollrung, M. . I Wohltmann, F. B. Le. . e. . . s. Kumeru. Tr penphas . . Perlin. 8 10-4, 451-458

Immendorff, H. Hulturi den [5.] Intern. E. ngress für angew. Chende, S., Bendi. 18, 41, 710, 741.

Ingle M. The av H. Heaverfelin s... ... ... C... 8 87, 1905. 48 77 s. ... ... hear S. . 20 1914. Lei

Kling, M. Ergel, Isse for Untersuge offizes for 1 february filtren Kanzen ich 2 februaren ierslehm Lind in Ed. Sjepen 1903, für 45. 52-55

Lagatu H. A. Lessel, to physical distribution of Parks Co-H. Agains 1, 140, Leafs, see, etc.

Löhnis F. Zur Mett im der Fanter. 2.8 im. Bolen sters storr Certral . Fant decaming 2, 14, 1997. Lie Mehring, H. Die Gluhverlustbestimmung bei der Bodenanalyse. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (229-237).

Michelet, E. J. Composition of mould. (Norw.) Arch. Math. Naturv., Kristiania, 27, no. 7, 1905. 184.

Miklaszewski, S. Valeur des analyses chimiques du sol. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (861-865).

Mitscherlich, A. Hygroskopizität, Benetzungswärme und die mechanische Bodenanalyse. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **54**, 1905, (673-675).

Mitscherlich, E. A. Bodenkunde für Land- und Forstwirte, Berlin, 1905, (VIII+364).

Neubauer H. Ein vereinfachtes Verfahren zur Bestimmung von Phosphorsäure, Kalium, Natrium, Calcium und Magnesium in salzsauren Bodenauszügen, Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (141-149).

orth, A. Der Boden der Pontinischen Sümpfe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 741–745).

Pettit, J. H. und Schaub, I. O. The determination of organic carbon in soils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1640-1642).

Sabanin, A. Schlämmanalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (896–898).

Saporta, A. de. Les analyses agricoles par volumétrie gazeuse. Rev. gén. sei., Paris, 15, 1904, (351-357).

Schellmann, W. Anweisung zur Entnahme von Bodenproben zum Zwecke der Analyse. Kol. Zs., Berlin, 5, 1904, 166–168).

Schmoeger, M. Zusammensetzung westpreussischer Böden, Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (145–164).

Schucht, F. Die Bodenarten der Marschen, J. Landw., Berlin, 53, 1905, (309-328).

**Sjollema**, B. Anwendung von Farbstoffen bei Boden-Untersuchungen. Le., (67-69).

Die Isolierung der Kolloidsubstanzen des Bodens. *l.e.*, (70-76).

Stahl-Schröder, M. Kann die Pflanzenanalyse uns Aufschluss über den Gehalt an assimilierbaren Nährstoffen im Boden geben? l.c., **52**, 1904, (13-92, 193-268).

Ulbricht, R. Kalkreiche matürliche Vorkomminisse der Provinz Brandenburg, Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, 521-557.

Vageler, P. Kaligehult des Moorbodens. München, VierteljSchr. bayr. LandwRath. 10, 1905, 1. Beilage, (125-133).

Vater, [H.]. Die Wiederaufnahme der Ausführung von Bodenanalysen an der Kenigl, Sächs, Forstakademie Tharandt, Tharander forstl. Jahrb., **55**, 1905, (60–66).

Vibrans, O. Die Untersuchung des Ackerbodens. Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, **9**, 1902, (25-31).

Weber, H. Soils. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 1917-921, mit 1 Taf.).

### OILS, FATS AND WAXES.

## FIXED OILS AND FATS. General.

Bömer, A. Nachweis von Pflanzenfetten in Tierfetten, insbesondere in Schweinelett und Butter. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1002–1005).

Bornemann, G. Die Berechnung der Zusammensetzung einer technischen Fettsäure auf analytischer Grundlage. SeifensZtg, Augsburg, 32, 1905, (697-700).

Derlin, L. Menschliches Fett. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, 805-807).

**Fahrion**, W. Bestimmung der gesättigten Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1482-1488).

——— Fettanalyse and Fettchemie im Jarlie 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905 (369–374, 402–416).

Farnsteiner, K. Lithium-Methode zur Trennung der gesattigten Säuren der Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1901, 129-136.

————— Untersuchung der Fette mit dem Refraktometer nach Zeiss-Wollny, *I.e.*, (407-411).

Fendler, G. Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (207-209, 237-923).

Frank-Damenetzky, A. Fette, Oele und Wachsarten. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (26–27, mit Tab., 63).

Fritzsche. Zum Fendler'schen Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (266).

Gill, A. II. Oils (except those used for paints), fats, soaps. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (509-511).

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717–718).

**Herbig**, W. Fette und Oele. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (444-48, 75-77, 96-98, 122-125, 152-154).

Juckenack, A. und Pasternack, R. Untersuchung und Beurteilung der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (193-214).

Koblic, J. Ceber das bei uns produzierte und im Handel vorkommende Rapsöl. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1901, (193–201).

Kreis, H. und Hafner, A. Natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (611-669, mit 1 Taf.).

Lefeuvre, E. Huiles de bois, Indo-Chine française. Ann. Inst. colon., Marseille, (sér. 2-3), 13, 1905, (27-39).

**Lewkowitsch**, J. Chemische Technologie und Analyse der Oele, Fette und Wachse. In 2 Bden. Braunschweig, 1905, (XV: 458; X±768, mit 1 Taf.).

Spezielle Methoden der Oel- und Fettindustrie. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, 451–264).

— Technologie der Fette und Erdöle. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1901, 1905, (428-418).

Liebermann, L. Fettbestimmung. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (181–188).

Marcusson J Die Bestimmung des Wassergehaltes von Oelen, Fetten, Seifen, Harzen usw. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (58-63).

Proctor, H. R. and Holmes, W. E. The oxidation of oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1287-1291).

Rakusin, M. Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des spez. Gewichtes von festen Feiten und Wachsatten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (122); (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obsc., 37, 1905, (83-85).

Entflammungspunkt einiger Pflanzenöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (690-691).

Richardson, F. W. and Hanson, H. N. The valuation of lubricants with special reference to cylinder oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (315–319).

Schröder, A. Ausländische Fette und Oele. Diss. Strassburg i. E., 1905, (68, mit 1 Taf.); Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (628-640).

Semmler, F. W. Neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (602–608).

Spriekmeyer, II. and Wagner, H. Zum Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (598-599).

**Stiepel**, C. Analyse der technischen Fettsäuren. SeifensZtg, Augsburg, **31**, 1904, (937-938, 965-966, 986, 1006-1026).

Telle, F. Absorption du brome par les corps gras; nouvelle méthode pour la détermination rationnelle de l'indice du brome. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (186-193).

Tortelli, M. Thermo-oléomètre. Appareil pour découvrir les adultérations des huiles d'olive et autres huiles végétales et animales. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1901, (825-830); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (37); ChemZtg, Cothen. 29, 1905, (530-552).

Ulzer, F. und Pastrovich, P. Fortschritte auf den Gebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1901. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (652-657).

Utz, F. Das Refraktometer und seine Verwendung bei der Untersuchung von Fetten, Ölen, Wachs und Glycerin. Seifens Ztg, Augsburg, **31**, 1904, (453454, 472-474, 492 194, 510 511, 528 529, 555-557, 573, 592, 609, 672 673, 708 709, 731-733, 753 754, 796 797, 816-817, 835, 861, 875-876).

**Winckel.** Belichtete Fette. [Fett-säuren.] ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (763-761); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (210-212).

Belichtete und ranzige Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (90-96).

#### Ioline number.

Panchaud, Adalb[ert]. Bestimmung der Jodzahl von Fetten und fetten Oelen. Sehweiz, Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (113–118).

Prescher, J. Zur Technik der Probeentnahme von Fetten und der Einfluss auf das Ergebnis der Jodzahl. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (59).

Visser, H. L. Die Jodzahl einiger Fette und Wachsarten bestimmt nach dem Verfahren von Wijs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (419).

### Special.

Aparin. L'huile grasse des fraises. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (581–596).

Fendler, G. Erdnusöl und Sesamöl. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, 461–462).

Verfälschungen des Erdnussöles mit Sesamol, D. chem. Wochenschr., Berlin, **4**, 1903, +196– 1971.

Die Früchte von Elacis guincensis und die daraus gewonnenen Oele, ¡Pahnöl und Pahnkernöl. Berlin, Arb. pharm. Inst. 1, 1904, (185–197).

Presskuchen, l.c., (198-199).

Sesanöl-Nachweis bei Gegenwart von Farbstoffen, welche Salzsäure röten. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (275-277); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (10-11).

Fendler, G. Das fette Oel der Samen von Carthanns tinctorius (Sallorol). Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (329-331).

Das fette Oel der Samen von Calophyllum inophyllum. Apoth-Ztg. Berlin, **20**, 1905, (6-8); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (332-339).

und Kuhn, O. Das fette Oel der Samen von Manihot Glaziorii. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, +126-129.

Pottwaltran. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (555-556).

Fischer, K. and Peyau, H. Zur Kenntnis des Baumwollsamenöles und der Halphen'schen Reaktion. Z. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (81-90).

Gaunt, T. Corn oil. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (744–713).

Giese, G. Prüfung des Lebertrans. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (542–543).

Goldschmidt, F. Kokos- and Kernólseifen. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904. (201–202).

Halphen, G. Réaction colorée de l'huile de coton. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (140-143).

Recherche de l'huile de Iin dans l'huile de noix. l.c., (297-298).

Harvey, T. F. und Wilkie, J. M. Nux vomica fat. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (718-719).

Hennings, R. Chinesisches Holzöl. Tropenpllanzer, Berlin, 9, 1905, (705-709).

Hooper, D. [Oil of *Trombidium grandissimum*.] Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (650).

Jámbor, J. Chemische Veränderungen des Leinöls auf Einwirkung der Luft resp. des Oxygens. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (183–185).

Kochs, J. Leinöl-Bodensätze. Berlin, Mitt. kgl. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (289-291).

Künkler, A. Die Vaselineöle, deren Reinigung und Bleichung. SeifensZtg, Augsburg, **30**, 1903, (791-7.92, 818-819).

Lane, N. J. Constants of persimmon seed oil. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (390).

Lewkowitsch, J. Dika fat. London, Anal., 30, 1905, (394-395).

Millian, E. Recherche de l'huile de coton dans l'huile d'olive. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (807-809); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 9-10).

Procédé pour déterminer la pureté du beurre de coco. Paris, C.-R. Acad. sei , **140**, 1905, 4702-1703.

Procédé pour déterminer la pureté de l'huile de coprah. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905. 298-302 :

Morrschock, F. Nachweis von Kokosfett im Schweinefett. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, 586-587.

Muto, A. Chemische Untersuchung des japanischen Rüböls und des chinesischen Sojabohnenöls. Diss. Würzburg, 1904, (V+24, mit 1 Taf.).

Niegemann, C. Zur Beurteilung von Leinöl für die Fabrikation von Lucken, Linoleum usw. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 898-899.

Entgegnung auf die Veröffentlichung von Thoms und Fendler über die Untersuchung von Leinölen des Handels. [Diese Ztg. 28, 1904, 811-847). Le., 28, 1904, 885).

Power, F. B. and Barroweliff, M. The . . . . [fatty oils tof the seeds of Hydnocarpus wightiana and of Hydnocarpus authelminica. Isolation of a homologue of chamboogric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 881–896); abstract | London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (175–176).

Rakusin, M. Bernsteinöl. ChemZ(g. Cothen, 29, 1905, (669).

Reyst, J. J. Das Kokosfett, seine Geschichte, Eigenschaften und chemische Zusammensetzung. (Holländisch) Leiden, 1905, (240).

Richardson, F. W. and Jaffé, A. Olive oils and the free oleic acid question in woolcombing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (531-536).

Richter, O. Sinacidbutyrometric, ein neues Fettbestimmungsverfahren. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1901, (1073).

Schindelmeiser, J. Das Gynocardiaol. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1901, 161-168).

Schmoelling, L. Kopalöle, ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (955-956).

Scheider, B. Leinöl, Farbenztg, Dresden, 10, 1904, (176-177).

Siedler, P. Zur Prüfung von Santalöl, Sandelholzöl und verwandten Oelen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II,1, 1905, (197-200).

Sprinkmeyer, H. und Wagner, H. Sesamöl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (347-353).

Thoms, H. Matico-Oel. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (100-115).

Tröger, J. und Beutin, A. Oleum Pini silvestris und Oleum Pini Strobi. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, 521-532.

Utz, F. Terpentinöl, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (225-227, 248-250); 11, 1904, (217-219); 12, 1905, 71-73, 99-100, 231-233).

Valenta, E. Harzessenz, Kienöle und Terpentinöle, ein Beitrag zur Prüfung des Terpentinöles. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (807–808).

Vuilleman, A. Senföl-Bestimmungen, Schweiz, Wochenschr, Chem., Zürich, 42, 1904, 111-115).

Walbaum, H. und Hüthig, O. Gingergrasöl, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (459-473).

Wendt, G. Verfälschung von Sandelholzöl, Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, 898-899.

Wieibelitz, Lebertran, I.e., 49, 1904,

Wieler, A. Die Kolanuss, Warenkunde, Wangen i. B., 1, 1905, (10–25).

Wijs, J. J. A. I. Echinopsol. 2. Perillaol. 3. Wassermelonenöl. I. Theesamenöl. 5. Garteukressensamenöl. 6. Rettichöl und Senföl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (492–196).

Winther, A. Zur Geschichte der Analyse des Anilinöles nach der Bromierungsmethode. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (29-31).

### VOLATILE AND ESSENTIAL OILS.

The composition and uses of the volatile oil of *Backhousia citviodora* from Queensland. Bull, Imp. Inst., London, **3**, 1905, (H. 13).

Patchouli and Citronella oils from Perak, Federated Malay States, Lc., 228–230). **Baker**, R. T. and **Smith**, H. G.—Some West Australian Eucalypts and their essential oils. Pharm. J., London, (Ser. 4), **21**, 1905, (356-359, 382-381).

Bartelt, K. Die chemischen Bestandteile des Hopfenöls, Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (262–263).

Bellier, J. Recherches des huiles étrangères dans l'huile de noix. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (52-57).

Bennett, C. T. Adulterated encalyptus oil. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (33-34).

Berté, E. Oil of lemon: A new indirect method of estimating the aldehydes therein. (Trans. from the original Italian.) I.e., (682–681).

Bokor, I. Rolle des Geruchsinus bei den chemischen Untersuchungen der ätherischen Öle und Parfüme. (Ungarisch: Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, 197-198).

Echtermeyer, P. Das atherische Oelvon Achillea nobilis. Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, (238-246).

Edlinger, V. Rosenol, Prometheus, Berlin, 16, 1901, (35-37).

Feist, K. Das ätherische Oel von Cardamine amara L. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (832).

Gildemeister, E. Aetherische Oele. Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (368–386).

Grimal, E. Sur l'essence de bois de *Thuya articulata* d'Algérie. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (927-928).

Halphen, G. Caractérisation des builes d'olives extraites au sulfure de carbone, dans leur mélange avec les builes d'olives. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (333–334).

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Sov. Chem. Indust., 24, 1905, (717-718).

Hesse, A. Die ätherischen Oele. Untersuchungen des Jahres 1903. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (456–460, 475–478, 505–507, 533–537, 562–564).

Neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (590-602).

(p-7195)

Mannich, C. Das ätherische Oel einer Andropogon-Art aus Kamerun. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (207– 210).

Molle, B. Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles und zur Kenntnis seines Hauptbestandteiles, des Cincols. Diss. Basel, 1904, (94+1).

Müller, K. Ätherische Oele bei Lebermoosen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (299–319).

Power, F. B. and Barroweliff, M. The . . . [fatty oil] of the seeds of *Gynocardia adorata*. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (896-900); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (176-177).

Rochussen, F. Terpene und ätherische Oele. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (379-384).

Atherische Oele und Riechstoffe im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1129–1134, 1171–1178).

Semmler, F. W. Die ätherischen Oele. Bd 1. Allgemeiner Tl. (Lfg 1-5). Leipzig, 1905, (XVI+860).

Soden, H. von und Elze, Fr. Atherisches Birkenknospenöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1636-1638).

**Ströcker**, A. Das ungarische Juniperus-Ol. (Ungarisch) Gyögysz, Közl., Budapest, **21**, 1905, (198–200, 215-216).

Thoms, H. Wertbestimmung des Nelkenöles. Berlin, Arb. pharm. Inst. 1, 1904, (140–150).

**Molle,** B. Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles aus Blättern. *L.c.*, (97–116).

Umney, J. C. and Bennett, C. T. Oil of Encalyptus polybractea. Pharm. J., London, (Ser. 1), 20, 1905, (148).

--- Oil of false savin (Juniperus Phanicea). l.e., **21**, 1905, (827-829).

Wallach, O. 1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinecarveols, im ätherischen Oel von Eenalyptus globulus. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss. math.phys. Kl., 1905, (1-16).

3 T 2

#### MINERAL OILS.

Petroleum from the Mayaro-Guaya-guayare District, Trinidad. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905, 32–38.

Eger, L. Deutsches Erdöl und dessen Destillate im Vergleiche mit den bekannteren Erdölsorten anderen Ursprunges. Diss. Würzburg, 1903, (87, mit 2 Taf.).

Garrett, F. C. and Lomax, E. L. Determination of sulphur in petroleum and bituminous minerals, London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, +1212-1213.

Graefe, E. Anwendung der Jodzahl auf Mineralole. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (12-14, 84-84); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1580-1584).

Herbig, W. Zur Bestimmung des Flammpunktes der Mineralöle. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, 126-**30**).

Holde, P. Chemie und Technik der Mineralole, Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (478-181, 595).

Kissling, R. Erdöl-Industrie. Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (405-408).

Klaudy, J. Die Mineralöle und verwandten Produkte im 11. Quartal 1901. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904. 824–825); **4**, 1905. 324-328, 343–345, 361–367.

Marcusson, J. Nachweis von geblasenen fetten Oelen in Mischangen mit Mineralol. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (290–293); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt. 23, 1905, 454.

Nettel, R. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mineralole, Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, 6385–386.

Palm. Praktische Prufung von Mineralschmierölen auf Verhalschungen. Seifenfahr., Berlin, 24, 1904, (1241-1246, 1268-1270).

Petrie, J. M.—The mineral oil from the torbanite of New South Wales. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (996-1002).

Singer, L. Mineralöfanalyse und Mineralöffabrikation, 1902, 1903 und 1904 Chem. Rev. Fettind., Hamburg. **10**, 1903, -29-32, 17–50, 68–71, 93–96, 118–121, 144–147, 169–173, 194–198, 227–230; **11**, 1901, 28–30, 46-48, 71–74, 94-96, 120–121, 142-145, 170–173, 196–200, 220–223, 248–252, 268–276); **12**, 1905, -49–52, 68–71, 102-105, 128–132, 154–157, 178-182, 209-214, 233–236, 263–266, 288–290.

**Utz,** F. Petroleum-Untersuchung. *l.c.*, **12**, 1905, 293–296).

Weger, M. Handelspetrole, Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (24-29).

Wieleżyński, M. Verunreinigungen im Borysławer Rohöl, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 77).

Würth, K. Oelgasteer, Diss, techn. Hochschule, München, 1901, (95, mit 1 Taf.).

Zaloziecki, R. Der Charitschkoffsche Vorschlag der fraktionierten Trennung von Petroleum-Kohlenwasserstoffen auf kalten Wege. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. 11, 1901, (26-27, 43-44).

Tur.

**Ahrens**, F. B. Neue Bestandteile des Steinkohlenteers, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1991), H. I. 1995, (137-138).

Bauer, A. Pyridinbasen im Braunkohlenteer, Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1148).

Graefe, E., Braunkohlenteerindustrie, ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (285-289).

Schultz, G. und Würth, K. Oelgasteer aus Braunkohlenteerol. Schillings J. Gasheleucht., München, **48**, 1905, (125 -131, 152-158, 177-182, 200-203).

#### WAXES.

Boyen, F. von. Montanwachs, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1901, (689-690).

Buchner, G. Zur Untersuchung und Benrteilung von Bienenwachs. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (32–33).

Indisches Bienenwachs (Gheddawachs), *I.e.*, (79).

Fendler, G. Wachs aus Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (203-204).

Kühl, H. Bestimmung der Verseifungszahl des Bienenwachses nach v. Hübl. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1901, (492).

**Parry,** E. J. Japan wax. Chem. and Drug., London, **66**, 1905, (34).

**spaeth**, E. Bienenwachs, 8üdd, ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (373–375, 384–385, 392–393, 411–412, 121).

Wiebelitz. Zur Prüfung des Wachses. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904. 513.

#### SOAPS.

Behrens, H. Untersuchung von Seifen auf Grund ihres Leitungsvermögens. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (880).

Braun, K. Zur quantitativen Bestimmung des Wassergehaltes und des freien Alkalis in den Seifen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 573-574+; Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (706-707).

Zur quantitativen Bestimmung von Ammoniak, Ammoniumsalzen und Casein in den Seifen. Seifenfabr., Berlin, **25**, 1905, (528-529).

Gerard, T. A. The composition of scouring soaps. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (488-189).

Nachtigall, O. Prüfung des Verfahrens der Untersuchung und Kalkulation der Seifen und seifenhaltigen Präparate mittels des Seifenanalysators nach Dr. C. Stiepel. Seifenfahr., Berlin. 25, 1905, (180–181).

Schmatolla, O. Früfung von flüssigen Kresolseifenlösungen. D. chem. Wochenschr., Berlin, 4, 1903, (163–164).

Stiepel, C. Bestimmung des Glyzeringehaltes in Glyzerinlösungen auf Grund des spezifischen Gewichtes. SeifensZtg, Augsburg, 31, 1904, 818).

Der Seifenanalysator nach Stiepel zur Untersuchung der Seifen und seifenhaltigen Präparate. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, (370-371).

**Taurel**. L'analyse des glycérines. Monit. sci., Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (574–977).

Trotman, S. R. Damage caused by magnesia soaps in bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 267-268).

## PIGMENTS, PAINTS, VARNISHES. PAINTS.

Bandow, E. Die Untersuchung und Beurteilung von wetterfesten rostschutzbildenden Anstrichfarben. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (989-990). Liebig, M. jnn. Chemische und physikalische Eigenschaften einiger Bleifarben und der zu ihrer Darstellung verwendeten Robstoffe und Hilfsrohstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (167) (1675); Bayr. IndBL, München, 91, 1905, (52–53, 60–61).

#### VARNISHES.

Andés, L. E. Prüfung harz- und olsaurer Verbindungen für Herstellung von Leinölfirnissen und flüssigen Trockenmitteln. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, 261–262).

**Lippert**, W. Harz and Tran in Leinölfirnis. Le., 45.

Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. J.c., **11**, 1994, 447–149, 164–167); **12**, 1995, (158–160, 185–187, 205–207).

Schmoelling, L. von. Prüfung von Leinoltirnis nach den vom russischen Marineninisterium aufgestellten Vorschriften. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 5th.

**Steenberg**, N. Oelfirnisse. [5, Intern. Kougress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, 659-669.

Treumann, J. Regutachtung von Leinölfirnis. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, 451-461).

#### LUBRICANTS.

Conradson, P. H. Analyses of lubricating greases. Proc. Eng. Soc. Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1994, 4112–125).

Eger, L. Prüfung von Mineralschmierolen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1577-1583).

Holde, D.—Untersuchung der Mineralole und Fette sowie der ihnen verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel.—Berlin, 1905, (XII+108).

Schmiermittel. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Leipzig, 1905. (81–150).

Künkler, A. Harzöl und Harzprodukte. Schmiermittel, Peche und andere. Heidelberg-Rohrbach, 1905, (62).

Rupprecht, H. Schmiermittel und ihre praktische Untersuchung. Allg. Branerztg, Nürnberg, 45, 1905, (709-713).

#### INKS.

Lovibond, J. W. Fading of inks and pigments. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (262-265).

Schluttig, O. Tinte. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden. lnsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (762-793).

#### Shellac.

Langmuir, A. C. The determination of rosin in shellar. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 12-17.

## FUELS AND ILLUMINANTS.

#### FUELS.

Bericht des Vereins für Feuerungsbetrieb und Rauchbekämpfung in Hamburg. [Kohlenuntersuchungen.] Hamburg, [1905], 48. 29 cm. 2 M.

Alix, J. et Bay, l. Une cause fréquente d'erreurs dans l'analyse centésimale des houilles. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (215-216).

Androwsky, C. Aschenbestimmung in Kohle und Koks, Kohle u. Erz. Kattowitz, 2, 1905, 179–180.

**Atwater**, C. G. Coke oven gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (598-599, with pl.); Erratum (1281).

Bertelsmann. Wertbestimmung der Gaskohlen. Glückauf, Essen, **40**, 1901, (1250-1253).

Börnstein, E. Zersetzung der Steinkohlen bei geringer Hitze. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, **76**, (1904), H. I., 1905, (141-142).

Bohle, Kohlen-Analysen, D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1323-1325).

**Carey**, E. Firing with coal-dust, London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (369-372).

Case, W. L. Gas as a source of power. Generation of producer, Mond and blast furnace gases. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 592-597.

Clark, W. B., with the collaboration of Martin, G. C., Rutledge, J. J., Randolph, B. S., Stocton, N. A., Penniman, W. B. D., and Browne, A. L. Report on the coals of Maryland Geol. Surv., Baltimore, 5, 1905, [219–111] with maps, text fig., pd.).

Clauss, F. Verbrennungsvorgang und Gaserzeugung, Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (120–122, 133–136, 141–142).

**Fischer**, F. Kraft- und Heizgas. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (559).

Graefe. Kalorimetrische Untersuchung von Kohlen. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (121-123).

Aus der Praxis der Kohlenanalyse. l.e., (237-244).

Grittner, A. Chemische Zusammensetzung und Heizwert der Köhlen Ungarns. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1153).

Grünewald, R. Belgische Kohlen und Koks, deren physikalische und chemische Untersuchungen und Verwendung des Koks beim Hochofenprozess. Leipzig, [1905], (33).

Hans, W. Die rationelle Bewertung der Kohlen. Ein Mahnwort. Freiberg i. 8., 1905, (17).

Heine, K. Die Oldenburger Versuche über Torfverkokung der preussischen Regierung. Chem. Zs., Leipzig. 3, 1904, 289-291.

Hübner, C. I. Schweelkohle, H. Amerikanisches Terpentinol, Diss. Halle a. S., 1903, (VII+47).

Jahns. Ein Verfahren zur Umsetzung der Brennstoffe in Heiz- oder Kraftgas. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1901, 3311–315).

Knecht, E. On some constituents of Manchester soot. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 11, (1–10).

Mabery, C. F., [Palm, O. R., and Sieplein, O. J.]. Composition of petrolemm. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1904, (321] 362).

McGowan, G. and Floris, R. B. Estimation of arsenic in fuels a shortened method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (265-266).

Nagel, O. Utilisation of gas from suction producers. *Let.*, (597-598).

Parker, E. W., Holmes, J. A. and Campbell, M. R. Coal-testing plant of the U.S. Geological survey at the Louisiana Purchase exposition, St. Louis, Md., 1901. Washington, D.C. L.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 261, 1905. 172 + V. with fold. tab.).

**Pennock**, J. D. The Mond producer. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (599-604).

Pfeiffer, O. Kohlenuntersuchung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (713-715).

**Sadtler**, S. S. American practice in the examination of petroleum and petroleum products. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901. (505-507).

**Skärblom,** K. E. Vereinfachte Brennwertbestimmung in den Heizmaterialien. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (1262–1264).

Smits, A. [Theoretische-Betrachtung] über die Darstellung des uncarburirten Wassergases. (Holländisch) Het Gas, '> Hertogenbosch, 24, 1904, (70-84).

**Stavorinus**, D. Die [quantitative] Bestimmung des Schwefelkohlenstoffs in Carburationsmitteln. (Hollandisch) *l.c.*, **25**, 1905, (19-21, 561).

Wolfmann, J. Präzision in der Untersuchung von Fenerungsmaterialien und in der Darstellung der gewonnenen Resultate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (411– 413); D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1145–1149).

Wright, A. M. Analysis of some New Zealand coals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1213-1214).

#### Petroleum.

Zeitschrift für die gesamten Interessen der Petroleum-Industrie und des Petroleum-Handels. Hrsg. P. Schwarz. Bd 1. No. 1, 2, Berlin, 1905, 29 cm.

Berguer, L. Untersuchung des Handels-Petroleums. Die sogenannte Natronprobe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 501–504).

Charičkov, K. V. Composition de la naplite et des gaz du gisement de Berekei. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (321– 326).

Engler, C. Erdöl. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (488-495).

Holde, D. 1. Unterscheidung der zollpflichtigen Heissdampfcylinderöle von Rohölen und zolltreien Rückständen. 2. Unterscheidung zollpflichtiger und zollfreier pechartiger Erdölrückstände. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (496–501).

**Holde**, D. Transformatorenöle. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, 117–150).

Mineralöle. Rohpetroleum, Benzin, Leuchtöl, Braunkohlenteer, Asphalt, Paraffin usw. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, 3.] Berlin, 1905, (1–80).

Majstorović, R. S. Die Bestimmung der Petroleunwerluste in geschlossenen Reservoiren vermittels des Entflanmungspunktes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309).

Matwin, J. Schwefelbestimmung in flüssigen Brennstoffen (Petroleum, Oelnsw.). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1766-1767).

Thiess, F. Die Erdölindustrie und die Erdöllagerstätten Russlands. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905. (707-709).

#### ILLUMINATING GASES

(See also Acetylene, 1120).

Bunte, H. Herstellung von Leuchtund Wassergas. [5, Intern. Kongress får angew. Chemic. 2] Berlin, 1904, (553-559).

Frank. Moorkultur und Torfverwertung. [Gasdestillation] Berlin, Verh. Verh. Gewerbfl., 83, 1904, Sitz-Ber., (171–193).

Gair, C. J. D. The estimation of naphthalene in coal gas. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1279-1281).

Gall, II. Echantillon et analyse de carbide et d'acétylène. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (541-545).

Gedel, L. Schwefeleisen mit besonderer Berücksichtigung der Schwefelwasserstoff-Reinigung des Leuchtgases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (50)–407, 428–432); Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. 1905, (51).

Heinze, M. Zur qualitativen Bestimmung der Verunreinigung des Leuchtgases. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (177-178).

Keppeler, G. Prüfung des Acetylens auf Verunreinigungen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (233-234). Klare, O. Was ist Aërogengas? Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1903, (87).

Klönne, A. Neuerungen im Gasfach. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1135-1142, 1158-1161).

Lewes, V. B. The theory of the incandescent mantle. Chem News. London, 91, 49-5, 162-66).

Lürmann, F. jun. Die thermischen Vorgänge im Gaserzeuger. Stahl u. Eisen, Düsseldorf. 23, 1903, (433-141, 515-528, 1154-1155).

Milbauer, J. Eisen im Lenchtgas. Čechisch Prag. Véstn. České Spol. Nauk. 1904, 23. Aufsatz, 4, (4); Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (91-92).

Pöpel, M. Bestimmung der Gasmenge auf chemischem Wege, Schillings J. Gasbeleucht, München, 48, 1905, 225.

Samtleben, A. Zum Schwefelgehalt des Steinkohlengases. l.c., (169-172).

Schilling, E. Ueber den heutigen Stand der Gasindustrie. Bayr. IndBl., München, 89, 1903, (139-112, 147-152).

Stavorinus, D. Die quantitative Bestimmung des Naphtalins in Leuchtgas. (Hollandisch) Het Gas. 's Hertogenbosch, 25, 1905, (477-483).

Strache, H. Die Vergasung des Kohlenstoffes beim Heissblasen im trenerator. Eine Bemerkung zum gleichmanigen Artikel von W. Wielandt. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 154–136.

Wedding, W. Beleuchtung, insbesondere mit Gas. Bankunde des Architekten. 1. Tl 2.] Berlin, 1905, 461-552.

**Wendt,** K. Untersuchungen an Gaserzeugern, Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1901, (1793-1802).

Wielandt, W. Die Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator, Schillings J. Gasbeleucht., Munchen, 46, 1903, (201–206).

Witzeck, R. Schwefelverbindungen im Lenchtgas, Le., 21-25, 44-44, 67-73, 84-86, 144-49, 161-169, 185-188); Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1902, (1H ± 99, mit 4 Taf.).

Zacharias, P. D. Die Vergasung der griechischen Lignite. [5. Intern. Kongress for angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (812-814).

Zimpell, K. Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak in kontinuierlichem Betrieb. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, 683-684.

#### Water Gas.

Besemfelder, E. R. Destillation der Steinkohle durch hocherhitzte Gase. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (389-390).

Vergasung von Kohle, l.e., 182-181.

Croissant. Versuche mit Zusatz von Wassergas in den gasenden Kohlengasretorten. *l.e.*, **46**, 1903, (1068-1078).

**Dicke**, H. Wassergas-Autokarburation in Leuchtgasanstalten. *l.c.*, 411-417).

**Fischer**, F. Kraftgas fabrikation. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, :1656–1659.

Grempe, P. M. Herstellung und Verwertung des Wassergases, GewBl, Württemb., Stuttgart, 53, 1901, (41-14).

Jüptner, H. Freiherr v. Wassergas, Verh.Ges. D. Nath. Leipzig, **76**, (1901, 11,1, 1905, 121-125).

Placidi, M. und Kettner, O. Herstellung von Wassergas nach den Systemen: "Dellwik-Fleischer" und "Strache". Schillings J. Gasbeleucht., Munchen, 47, 1904, 268-271).

- Zur praktischen Lösung der Wassergasfrage. Le., (902–905).

Rohm, O. Das Wassergas, Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (595–597)

Schoepp, R. Das Wassergas, eine Utopie und eine grosse Gefahr für die offentliche Gesundheit. ApothZtg. Berlin, 20, 1905, (850-852, 862-865).

Strache, H. und Jahoda, R. Zur Theorie des Wassergasprozesses, Schillings J. Gasbeleucht, München, **46**, 1903, (764-769).

### Para jjin.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraflin, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie 2.] Berlin, 1901, 619-621).

Hanow, H. Untersuchung einiger Paraffine Wochenschr, Brau., Berlin, 21, 1904, (176-177, 376-377). **Kissling**, R. Zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Parallinen, Parallinenssen und ähnlichen Stoffen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (216–217).

#### EXPLOSIVES.

Bergmann, E. Perchlorat im Schwarzpulver und Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (415–421).

**Brownsdon**, H. W. The proof of percussion caps. London, J. Soc. Chem., Indust., **24**, 1905 (381-385).

Desvergnes, L. Analyse d'une poudre d'une bombe trouvée à Saint-Martin-de-Ré (Charente-Inférieure) en 1905 et provenant du bombardement de cette ville par les Anglais en 1627. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 102-103).

Escales, R. Die Industrie der Explosivstoffe. [Nitrocellulosen.] Bayr. IndBl., München, 88, 1902, (396-309, 419-422); 89, 1903, (2-7, 18-23, 213-248, 275-279, 366-369); 90, 1904, (12-14, 20-21, 145-148).

Prüfung von Nitrozellulose und Nitrozellulosepulvern auf Haltbarkeit nach Albert, P. Sy. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 940– 947).

Schiessbaumwolle, Leipzig, 1905, (VIII+308).

Guttmann, O. Explosivstoffe, [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, Bd 2.] Berlin, 1905, (171-514).

Hake, N. A cause of exudation of nitroglycerin from "gelatin compounds." London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (915-916).

and **Lewis**, R. J. Formation of sulphuric esters in the nitration of cellulose, and their influence on stability. *l.e.*, (374–381).

Holde, [D.]. Kompressoröle und Explosionen in Luftkompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (55-58).

Jannopoulos, St. P. Em. Bestätigung der langjährigen Beständigkeit der gut erzeugten Schiessbaunwolle. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (451–455). Jannopoulos, St. P. Em. Notwendigkeit einer einheitlichen Stabilitätsprobe für die rauchlosen Pulver und überhaupt für jeden Nitro-Explosivstoff. *Le.*, (455).

Lenze, F. Perchlorat im Schwarzpulver und Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (304–415).

Lunge et Bebi. Sur le coton-poudre. Traduction de A. S. (Russ.) Artiller. Žurn. St. Peterburg, 1904, 11, (1201-1233).

Munroe, C. E. Explosives. [5, lutern, Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (481–483).

Nikoliskij. Dissolution du cotonpoudre dans l'acétone afin de déterminer les variations de son acidité par suite des procédés de fabrication divers. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 8, 8841–871).

**Noble**, Sir. A. Researches on explosives, London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (381–386); Supplementary note. *l.c.*, (512–511).

#### TEXTILES.

Braun, H. Chemische Unterschiede zwischen pflauzlichen und tierischen Spinnfasern. Zs. Textilind., Leipzig, 7, 1003, (144-145).

Dürsteler, W. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Farberztg, Berlin, **16**, 1905, (83-85).

Massot, W. Mikroskopische Betrachtungen und Reactionen zur Unterscheidung von Textilfasern mit Seidenglanz. Leipziger Monatschr. Textilind., 17, 1902, (759-761, 832-834); 18, 1903, (4-6, 81-85, 155-157, 227-229, 299-301, 375-377, 446-448, 518-519, 590-591).

Zur mikroskopischen Kenntnis neuer Textilfaserstoffe. *l.c.*, **20**, 1905, (100–101, 131–135).

Analytische Methoden zur Bestimmung der wichtigsten Seidenerseinerungsmittel. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (369-370, 385-387, 101-402, 418-420, 434-436, 149-150, 466-167, 482-483, 721-722, 737-738, 753-754, 769-770); 5, 1901-4902, (65-66, 97-99, 225-227, 241-242, 353-354, 369-370, 419-420, 489-491, 504-505, 519-520, 578-579, 592-593).

**zell, H.** Neue Methode der quantitativen Bestimmung von Seidenchargen, Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, 197–198, 203–204).

#### PAPER MAKING MATERIALS.

Ahrens, F. B. Zur Verwertung der Sulfitzellstoff-Ablaugen. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (10–11).

Bautsch, C. Fettdichtigkeit von Pergamentpapieren, Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (290–291).

**Dietz**, R. Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (648-653).

**Ereky**, K. Holzfasern, Papierfabrikant, Berlin, **3**, 1905, (449–420, 471-473).

**Fischer**, K. Borsäurchaltiges Pergamentpapier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (417).

Fittica, F. Sulfitcellulose. Papier-Fabrikant, Berlin, 1904, Monats-Ausg., (605-607).

Gottstein, L. Die Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren, zugleich Bemerkungen über die Abwässer der Zelluloseindustrie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (983– 984).

Hanausek, E. und Zaloziecki, R. Papierstoffgarne. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (34).

Herzberg, W. Dauerversuche mit Papieren von verschiedener Stoffzusummensetzung und Herstellungsweise. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904. (243–250).

Normalpapiere, *l.c.*, (251-262).

1.c., **23**, 1905, (306–307).

Reimanns Aschenwage, L.c., (307).

Papier. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, 3.] Berlin, 1905, (750-761).

Klason, P. Cellulosebestimmung im Holz; Wertbestimmung der Sulfiteellulose, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1901, (309–311).

Klemm, P. Chemische Widerstandsfahigkeit des Papieres. *J.c.*, 2. Berlin, 1901, (691–697).

Köhler, J. Quantative method of estimating small quantities of assenic in wall-papers, stuffs, etc. (Swedish) Tekn. Tid-kr., Stockholm, **34**, 1901, Afd. f. kemi, (42–46).

Arsenical investigations. (Swedish) Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (167–184, with pl.).

Linhardt, A. Papierprüfung für den Papierhandel und die Druckindustrie. Centralbl. Papierverarblud., Berlin, 4, 1905, (145–146, 157–158, 170–171, 181– 182, 194).

Selleger, E. L. Reagentien für die mikroskopische Papierprüfung und ihre Anwendung. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., (607-609).

Papieruntersuchung. *l.c.*, **1904**, (156–157).

Leimung auf die physischen Eigenschaften des Papiers. Le., 1903, (481-482).

Einfluss der Faserarten auf die Zugfertigkeit des Papiers. *l.c.*, **1904**, (523–525).

l.c., (599-600).

Beurteilung eines Papiers nach seinen inneren Eigenschaften. /.c., (746-747).

Resultate einer Untersuchung japanischer Maschinenpapiere. *l.c.*, (828–829).

von Normalpapieren. *l.c.*, **3**, 1905, (265–267).

Bestimmung der Stoffzusammensetzung. l.c., (1050-1052).

— Die mikroskopische Prüfung des Papiers in Bezug auf die Mahlung der Faserstoffe. *Le.*, (2291-2291, 2353-2356).

Wigersma, B. Wirkung der organischen Farbstoffe auf die Papierfasern. *I.c.*, **1904**, (16–17).

Winkler, O. Détermination du poids see des pâtes à papier (recherche de la teneur en eau) avec tableaux de conversion. Leipzig, 1904, (32).

Wurster, C. Reagentien auf Holzschliff und Metanilgelb Papierztg, Berlin, 28, 1903, (1608-1609).

## LEATHER AND TANNING MATERIALS.

**Appelius,** W. Lederindustrie und Extraktfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (161–164).

Balland. L'acide sulfurique dans les cuirs. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (327-334).

Grendel, L. Tannine und deren Bewertung nach der Zinsserschen Methode. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (212-214, 339-341).

Paessler, J. Leder. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3] Berlin, 1905, (719-749).

Lederprüfung bei Armeelieferungen. D. Gerbertztg, Berlin 47, 1904, (No. 128).

Japanleders. Zusammensetzung des L.c., 48, 1905, (No. 69 71).

#### TANNING MATERIALS.

Tanning value of "Eland's Boontjes" [the roots of *Elephantorrhiza Burcheltii*] from the Transvaal. Bull, hup. lnst., London, **3**, 1905, (320–322).

Claflin, A. A. Quick process of tanning sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (387–390).

Councier, C. Untersuchung gerbsäurehaltiger Pflanzenstoffe. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, Bd. 3.] Berlin, 1905, 698-718).

Ellrodt, G. Verteilung des Gerbstoffes in offizinellen Blättern, Kräutern und Blüten. Diss. Würzburg. 1903, (29).

Hegel, S. Neuerungen auf dem Gebiete der Chromgerbung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (950–961).

Körner, Th. Studien auf dem Gebiete der vegetabilischen Gerbstoffe. 1... und Petermann, A. Darstellung und elementare Zusammensetzung einiger technischwichtiger Gerbstoffe. 2... und Düllberg, P. Nachweis von Verfälschungen von Quebrachoextrakt. 1. Gerberztg, Berlin, 47, 1901, (No. 115-117, 120, 122, 123, 125, 126, 129).

**Krug,** W. H. Tannin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 1. Berlin, 1904, (518-519).

Lamb, M. C. Mineral constituents of sumach and its adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (187).

Marneffe, H. de. Vergleich zwischen der Gerbung durch hydrodynamischen Druck und den jetzigen Gerbesystemen. D. Gerberztg. Berlin. 48, 1995, (No. 6-8).

Welche Schlüsse lassen sich aus dem Artikel von Dr. Ed. Nihoul "Gerbung mittels hydrodynamischen Druckes" ziehen? Lc., (No 23–24).

Menger, A. Nachweis von Gallusgerbsaure auf der Faser. Färberztg-Berlin, 14, 1903, (435–136).

Nierenstein, M. Chemismus der Lederbildung, D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 88).

Nihoul, Ed. Möglichkeit des Gerbens vermittels hydrodynamischen Druckes, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (219); D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 12).

Noelting, E. Analyse der Gerbstoffe für die Zwecke der Textilindustrie. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (905–909).

Nové, H. De la présence du glucose dans les solutions tanniques. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (325–326).

Paessler, J. Zur Gerbmaterialanalyse (Richtigstellung). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (301–304).

Untersuchung und Prüfung der Camasehilrinde Pittlewolphinm dulwe auf ihre Verwendbarkeit als Gerbmaterial. Tropenpflanzer, Berlin, **9**, 1905, (531-533, 655-657).

Zusammensetzung der aus verschiedenen Gerbmaterialien und Gerbextrakten hergestellten Brühen von gleicher Konzentration. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No 21-23).

Einfluss der in natürlichen Wässern vorkommenden Chloride bei der Auslaugung verschiedener Gerbmaterialien. *I.e.*, (No 66–67).

Ergebnisse von vergleiehenden Gerbeextrakt-Analysen. L.e., (No 81, 82, 84-87).

Beurteilung der Farbe von Gerbmaterialien und Gerbextrakten. Lc., 48, 1905, (No 60-61). **Paessler,** J. Malettorinde. *l.c.*, (No. 53-58, 111-145).

Kan atchilrinde. *l.c.*, No 135–136, 139–140).

———— Barbatimaorinde. *l.e.*, (No. 117, 149–150).

und **Appelius**, W. Schwellwirkung verschiedener Säuren, L.c., No. 95-96).

Priestmann, 11. The microscopical examination of sumach adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust.. 24, 1905, 231–231 with 2 pl.y.

Sack, J. Teneur en matières tanniques de l'écorce de manglier (Rhitzophava mangle L.) (Holländisch) Paramaribo, Bull, Landb, West-Indië, 3, 1905, 28–29).

Thoms, H. Gerbstoffforschung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1005, (303-347).

Trotman, S. R. and Hackford, J. E. Strychnine tannate and its use in the analysis of tanning materials. London, J. Sov. Chem. Indust., 24, 1905, (1096-1100).

Utz, F. Zur Wertbestimmung des Tamuius, ApothZtg. Berlin, 20, 1905, 907-908).

Vaniček, R. Ein Vorschlag zur rasehen Gerbstoff- und Aciditätsbestimmung in den Gerbebruhen. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (1280).

Virchow, C. Ausfällbarkeit von Geebstoffen durch Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, 348–352).

williams, W. S. Valuation of tannic acid from the point of view of the dyer and calico printer. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905. (877-879).

Wislicenus, H. Gerbmaterialanalyse mit "gewachsener" Tonerde, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (96–196); Verh. Ges. D. Natl., Leipzig, 76, 1901; H, 1, 1905, (120-121).

Zur Gerbstoffbestimmung und Hautpulverfrage. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (626-632).

Technik der Gerbmaterialanalyse. Das Filtrieren der Extraktlösungen durch Kieselguhrlitterkerzen und durch Filtrierpapier. Eine neue Filtriervorrichtung. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, No 111. Zacharias, P. D. Neuerungen auf dem Gebiete der Gerberei (Gerben mit Farbstoffen). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (994– 997).

#### DYEING MATERIALS.

Binz, A. Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (840–848).

Garuti, V. Dosage volumétrique des matières colorantes. Thèse, Lausanne, 1904, (55).

**Gnehm**, R. Anorganische Farbstoffe. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, h. von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (797–842).

Köhler, H. Die Industrie des Steinkohlenteers. *I.e.*, (725-796, mit 1 Tab.).

Lange, H. Welche leitenden Gesichtspunkte sind bei der Prüfung von Farbstoffen auf ihre Echtheit als massgeben danzusehen? [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (822–836); Färberztg, Berlin, 14, 1903, (269–276).

Mayer, K. Das Dreifarbensystem. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (561–571).

Möhlau, R. Welche Methode zur quantitativen Bestinmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, 836–840).

Pelet, L. Dosage volumétrique des matieres colorantes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (302).

volumétrique des matières colorantes.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., **40**, 1901, L11).

Russig, F. Die Industrie der Teerprodukte. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, 113–119, 457-443, 459–465).

#### MINERALS.

Tinstone from Madagascar. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905, (11).

Rocks and minerals from the British Central Africa Protectorate. *Le.*, (133–139).

Monazitic sand from Queensland, *l.e.*, 233–236).

Beigh, G. F. Kermes mineralis, (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1901, (317–325, 336–340, 349-354).

Bullnheimer, Fr. Einigung betr. die anzuwendenden Methoden bei Bewertung von Erzen und Hüttenpro lukten. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2. Berlin, 1904, (199).

**Černik**, G. P. Composition du pyrochlore scandinave et des minéraux qui l'accompagnent. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (712-746, proc-verb. 457-459).

Clowes, F. and Coleman, J. B. Estimating the constituents of dolomite. Chem. News, London, **92**, 1905, (259).

Dunstan, W. R. and Blake, G. S. Thorianite, a new mineral from Ceylon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A., 76, 1905, (253-265).

**Ekkert**, L. Analyse des pulverförmigen Karlsbader Salzes. ChemZ(g, Cöthen, **29**, 1905, (1315–1319).

Fendler, G. Natürliche Soda aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Unst., 1, 1904, (205-206).

**Gregory**, A. W. A quick method for the valuation of fluor-spar. Chem. News. London, **92**, 1905, (181–185).

Hefelmann, R. Borsänrehaltiges Kochsalz, Zs. öff, Chem., Plauen, 11, 1905, (231-234).

Heinhold, M. Entstehung des Pyropissits und der Schwelkohle. Braunkohle, Halle, 4, 1905, (357-361, 369-372).

Heyn, E. Hüttenkunde. [Analytisches.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (152–188, mit 3 Taf.).

**Hillebrand**, W. F. Mineral chemistry. *l.c.* **1**, Berlin, 1904, (466-469).

and Allen, E. T. Comparison of a wet and crueible-fire methods for the assay of gold telluride ores, with notes on the errors occurring in the operations of fire assay and parting. Washington, D.C., U. S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 253, 1905, (31+iii).

Janda, F. Die Erzprobenahme und die Zurichtung des Durchschnittsmusters für die chemische Analyse. Oest. Zs. BergHüttWes., Wien, **52**, 1904, (517– 549, 561–564, 577–580).

Juon, E. Probenehmen in metallurgischen Betrieben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1541-1548, 1571-1577). Knight, N. The estimation of the silica in sub-carboniferous limestone. Chem. News, London, **92**, 1905, (61–62).

Analysis of dolomite. *l.e.*, (108-109).

The dolomites of eastern towa. Amer. Geol., Minneapolis, Minn., **34**, 1904, (61-66).

Löhr, P. Die für die Kaligewinnung in Betracht kommenden Mineralien, deren analytische Bestimmungsverfahren und Feststellung des Charakters der Salze auf Grund der chemischen Analyse. Zentralbl. Kunstdüngerlud., Mannheim, 10, 1905, (169-171, 183-181, 193-195, 209-210, 221-222, 237-238).

**Lowe**, W. F. Accuracy of the dry assay of galena in an iron crucible. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (6-7).

Mayer, A. Bleisand und Ortstein. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (161–192).

Meigen, W. Die Unterscheidung von Kalkspat und Aragonit auf chemischem Wege. Ber. Vers. oberrhein. geol. Ver., Stuttgart, **35**, 1902, (31-33).

Moissan, H. et Osmond, F. Etude micrographique de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (74-75).

Montanari, C. Determinazione industriale del mercurio nei minerali cinabriferi poveri col metodo di 1. Personne. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (155–160).

Müller, J. A. Sur l'analyse complète des minerais de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (137-140).

Neumann, B. Metallurgie und Hüttenkunde. (1. 2. Vierteljahr 1905). Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (391-394, 409-413, 507-511, 529-532).

Osann, A. Analysen der Eruptivgesteine aus den Jahren 1884-1900. Anhang: Analysen isolierter Gemengteile. Stuttgart, 1905, (VII + 265 Doppels.).

Passow, H. Mein Verfahren zur Prüfung basischer Hochofenschlacken. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, H. 2, 1905, (50–60).

Pattinson, H. S. Determination of sulphur in pyrites by Lunge's method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 17–10.

Pattinson, II. 8. and Redpath, G. C. Methods for separating and determining zinc in blendes and other natural and artificial products. *I.e.*, (228-230).

Perl, L. und Stefko, V. Chromeisenstein. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (1373).

Prandtl, W. Ardennit, Zs. Krystallogr., Leipzig. 40, 1905, (392–395).

Romeu, A. de. L'industrie des abrasils et le corindon. Rev. gen. sei., Paris, **16**, 1905, (501–516).

Schreiber, Fr. Untersuchung von Verbrauchsmateriadien. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, \*726-731, 775 -7824.

**Szádeczky,** G. Die Aluminiumerze des Bihargebirges. Ungarisch u. Deutsch) Foldt. Közl., Budapest, **35**, 1905, (213–231, 247–267).

Taurel. L'analyse des bauxites. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (323-327).

Turner, T. The physical and chemical properties of slags. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1142-1119).

Vallety. Pétermination rapide de la fusibilité des scories. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (156–157).

Walpole, G. S. Separation and identification of a kaolin incrustation on pyrolusite from Broken Hill. Melbourne, Proc. R. Soc. Vict., (N. Ser.), 17, 1905, 361–365, with 1 pl.).

Wankel, A. Polomitische Gesteine aus der Umgebung von Regensburg, Regensburg, Ber. natw. Ver., 10, 1905, 101–107;

Washington, H. S. Manual of the chemical analysis of rocks. New York, 1901, 41X-483).

Windisch, K. Beschaffenheit des Filtrierasbestes, Wochenschr. Brau, Berlin, 21, 1901, 517-518; 22, 1905, (18-19); Weinban, Mainz, 22, 1904, 397-398); 23, 1905, 69-70;

Zambonini, F. Eine krystallisierte Schlacke der Sedgerhütte bei Hettstellt; chemische Zusammensetzung des Melilith. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (226–231).

#### Asphalt.

The composition and properties of mineral pitch from Tjebu District, Lagos, Bull, Imp. Inst., London, 3, 1905, (39-10). Alexander, D. B. W. Methods of asphalt analysis, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1 904 (699-701).

Donath, E. und Margosches, B. M. Zur Unterscheidung der "Asphalte". Chem. Ind., Berlin, 27, 1901, (220-226.

Fader, A. Asphalt und Ozokerit. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (106).

Herzog, J. Chemische Untersuchung von Asphalt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (270-271).

Křepelka, V. Unterscheidung der naturlichen von den kunstlichen Asphalten. Diss. Zürich, 1901, (52).

**Richardson**, C. Bitumens. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1,] Berlin, 1901, 507–509).

and Forrest, C. N. Carbon tetrachloride and its use as a solvent for differentiating bitumens. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (310–311).

Swoboda, J. Der Asphalt und seine Verwendung. Hamburg u. Leipzig, 1904, 462).

Toth, J. Technische Asphaltanalyse. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (899-900).

#### METALS AND ALLOYS.

Alexi, C.—Bestimmung von Selen und Tellur und Untersuchung von selenund tellurhaltigem Handelskupfer, Diss. Berlin, 1905, (47).

Archbutt, L. The determination of exygen in copper. London, Anal., 30, 1905, (385–391, with pl.).

**Asbeck**, J. Probenahme bei silberhaltigem Werkblei in Blocken, Chem-Z(g, Cothen, **29**, 1905, (78-79).

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, 415–153, mit 2 Taf.:.

Beckert, Th. Eisen. Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lange. 2.] Berlin, 1905, (1–104).

Campredon, L. et Campredon, G. Analyse de l'étain marchand. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), 17, 1903, (889-890).

**Dickson**, S. The determination of oxygen in copper. London, Anal., **30**, 1905, (145-149).

Ferenczy, J. Bestimmung des Antimons in Legierungen. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (161– 169).

Hofman, H. O., Green, C. F. and Yerxa, R. B. The stages in the retining of copper. [Reprint.] Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1901, (76-100, incl. text. fig., diagr.).

Hollard et Bertiaux. Analyse de l'étain industriel et de ses alliages. Impuretés: arsenie, plomb, bismuth, fer, antimoine, cuivre et sonfre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (46-18).

dustriel. Dosage des impuretés : cuivre, nickel, zinc, fer, arsenic, antimoinc, argent, soufre, bismuth, étain. L.c., (85-88).

Murmann, E. Zur quantitativen Analyse des Werkkupfers. (Erwiderung auf Hampe's Kritik.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (269-286).

**Nikolajev**, P. D. Analyse minérale quantitative. (Russ.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **80**, 3, 1904, (264–287, 362– 426).

Pufahl, O. Metalle ausser Eisen. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (105–379).

Rhodin, J. G. A. Mass analyses of Muntz's metal by electrolysis, and some notes on the electrolytic properties of this alloy. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (119-135, with 2 pls. and discussion).

Rosset, G. Bestimming der Zusammensetzung der Blei-Antimoulegierungen für Accumulatorengitter, Uebers, Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 6, 1905, (139-142, 153-158, 259-262).

**Stockmeier,** 11. Chemische Metallbearbeitung und verwandte Zweige. ChemZtg, Cöthen, **29,** 1905, (261-263).

Victor, E. Zinnanalysen. l.c., (179-181).

Villarello, E. Etude chimique de l'Amalgamation Mexicaine. Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate, **21**, 1901, (145-215). Walters, H. E. and Affelder, O. I. The analysis of bronzes and bearing metals. Proc. eng. soc. western Penn., Pittsburg, Pa., 19, 1903, (163–167).

#### IRON AND STEEL.

Blair, A. A. Iron and steel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (478–480).

Bräutigam, M. Kohlenwasserstoffe, welche bei der Behandlung kohlenstoffund manganhaltigen Eisens mit verdämiten Sänren entwickelt werden, und Beziehungen dieser Kohlenwasserstoffe zu den Kohlenstofformen im Eisen. Diss. techn. Hochschule, Berlin, 1905, 52).

Dillner, G. Metallurgic methods for the analysis of coal and phosphorus in steel, (Swedish) Stockholm, Jernk, Ann. Bih., 1905, (1–19, with pl.).

Goutal, Ed. Dosage du phosphore dans les fers, aciers et fontes par les méthodes pondérales au nitromolybdate. [5. Intern, Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, (8–21).

Ibbotson, F. and Howden, R. Determination of chromium in steel. Chem. News, London, **91**, 1905, (3).

Kuklin, E. Bestimmung des Wolframs im Wolframstahl und im Ferrowolfram. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (27).

Kunze, H. Manganbestimming nach dem Persulfatverfahren in Stahl- und Eisensorten, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1017-1018).

**Leyde.** Profung von Gusseisen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, (169-172).

Münker, E. Gase im Roheisen. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (23–27).

Namias, R. Analyses des minerais de fer et des scories, Monit, sei, Quesn., Paris, (sér. 1), **19**, 1905, (279-281).

et Carcano, L. Dosage iodométrique du fer à l'état ferrique. l.c., 18, 1904, (254-255).

Naske, T. und Westermann, A. Ferromangan. Stabl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (213–248).

Neumann, B. Bestimmung von metallischem Eisen neben Eisenoxydul und Eisenoxyd. *I.e.*, **25**, 1905, (1070).

Paikjull, G. The determination of titanium in iron-ore. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1901, (144-145, 158-161).

Reimen, P. Beitrag zur Analyse von Eisenerz. Bestimmung von Kieselsäure, Baryt, Strontian, Kupfer, Blei, Antimon, Arsen, Eisen, Mangan, Zink, Thonerde, Kobalt und Nickel, Kalk, Chrom, Magnesia, Schwefelsäure und Phosphorsäure. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1359–1361).

Rubricius, H. Manganbestimmung nach dem Persulfatverfahren in Stahl und Eisensorten. *L.c.*, (890).

Siliziumbestimmung in diversen Stahlsorten. *l.e.*, (1012–1013).

Roheisen. l.c., (1441-1445).

**Schumacher**, H. Apparat zur kolorimetrischen Bestimmung von Köhlenstoff im Eisen nach der Eggertzschen Methode. *Le.*, (163); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (35).

Smith, II. Rapid estimation of phosphorous in haematite pig-iron. Chem. News, London, 91, 1905, (89-90).

Thill, J. Verbesserung der Drownund Shimerschen Methode zur Bestimmung des Siliziums in Eisensorten Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1901, (552– 553).

Walters, H. E. The volumetric determination of Manganese in iron and steel. Proc. Eng. Soc. of western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 19, 1903, (Xliii-xly).

Sulphur in iron and steel.

Bergh, A. The determination of sulphur in iron. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1904, Afd. f. kemi, (140-141).

Fricke, L. Schwefelbestimmung im Roheisen und Stahl durch Titration mit Jod- und Thiosulfatlösung, Stahlu, Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (890-891).

Graham, J. H. The determination of sulphur in iron ores, Philadelphia, Pa., J. Frank, Inst., **159**, 4905, (111– 453).

**Knight,** S. S. A rapid method for the determination of total sulphur in iron by evolution. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (81-85); The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (187-488).

Krug, C. Eine Kritik der Schwefelbestimmung im Eisen, Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (887-889).

Müller, A. Kohlenstoff- und Schwefelbestimmung in Stahl und Eisen. *l.c.*, **24**, 1901, (1014-1016); Zs. angew. Chem., Berlin. **17**, 1904, (1453-1454).

Petrén, J. Analysis of sulphur in iron. (Swedish) Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1905, (187-234).

### BUILDING MATERIALS.

Castanheira das Neves, J. da P. Die Puzzolane der Azoren. (La pouzzolane des Açõres.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (161–168).

Mäckler. Untersuchungen einer Reihe von Ziegeln auf ihren Gehalt an löslichen Salzen. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (77–100).

Ostwald, W. Mikroskopischer Nachweis der einfachen Bindemittel. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (167-174).

#### CEMENTS.

Baikoff, A. Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzemente. [Uebers.] ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (1713-1715, 1747-1749).

Büsing, F. W†. und Schumann, C. Der Portland-Cement und seine Anwendungen im Bauwesen. 3. Aufl. Berlin, 1905, (XIV+576).

Burchartz, H. Die Prüfung von Portland-Zement nach den argentinischen Normen für Lieferung und Abnahme von Portland-Zement. Berlin, Mitt Materialprüfgsamt, 22, 1904, (182– 190).

**Drexel**, E. [Nachweis von freiem Actzkalk im Portlandzement.] Thonind-Ztg, Berlin, **29**, 1905, (311).

Fehlert, A. Zu der Arbeit von A. Baikoff über den Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzement. *l.c.*, (17-18).

Fresenius, W. Nachweis fremder Zumischungen im Portlandzement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (391–406).

Gary, M. Einheitliche Kalkprüfung. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, Sektion Kalk, (11-31, mit 1 Tab.). **Gary**, M. Versuche mit Gipsmörteln. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, 1984–989–1120–1123, 1218–1223).

Nachweis freier Hochofenschlacke im Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (1-21).

Gresly, J. Einfluss der Nasslagerung auf gedarrte gipshaltige Zementmörtel und eine beschleunigte Methode zum Nachweis schädlicher Mengen Gips im Portlandzement. (Influence d'immersion sur les mortiers de einents étuvés et contenant du gypse. Méthode accélérée pour déterminer la teneur, en proportion nuisible, du sulfate de chaux dans le eiment Portland.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (241-245, 257-262, 273-277).

Gross, C. H. Zementuntersuehung in Neu-Süd-Wales. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1903–1905).

Hart, F. Die Einwirkung von Essigsäure auf Portlandzement und Hochofenschlacke. *l.c.*, **28**, 1904, (809).

Hauenschild, A. Prüfung von Portland-Cement auf Beimengungen. *l.c.*, **26**, 1902, (515–517).

**Kappen**, H. Mikroskopie des Portlandzementes. *l.e.*, **29**, 1905, (1261-1262).

Leduc, E. Procédé simple et rapide permettant de différencier une chaux grasse d'une ehaux hydraulique. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1] Berlin, 1904, (703–706).

Unterscheidung von fettem und hydraulischem Kalk. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (1381).

Lombardo, J. Contrôle de la calcination des eiments, fondé sur l'observation de leurs poids spécifique. (Polonais) Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (2-3).

**Lunge**, G. Hydraulische Bindemittel. Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (137-142).

Meyer, F. M. Prüfung des Zementes. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1178-1179).

—— Nochmals "Portlandzement". (Entgegnung auf Schreibers Ausführungen.) l.c., (1975–1976).

ThonindZtg, Eine Mörteluntersuchung. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1521–1523).

Meyer, F. M.—Die kanadischen Portlandzement-Normen. *l.c.*, **28**, 1904, (33–35).

Richardson, C. Portland cement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (480–481); Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **58**, 1904, (24194–24195, 24206–24208).

Richter, W. Die Anwendbarkeit des Phenolphtaleins in der Chemie des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (122-424).

Schreiber. Prüfung des Zementes. Erwiderung auf den Aufsatz von F. M. Meyer. S. 1178. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1629–1630).

Schwabe, O. Hochofenschlacke und Portlandzement. l.c., (1265-1267).

Clays.

**Cramer**, E. Die Kontrolle in Kalksandsteinfabriken. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (925–932).

Emmerling, A. Demonstration des Tongehaltes des Bodens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (155-157).

Hecht, H. Wie ermittelt man auf einfache Weise die Bestandteile ungebrannter Massen, denen u.a. auch gebrannte Materialien zugesetzt sind? Mitt. b. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (226–242).

Heinecke, A. Keramische Massen. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (730–735).

Hirsch, H. Verhalten von Ton in Salzlösungen. ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (491–493).

Jochum, P. Chemische Analyse als Massstab der Feuerbeständigkeit der Edeltone und der Einfluss der Mahlfeinheit auf die für die Formgebung feuerfester Fabrikate wertvollsten physikalischen Eigenschaften derselben. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (775–792).

**Leopold**, A. Kaolinbestimmung im Thone. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (177–183).

**Lienau**, H. Untersuchung des Bauxits. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (584–585; 1280–1281).

Loeser, C. Untersuchungsmethoden der Kaoline und Tone. Halle a. S., 1905, (29).

Ludwig. Beziehungen zwischen der Schmelzbarkeit und der chemischen

(D-7195)

Zusammensetzung der Tone. Thonind-Ztg. Berlin, **28**, 1904, (773–784).

Odernheimer, E. Titansäure in Tonen. *l.c.*, **27**, 1903, (1475–1476).

Schmoeger, M. Analysen und sonstige Angaben über westpreussiche Mergel, Wiesenkalke usw. und über (weitere) in Westpreussen in den Handel kommende Kalkdüngemittel. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (177-232).

Seger, H. und Cramer, E. Löthainer Steingutton. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (563).

Wurzen. — Kaolin von Hohburg bei Wurzen. (2254).

**Zschokke**, B. Zur technischen Analyse der Thone. *l.e.*, **26**, 1902, (1909–1911).

### GLASS AND POTTERY.

Brückmann, J. M. Untersuchung der bleiglasierten irdenen Geschirre in samitärer Hinsicht. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (I-11).

**Dralle**, C. Glasindustrie im I [und 2.] Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (609-613, 799-802); **4**, 1905, (321-324, 345-347).

Jordis, E. Natronwasserglas. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (33–34).

Herramhof, H. Untersuchungen über Scharffeuerfarben für Hartporzellan und Untersuchung der Spektren einiger settenen Erden insbesondere der Reflexionspektren ihrer Phosphate. Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (III+55, mit 1 Taf.).

Otsuki, C. Blutrote chinesische Glasur. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1054–1055).

## MISCELLANEOUS MATERIALS.

Bender, C. Untersuchung von Zündmassen. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (679-682).

Bronn, J. Zur Feuergefährlichkeit der Zelluloidwaren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1976–1977).

Colonna, E. Composizione chimica di una cenere del monte Pelée (Martinica). Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (171-176).

Jettel, W. Zündwaren. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (515–514).

## THEORETICAL AND PHYSICAL CHEMISTRY.

7000 GENERAL.

Ariès, E. Théorie des solutions diluées basée sur la loi de Van't Hoff. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (401–404).

et de la cryoscopie. *l.e.*, (462-464).

Arndt, K. Grundbegriffe der allgemeinen physikalischen Chemie. Berlin, 1905, (48).

Arrhenius, S. Die Anwendung der physikalischen Chemie auf die serumtherapeutischen Fragen. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (860-865); Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (661-664, 668-679).

Bajkov, A. A. Phénomènes de contact dans la flamme sous l'influence des corps solides. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb, 1112-1115); **37**, 1905, (156-169).

Bancroft, W. D. Future developments in physical chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **21**, 1905, (50-59); J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (216-230); (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (175-187, II).

Indirect analysis in multi-component system. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (558-561).

Baius, C. Die Eigenschaften von Kondensationskernen und ihre atmosphärische Verteilung. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (718–726).

Berthelot, M. La combinaison chimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1153-1159).

Bradley, W. P., Browne, A. W. and Hale, C. F. Effect of mechanical vibration upon carbon dioxide near the critical temperature. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 190-l, (258-272, with text fig.).

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin, 1905, (XII + 252).

Cameron, F. Physical chemistry in the service of agriculture. J. Physic.

Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (637–647).

**Devaux,** H. Lames très minces liquides ou solides; existence d'un minimum d'épaisseur. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (9-14).

Erdmann, H. und Köthner, P. Naturkonstanten. Berlin, 1905, (V1+192).

**Etard,** A. Les nouvelles théories chimiques. Paris, 1901, (196 av. 58 fig.).

Fischer, W. Metallhydroxyden. Breslau, Jahresber. Ges vaterl. Cultur, 82, (1904), 1905, natw. Sect., (116-155).

Hantzsch, A. Zur Nomenclatur von Verbindungen mit veränderlicher Constitution. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (998-1001).

Hoff, J. H. van't. The relation of physical chemistry to physics and chemistry. Science, New York, N.Y., 'N. Ser.), 22, 1905, (649-654); J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (81-89).

applications, Paris, 1904, (80).

Kistiakovskij, V. A. Sur un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 919-920).

Krapivin, S. G. L'énergie et ses transformations. (Russ.) Moskva, 1905, (262 + 1).

Laar, J. J. van. I Ueber nicht-verdünnte Lösungen. Il Greifbare und ungreifbare Begriffe (Osmotischer Druck und thermodynamisches Potential). (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (1–16, 143–156).

Das thermodynamische Potential und seine Anwendungen auf chemische Gleichgewichts-Probleme (Hollandisch) l.c., (283–289, 369–376, 381–389, 427–440, 520, 571–584, 658–671).

L'expression pour le potentiel moléculaire des composantes d'un mélange binaire normale dans l'état liquide. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (Sér. 2), 10, 1905, (45-58).

**Kandolt**, H. und **Börnstein**, R. Physikalisch-chemische Tabellen. Berlin, 1905, (XVI + 761).

Le Chatelier, H. De la Classification en chimie. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (481-500 av. 6 fig.).

(p-7195)

Mehmke, R. Die darstellende Geometrie der Räume von vier und mehr Dimensionen, mit Anwendungen auf die graphische Mechanik, die graphische Lösung von Systemen numerischer Gleichungen und auf Chemie. Math. natw. Mitt., Stuttgart, [ser. 2], 6, 1904, (44–54).

Michajlenko, Ja. I. Elasticité des vapeurs des solutions. (Russ.) Kiev, 1904, (73).

Démonstration des lois stoechiométriques de la chimie sans l'hypothèse atomique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, proc.-verb. 1120-1123).

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Nernst}, & W. & Zahlenwerte & einiger\\ \text{wiehtiger} & physikochemischer} & Konstanten. & Zs. & Elektroch., & Halle, & \textbf{10},\\ 1904, & (629-630) \ ; & [Maasseinheiten] & \textbf{11},\\ 1905, & (539-540). & \end{array}$ 

Ostwald, W. Malerei. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1905, (914-947).

Allgemeine Chemie. 2. Verwandtschaftslehre. Leipzig, [1902], (XI + 1188).

et Luther, R. Manuel pratique des mesures physico-chimiques (trad. de l'allemand par Ad. Jouve). Paris, 1904, (VII + 534, av. 319 fig.).

Rakuzin, M. A. Phénomène de Tyndal comme charactéristique des pseudosolutions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 639).

Rohland, P. Neue Anwendungen der physikalisch-chemischen Theorien auf organische Vorgänge. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (599-604).

Sackur, O. Bedeutung der Elektronentheorie für die Chemie. . . . Halle a. S., 1905, (21).

**Suto**, K. On the liquid thermoregulator. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **25**, 1905, (109–126).

Tammann, G. Anwendung der thermischen Analyse. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (289–313).

Trevor, J. E. The dependence of free energy upon temperature. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (299-310).

Ulpiani, C. Enantiomorfismo della materia vivente. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (96-108).

Walker, J. General and physical chemistry. London, Annual Reports on 3 v 2 the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (1-29).

Wassmer, E. et Guye, P. A. Les éthers actifs lactiques et maliques. Journ. Chim. Phys., Genève. 1, 1903, (257-288).

Werner, A. und Pfeiffer, P. Anorganische Chemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (65–118).

Wesendonk, K. von. Freie Energie. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (545–548).

wolff, H. Atomistik und Energetik von Standpunkte ökonomischer Naturbetrachtung. VierteljSchr. Philos., Leipzig, 29, 1905, (1-25).

Young, Sydney. Quelques propriétés physiques des liquides purs et des mélanges. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (981-991).

#### Constitution of matter etc.

Bandi, E. Das elektrodynamische Prinzip in seiner Anwendung auf die Erscheinung der "Massenanziehung". Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (273–275).

Barus, C., Preliminary results with an objective method of showing ditsribution of nuclei produced by the X-rays, for instance. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (175-184).

Alternations of large and small coronas observed in case of identical condensations produced in dust-free air saturated with moisture. *I.e.*, (349-356).

Beketov, N. N. Radium comme médiateur entre la matière pondérable et l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb, 329-331).

Bell, J. M. Free energy and heat capacity. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (384-391).

Benedicks, C. Anwendung der van der Waalsschen Zustandsgleichung für den festen Zustand. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 1905, 47, (455–463).

Berndt, G. Moderne Anschauungen über die Konstitution der Materie. Weltall, Berlin, 5, 1905, (307-371, 385-389). Bertels, K. [Gestalt der Atome.] Berlin, 1905, (72).

Bertrand, G. et Lecarme, J. Sur l'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (320-323).

**Boissondy**, J. de. Les hypothèses cinétiques et la loi de l'évolution. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (815–823).

Boltwood, B. B. The production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Eaven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (239-244).

——— Ultimate disintegration products of the radio-active elements. *l.e.*, (253–267).

Bose, E. Atomenergie, eine Beziehung zwischen kinetischer Theorie und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig. 1, 1904, (133-138).

Verallgemeinerte Auffassung einer Formel der kinetischen Gastheorie. [Atomenergie und Radioaktivität.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge., 16, 1905, (155–159).

Craver, H. W. The constitution of matter. Proc. Eng. Soc. Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (26-32).

Crookes, W. Modern views on matter. The realisation of a dream. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (86-99); [Uebers.] Zs. Natw., Stuttgart, 76, 1904, (292-314); Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (701-706).

Elster, J. and Geitel, H. Radioactivität der Erdsubstanz als eine der Ursachen des Jonengehaltes der Atmosphäre. Terr. Mag., Washington, D.C., 9, 1904, (49-61).

Fraser, J. Suggestions towards a theory of electricity based on the bubble atom. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (680-716).

Gredt, J. Gleichartigkeit und Ungleichartigkeit der Teile in der belehten und unbefehren Substanz und die Wiederkehr der Elemente in der ehemischen Auflösung. Jahrb. Philos., Paderborn, 19, 1905, (402–418).

Griffin, J. J. Atoms and ions, a century of chemical theory. The Catholic University Bulletin, Washington, D.C., 8, 1902, (193-209).

Hinrichs, G. D. Die induktive Bestimmung der näheren Bestandteile der chemischen Elemente. ChemZtg, Cöchen, 29, 1905, (120-122).

The proximate constituents of the chemical elements. [Mit Erwiderung von R. Wegscheider.] l.e., (660).

Hönig, S. Das Gesetz der Atomattraktion. (Ungarisch, Math. Termt. Ert., Budapest, 23, 1905, (512-554).

Jorissen, W. P. Atome und Moleküle; Elemente und Verbindungen (Sammelreferat). (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (709–720).

Kauffmann, H. Anfspaltung der Elemente. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1393–1397).

**Langevin**, P. Les ions de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sei., **149**, 1905, (232-234).

Landlin, J. The theory of radioactive disintigration. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (153–157).

**Lebedinskij**, V. K. Étude élémentaire de l'énergie. (Russe) St. l'eterburg, 1904, (IV+120+2).

Marchlewski, L. La philosophie des sciences. Constitution de la matière au point de vue chimique. (Polish) Przegląd polski, Kraków, **148**, 1903, (25-40).

McClelland, J. A. On secondary radiation and atomic structure. Dublin, Sci. Frans. R. Soc., (Ser. 2), 9, 1905, (1-8).

Meyer, R. J. und Gumperz, A. Einheitlichkeit des Thoriums. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (817).

Mills, J. E. Molecular attraction. J. Physic. Chem., New York, X.Y., 8, 1904, (383-415, 593-636).

Nipher, F. E. Present problems in the physics of matter. [St. Louis, Mo., 1905, (24).

Raveau, C. L'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (348–349).

Reuterdahl, A. Das radioaktive Atom. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1901, (116-120).

Reychler, A. Considérations à l'appui de la thèorie des "ions mobiles." Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (307-320). Robertson, P. W. The association of the fatty acids and their esters and the arrangement of atoms in space. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **37**, 1905, (577-580).

Rudolph, H. Unzulässigkeit der gegenwärtigen Theorie der Materie. Coblenz, 1905, (36).

Rutherford, E. Der Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (103–127).

Present problems in radioactivity. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (5-34).

**Saurel**, P. On indifferent points. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., **9**, 1905, (556-557).

Schmatolla, O. Neue Entdeckungen aus dem Gebiete der Chemie und Physik. Die unbegrenzte Teilbarkeit der Masse, der Aufbau der Körper. Die Grundgesetze der Bewegungen im Weltall Die Ursachen der Grenzen der irdischen Wachstum- und Grössen-Verhältnisse. Berlin, 1904, (III+84).

**Soddy**, F. Die Entwickelung der Materie enthüllt durch die Radioaktivität. Leipzig, 1904, (64).

Spring, W. Limite du visibilité de la fluorescence et sur la limite supérieure du poids absolu des atomes. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (297-305).

Traube, I. und Teichner, G. Die kritische Dichte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (134-436).

Vaubel, W. Beziehungen zwischen den Grössen der Molekularkomplexe und den Ausdehnungskoëfizienten in den verschiedenen Aggregatzuständen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (503-508).

Weels, J. D. van der. L'état liquide et l'équation d'état. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (7–46).

Wegscheider, R. Grösse der Kristallmolekule. [Festschrift 1. Boltzmann.] Leipzig, 1901, (367-372).

Wind, C. II. Elektronen und Materie. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (485–194).

Winkler, C. Radioactivité et matière. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (481-484). Zenghelis, C. Verdampfung fester Körper bei gewöhnlicher Temperatur. [Radioaktive Emanation.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (219-224),

#### Classification of Elements.

Abegg, R. Die 8. Gruppe des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1386-1388).

dnung der Elemente. l.c., (2330-2334).

Ackroyd, W. The luminiferous ether as an element. Chem. News, London, 91, 1905, (16).

Barvír, J. Uebersicht der wahrscheinlieh geraden Reihen einiger Elemente bezüglich ihrer Dichte und des Atomgewichtes für einzelne Gruppen des Mendeljefischen Systems. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (2).

Baskerville, C. Zur Klarstellung der Thoriumfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1441).

verifizierte und nichtverifizierte Elemente. (Holländische Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (741–749, 753–762).

Biach, O. Regelmässigkeiten in homologen Reihen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (43-64).

Boissondy, J. de. Les gaz monoatomiques, le mercure, le thallium, le plomb, l'or dans la classification. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (728-734).

Čičerin, B. N. Lois de formation des éléments chimiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (359-101).

**Guye**, P. A. Poids atomique de l'azote, Rev. gén. sei., Paris, **16**, 1905, (755-772).

Köthner, P. Versuche einer chemischen Auffassung des Weltäthers. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1901, (370–371).

der Elemente. *I.e.*, (374–376).

**Ostwald,** W. Elemente und Verbindungen. Ann. Natphilos., Leipzig, **3**, 1901, (355-377); Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1901, (377-402, av. 5 fig.).

Ramsay, Sir W. Periodic arrangement of the elements. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **58**, 1901, (24162–24161).

Regnani, F. La teoria atomica ed il comune elemento dei semplici chimici.

Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, **20**, 1903, (269–286).

**Rudorf,** G. Das periodische System, seine Geschichte und Bedeutung für die chemische Systematik. Hamburg u. Leipzig, 1904, (XV + 370).

Tanatar, S. M. L'atomicité et le poids atomique du beryllium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (82-86).

Traube, I. Die Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume und Gedanken über die Systematik der Elemente. Zs. anorg. Chem., Ilamburg, 40, 1904, (372–384).

Tutton, A. E. H. Die Stellung des Ammoniums in der Alkalireihe. Eine Untersuchung des schwefelsauren und des selensauren Ammonium-Magnesiums und Ammonium-Zinks. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (321–380).

Topische Axen und die topischen Parameter der Alkalisulfate und -selenate. *l.c.*, (381–387).

wendt, G. Zur Frage der neuen, gasförmigen Elemente und des Systems der Elemente. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (7.13-744).

Werner, A. Ausbau des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (914–921).

Zur periodischen Anordnung der Elemente. l.c., (2022–2027).

## Valency.

**Abegg**, R. Valenztheorie. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (116-121).

Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. 11. Gegenseitige Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. *l.e.*, 44, 1905, (379–107).

Valenzbegriff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (122-124).

**Aschan**, O. The pentavalent nitrogen atom. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (517–518).

Bauer, H. Kohlenstoffdoppelbindung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (201–210).

Billitzer, J. Zum Valenzbegrilf. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (81–82).

Decker, H. Beziehungen des doppelt gebundenen Kohlenstoffs zum Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2493-2511).

**Forcrand**, de. Valeur de l'atome d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (764-767).

Gössling. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (628).

Martin, G. The condition which determines the chemical similarity of elements and radicles. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (562-572, with text fig.).

Nold, A. Zur Valenzfrage. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (174-175).

Spengloff, O. Ueber dreiwertigen Kohlenstoff. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (93-95).

Straus, F. und Müller, R. Phenylacetylenkupfer.—2. Die Bromirung des Diphenyldiacetylens.—3. Die Addition von Wasserstoff an Diphenyldiacetylen und Tolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190–265).

## Allotropy.

Cohen, E. und Goldschmidt, E. Zinn. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (225).

Dvorszky, B. Die Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen. (Ungarisch) Orv.-Ternt. Ért., Kolozsvár, II. Fermt. sz., 26, 1904, (75-85). [1130 7050].

**Heteren**, W. J. van. Die angebliche Allotropie des Goldes. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (47–53).

**Koppel**, J. Die allotropen Modifikationen der Elemente. Natw. Rdsch., Braunschweig, **19**, 1904, (249–251, 261–263).

**Longinescu**, G. G. Polymérisation des liquides organiques. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (289–295).

Polymérisation des corps organiques à l'état solide. *l.c.*, (296–301).

Polymérisation des corps anorganiques à l'état liquide et à l'état solide. *Le.*, (391–399).

**Paal**, C. und **Koch**, C. Tellur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (534-516).

Schenck, R. Ueber den roten Phosphor. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (117-118).

gegenseitigen Beziehungen der verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2130–2143).

Siebert, W. Modifikationen des Arsens und Antimons. Diss. Berlin, 1905, (47).

Smith, A., Holmes, W. B. und Hall, E. S. Zwei flüssige Aggregatzustände des Schwefels, SA und Sp., und deren Uebergangspunkt. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1005, (602–625).

Steinmetz, H. Umwandlungsvorgänge polymorpher Substanzen. *t.e* (419–466).

Stock, A. und Siebert, W. Modificationen des Autimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3837-3844).

## Constitution and Isomerism. Inorganic Compounds.

Abegg, R. Konstitution der Bichromate. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (108-112).

———— und Spencer, I. F. Thallium-oxalate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (406–411).

Arbuzov, A. E. Constitution de l'acide phosphorique et de ses dérivés. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (VIII+151).

Bellucci, J. und Parravano, N. Stanniverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (142–165).

Bernthsen, A. Formel der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1048–1056).

Binz, A. Konstitution des hydroschweftigsauren Natriums. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II,1, 1905, (104).

Biron, E. Les chlorostannates des types: Me'<sub>2</sub>SnCl<sub>6</sub>, et Me''SnCl<sub>6</sub>. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (489–518, 933-947).

Bucherer, H. und Schwalbe, A. Hydrosulfite. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1447-1452).

Cameron, A. T. Derivatives of the sesquioxides. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (722-736).

Coblentz, W. W. Water of constitution and of crystallization. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, 252-258.

Ditz, H. Die Ansicht von Tarugi über die Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1690–1693).

Fulda, W. Merkurikomplexen, die verschiedene Anionen besitzen. Diss. Breslau, 1904, 42.

Gerasimov, D. G. Affinité des oxydes alcalins avec les anhydrides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1288-1303).

**Groschuff**, E. Jodsäure. Zs. anorg. ('hem., Hamburg, **47**, 1905, .331–352').

Gross, T. Zerlegbarkeit des Siliciums. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (48-50).

Grossmann, H. Komplexbildung des Quecksilberrhodanids. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1905, 356-369.

Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogen- und dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 640-643).

bindungen der Metallrhodanide mit organischen Baseu. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 46, 1605, (361–405).

**Groth**, P. Crystal structure and its relation to chemical constitution. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (505–509).

Hantzsch, A. Zur Constitution der Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, 12161-21641.

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, 1901, (35).

Hoffmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267–275).

Hofmann, R. Nachweis von Komplexbildungen bei Säuren mit Hilfe der Ischydrie. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, 59-61).

Kieser, A. J. Silicium. Diss. Würzburg, 1905, 45.

Koch, A. Die aus dem grünen Chromchlorid- (Bromid) Hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen. Diss. Tübingen, 1904, (42).

Küster, F. W. und Heberlein, E. Polysulfide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 53-84).

Labendzinski, S. Konstitution der gelösten Schwermetallsalze auf Grund von Potentialmessungen. Diss. Breslau, 1904, 500.

Le Bel, J. A. Constitution de l'ammonium. Journ. Chim. Phys., Geneve, 2, 1904, (340-346).

Lendle, L. Isomerieerscheinungen bei Phosphiten. Diss. Würzburg, 1902, (63).

Ley, H. Salzlösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (973-978).

alze. Zs. Elektroch., Ilalle, **10**, 1904, (954-956).

Manchot, W. und Kieser, A. Constitutionsbestimmung von Siliciden. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (356-363).

Miłobędzki, T. Tautomérie de certains composés de l'acide phosphoreux. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (884–885).

Prandtl, W. Complexe Verbindungen des funfwerthigen Vanadins mit vierwerthigen Elementen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1305-1310).

Rosenheim, A. und Levy, W. Platinphospherhalogenverbindungen und ihre Derivate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (34-47).

—— und Müller, P. Ferriacetoverbindungen. *l.e.*, **39**, 1904, (175– 186).

Ruer, R. Metazirkonsäure, ein der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. l.c., 43, 1905, (282–303).

———— und Levin, M. Zirkonschwefelsauren, l.c., 46, 1905, (449– 455).

Ruff, O. und Albert, K. Siliciumchloroform. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2222-2243).

Sabbath, S. Konstitution der Silberammoniakverbindungen. Diss. Rostock, 1903, (79).

Sand, J. und Burger, O. Complexe Molybdanrhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3384-3389).

Sarow, W. Konstitution der schwefligen Saure und ihrer Derivate. Diss. Berlin, 1905, (68). schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, (69, mit 3 Taf.).

Scharizer, R. Chemische Constitution und Genese der natürlichen Eisensulfate. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (209-225).

**Schick**, G. I. Isomerieerscheinungen bei Hypophosphiten. II. Phosphine. Diss. Würzburg, 1903, 53).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 70-90).

Weinland, R. F. und Fridrich, W. Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3784–3787).

# Constitution and isomerism. Organic compounds.

Aschan, O. Chemie der alicyklischen Verbindungen. Braunschweig, 1905, (XLV+1163).

Čelincev, V. V. Analogie entre les combinaisons chimiques organiques oxygénées et azotées. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 624-625).

Dutoit, P. et Fath, A. Polymerisation de quelques oximes aliphatiques. Journ. Chim. Phys., Geneve, 1, 1903, (358–378).

Eisenach, H. Konstitution der beiden Modifikationen des α-Ortho- nitrosoresoreinmonoäthyläthers und α-Ortho- nitrosoresoreinmonomethyläthers. Diss. Erlangen, 1904, (52).

Flürscheim, B. Substitutionsgesetzebei aromatischen Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, (497-539).

Gomberg, M. und Cone, L. H. Triphenylmethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1332-1344, 2417-2458).

Hantzsch, A. Zur Molekulargrösse von Salzen in indiferenten Lösungen, [Constitution des Dimethylammoniumehlorids in Lösung.] Le., (1015– 1048).

und Thompson, K. J. Isomerie der sogen. Benzolazoryanessigester. *l.c.*, (2266–2276).

Inouye, K. Vorkommen einer Lävulinsäure bildenden Atomgruppe in Nu-

cleinsäuren, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (117–120).

Jacobson, P., "Triphenylmethyl"-Frage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, 196.

Kauffmann, H. Der moderne Stand der Benzoltheorie. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, 289-290, 313-315).

—— und Beisswenger, Λ. Benzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 190**5**, (789-793).

und Grombach, A. Benzol. l.c., 791-801).

Kekulé. A. Konstitution und Metamorphosen der chemischen Verbindungen und über die chemische Natur des Kohlenstoffs. Leipzig, 1904, (89, mit I Taf.).

König, B. Räumliche Benzol-Formel. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 30%.

Konovalov, M. I. et Miller, K. Transformation originelle spontanée du benzophénonoxime. Russ.) St Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 4125-1126).

Litter, H. Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden, 1905, (99).

**Lloyd**, J. A. Nitraniline und Nitrosomiline als Pseudobasen. Diss. Würzburg, 1903, (68).

Loew, O. Zur Konstitutionsfrage der Eiweisskörper. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, 604-605;

Lowry, T. M. Dynamic isomerism. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (193-221)

Meyer, E. von. Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Nitrile. Leipzig, Ber ties. Wiss., math.-phys. Kl., **57**, 1905, 324-352).

Meyer, R. und Spengler, O. Zur Constitution der Phtaleinsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (1318-1333).

Michael, A. Zur Geschichte der Theorie über die Bildung und Constitution des Natracetes-sigesters. *l.c.*, (1922-1937).

Müller, P. T. Les pseudo-acides. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (417-423). Neuberg, C. und Silbermann, M. Die Konfiguration der Glycerinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (134-146).

Oberheide, F. Die Isomeriefrage in der Reihe der asymmetrischen Tolylammoniumsalze nebst neuen Beobachtungen über sterische Hinderung. Diss. Tübingen, 1903, (39).

Pilat, S. Intramolekulare Veränderungen der Cyanursäure und ihrer Salze. Diss. Krakau, 1905, (37).

Pinner, A. Pilocarpin und dessen Umwandlung in eine neue Modification. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2560–2561).

**Pohl**, W. Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Rabe, P. und Rahm, F. Hagemann'scher Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (969-973).

Reinking, K., Dehnel, E. und Labhardt, H. Aldehydschweftigesaure Salze. l.c., (1069-1080).

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (1) camphorquinonephenylhydrazone, (2) acetaldehydephenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1298–1302); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181).

Roemwolt, G. Zur Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg, 1902, (75).

Rosenheim, A. und Stadler, W. Complexsalze von Thiosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2687–2690).

Rupe, H. und Schlochoff, P. Synthese und Constitution der Cinensäure. *Le.*, (1502–1507).

Sabatier, P. et Senderens, J. B. Application aux nitriles de la méthode d'hydrogénation directe par catalyse: synthèse d'amines primaires, secondaires et tertiaires, Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (182-186).

Schlenk, W. Mctall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Mctallverbindungen. Diss. München, 1905, (51).

Schmidt, O. Neue Bildungsweise von Diazoverbindungen und eine allgemeine Methode zur Constitutionsbestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3201–3210, 4022–4023).

Schneider, M. Wie gelangt man zu einem einheitlichen System der Kohlenstoffverbindungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (985).

Scholl, R. Nitrimine und Nitriminsäuren. I. Theoretischer Theil. I. Constitution der Nitrimine. 2. Zur Tautomerie der Nitrimine. 3. Ueber die engere Constitution der Gruppen N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> und N<sub>2</sub>O.OH und den Bildungsmechanismus der Nitrimine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (1–35).

Schultz, G. Naphtalinderivate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin, 1904, (874–877).

Straus, F. Acetylenbindung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

Teichner, II. Zur Constitution der Oxyazokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3377-3380).

Thiel, A., Schumacher, A. und Roemer, H. Zur Kenntniss der sauren Function des aromatischen Hydroxyls. *l.c.*, (3860–3862).

Stobbe, H. und Leuner, K. Zwei Dimethyl-cumyl-fulgensäuren und eine dritte Isomere. *l.c.*, (3897–3903).

Titherley, A. W. and Hicks, W. L. Labile isomerism among benzoyl derivatives of salicylamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1207-1229); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219-220).

Tschitschibabin, A. E. Triphenylmethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (771-773).

Tschugaeff, L. Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimid-kupfer-Derivate. *l.c.*, (2899–2914).

Waters, L. I. Abkömmlinge des Benzylmercaptans und ihre Bedeutung für Kondensationsreaktionen mit der CO-Gruppe. H. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren. Diss. München, 1905, (39).

Wolverkamp, M. E. Die Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, 1904, (40).

Wurster, C. Oxydation und Reduktion. [Nachweis der Art der Bin-

dung des Sauerstoffatoms.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (690–692).

#### TAUTOMERISM.

Brühl, J. W. and Schröder, H. The desmotropic form of substances of the ethyl acetoacetate type in the homogeneous state and dissolved in neutral media. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (164–165); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1868–1873).

— — — Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem. Leipzig, **50**, 1904, (1–12); **51**, 1905, (1–18, 513–511); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.), **8**, 1905, (119–164, 182–200, 246–276).

**Dimroth**, O. Desmotrope Verbindungen. Leibigs Ann. Chem., Leipzig. **338**, 1905, (143–182); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (137–139).

Dixon, A. E. and Hawthorne, J. The tautomerism of acetyl thiocyanate. [The action of acetyl thiocyanate on aniline at different temperatures.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (468–481); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121–122).

**Eberhardt**, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. [Desmotropiefälle.] Diss. Tübingen, 1903, (55).

Erlenmeyer, jun., E. Bildung von Liebermann's Isozimmtsäure bei der Trennung der Allozimmtsäure mit Hülfe von Brucin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2562–2565)

Die zweite räumlich isomere Componente der Allozimmtsäure. *l.e.*, (3496–3499).

Trennung der Zimmtsäure in räumlich isomere Componenten. l.c., (3499-3503).

Goldschmidt, H. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. *l.e.*, (1096–1098).

Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (5–7).

Hörlein, II. Tautomerieerscheinungen bei Verbindungen vom Typus des Acetessigesters. Diss. Jena, 1905, (40).

Jaeger, F. M. Benzylphtalimid und Benzylphtalisoimid; ein erster Beitrag zur Erforschung des Zusammenhanges zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (371–376).

Lockemann, G. und Liesche, O. Aethylenphenylhydrazin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (14–50).

Michael, A. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (22-

Ney, W. Zusammenhang von Farbe und Konstitution bei tautomeren Verbindungen untersucht au den Fluorenoxalsäureestern. Diss. Tübingen, 1904, (V + 51).

Rabe, P. Vermeintlicher Fall von Desmotropie, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (328–355).

**Stahl**, H. Zwei neue Desmotropiefalle in der Triazolreihe. Diss. Tübingen, 1901, (80).

**Zelle**r, T. Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen, 1904. (62).

#### Stereoisomerism.

Arnold, A. Stereochemische Studien. Diss. Strassburg i. E., 1904, (79).

Bischoff, C. A. Materialien der Stereochemie in Form von Jahresberichten bearb. Bd. 1: 1894-1898. Mit systematischem Inhaltsverzeichnis für 1894-1902. Bd. 2: 1899-1902. Mit alphabetischem Sachregister für 1891-1902. [Teilw.mitbearb.v. E. Wedekind n. P. Walden.] Braunschweig, 1904, (CXXXVI+840; 841-1977).

Bouveault, L. und Wahl, A. Stereoisomere Dioximido-buttersäureester Nussberger's. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (926–931).

Bredt, J. Räumliche Konfiguration des Kamphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (91-127, mit 1 Taf.).

Buchner, E. und Heide, R. von der. Spiegelbildisomerie bei Carbonsäuren des Cyclopropans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3112-3119).

**Cohen**, J. B. and **Armes**, H. P. The relation of position isomerism to optical activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids.

[With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. chem. Soc., **87**, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (218).

Dakin, H. D. The fractional hydrolysis of optically inactive esters by lipase. Part H. [Formation of optically active products.] J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (199-206).

Fränkel, S. Stereochemische Konfiguration und physiologische Wirkung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (290-308).

Frankland, P. F. and Done, E. The resolution of inactive glyceric acid by fermentation and by brucine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (618-625); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (132).

Hantzsch, A. The constitution and colour of diazo- and azo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (289-295).

chamie. Leipzig, 1904, (VIII+188).

Jungius, C. L. Umlagerung zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Bemerkung hierzu von C. Tanret. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97–108); **53**, 1905, (692).

**Kipping**, F. S. Isomerism of α- bromoand α- chloro-camphor. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (125–126).

Kondakow, I. Stereoisomere Menthole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (185-193).

McKenzie, Λ. The asymmetric synthesis of l- lactic acid. The optical activity of fermentation lactic acid Lindon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1373-1383); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 224.

and Thompson, H. B. Racemisation phenomena during the hydrolysis of optically active menthly and bornyl esters by alkali, *Le.* (1040–1022); [abstract] Proc. *Le.*, (184).

Marckwald, W. und Paul, D. M. Umwandelling von Raceinkorpern in die optisch-activen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (810–8+2).

Mohr, E. Spaltbarkeitsbeweis ehne direkte Spaltung und ohne Zuhmenahme optisch aktiver Substanzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (305–357).

**Pfeiffer**, P. Zur Stereochemie des Chroms. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, I, 1905, (111-112).

Zur Bestimmung der Configuration stereoisomerer Chromsalze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (283–305),

Pope, W. J. Stereochemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (132-147).

Scholtz, M. Isomere Coniniumjodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3627–3638); **38**, 1905, (595–600); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11,1, 1905, (207–209).

und Pawlicke, P. Die stereoisomeren Conhydriniumjodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1289-1295).

Sidgwick, N. V. Interaction of metallic cyanides and organic halides. London, Proc. chem. Soc., **21**, 1905, (120–121).

Smiles, S. An asymmetric synthesis of quadrivalent sulphur. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (450–461); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (92–93).

**Stewart**, A. W. The transmutation of geometrical isomerides. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (73-74).

Stoermer, R. und Simon, M. Geometrisch isomere Perivate des Diphenylathylens und deren Configuration. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (1-13).

Thomas, Miss M. B., and Jones, H. O. Some optically active nitrogen compounds. [Phenylbenzylisopropylmethylammonium iodides and phenylbenzylisoamylmethylammonium iodide.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (33–34).

Votoček, E. Antipoden-Isomere der Rhodeose und Facose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3859–3862); Zs. Zuckind., Prag. **29**, (1904-5), 1905, (230– 233).

ISOMERISM OF NITROGEN COMPOUNDS.

Amann, M. Zur Frage der Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Ein Beitrag zur Frage der Existenz stereoisomerer Anilverbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (43).

Angelucci, C. Constitution der N.O.—Gruppe der von den Oximen abgeleiteten Pernitrosoverbindungen Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (172–182).

**Anselmino**, O. Isomere Schiff'sche Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3989-3997).

Cain, J. C. Zur Constitution der Ammoniumsalze. *l.e.*, (2715–2716).

Cordier, V. Wahrscheinliche Stereoisomerie des Stickstoffs beim Guanidinpikrat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (105-109).

Graf, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. Diss. Würzburg, 1903, (63).

Harvey, A. W. α-Benzylphenylallylmethylammonium compounds: a complete series of four optically active salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1481-1487): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228-229).

Jones, H. O. A further analogy between the asymmetric nitrogen and carbon atoms. *l.c.*, (135–144); [abstract] Proc. *l.c.*, (10).

The stereoisomerism of substituted ammonium compounds. *l.c.*, (1721–1735); [abstract] Proc. *l.c.*, (237–238).

The absence of isomerism in substituted animonium compounds. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (169).

**Kipping**, F. S. Isomeric salts of the type  $NR_1R_2H_3$ . A correction. Isomeric forms of d-bromo- and d-chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124-125).

**Koech**, R. Constitution und Umformungen des Menthonisoxims. Diss. Göttingen, 1904, (44).

Tschugaeff, L. Komplexe Verbindungen der α-Dioxime. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (144–169).

Wedekind, E. The asymmetric nitrogen atom. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (518-522).

Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniumsalze und die Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83-86).

Zur Kemntniss des asymmetrischen Stickstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1838-1844).

## Constitution of alloys.

Anton, A. Eisenkohlenstoffverbindungen und Konstitution des Kohlenstoffeisens. Diss, techn. Hochschule. Berlin, 1905, (57).

Bajkov, A. A. Alliages de cuivre et d'antimoine et phénomènes de la trempe observés dans ces alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (111-165, av. pl.).

Bolton, W. von. Das Tantal, seine Darstellung und seine Eigenschaften. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (45–51).

Boynton, H. C. Sorbitic steel. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass. 7, 1904, (170-480, with text fig.).

Dewar, Sir J. et Hadfield, R. A. Action de la température de l'air liquide sur les propriétés mécaniques du fer et de ses alliages. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (556-574).

Evangulov, M. G. et Volodin, S. P. Métallographie. (Russe) St. Peterburg, 1901, (VI+289+1 av. 258 fig. dans le texte).

Flavickij, F. M. Lois de l'action réciproque des substances solides daus les mélanges réfrigérants et dans les alliages entectiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (862-875).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (477-495, mit 2 Taf.).

Goecke, E. Zur Metallographie der Eisen-Kohlenstofflegierungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (134–438).

Grube, G. Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117–130, mit 1 Taf.).

\_\_\_\_\_ Magnesium-Aluminiumlegierungen. l.c., **45**, 1905, (225-237, mit 1 Taf.).

Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium. Le., 46, 1905, (76-93, mit I Taf.).

Guertler, W. und Tammann, G. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. A.c., 45, 1905, (205-224, mit 1 Taf.).

— Verbindungen des Eisens mit Silicium. l.c., **47**, 1905, 4103-179, mit 1 Taf.).

Hadfield, R. A. Iron and steel alloys. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, 3-21, with text fig.).

Heyn, E. Mikroskopische Untersu-chung der Legierungen. [Eisen.] Berlin, Verh. Ver. tiewerbil., 83, 1904, (355–397, mit 31 Taf.).

Die Metallographie im Dienste der Hüttenkunde, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, 452–488, mit 3 Taf.).

——— und Bauer, O. Kupfer. Berlin. Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904. (137-117, mit 1 Taf.).

Hüttner, K. und Tammann, G. Legierungen des Antimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-141, mit 1 Taf.).

Kurbatov, V. Ja. Structure de l'acier trempé. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1521– 1539, av. 1 pl.).

Kurnakow, N. S. und Stepanow, N. I. Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (177-192, mit 2 Taf.).

Levin, M. Gold-Thalliumlegierungen. l.c., 45, 1905, 31-38.

l.c., (238-242).

Mathewson, C. H. Verbindungen von Natrium mit Zinn. *l.c.*, **46**, 1905, (91-112).

Mönkemeyer, K. Zink-Antimonlegierungen. Lx., 43, 1905, (182-196, mit 1 Tal.).

Tellur-Wismut. l.c., 46, 1905, (115-422).

Moldenke, R. Physics of cast iron. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (357-364, with text fig.).

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (421-445, mit 3 Taf.).

Petrenko, G. I. Silber-Aluminium-legierungen. l.c., 46, 1905, (49-59, mit 1 Taf.).

**Sackur**, O. Kupfer-Zink-Legirungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2186-2196).

Smith, G. McP. The action of sodium amalgam on solutions of potassium salts, and of potassium amalgam on solutions of sodium salts. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (208–213).

Stead, J. E. The segregatory and migratory habit of solids in alloys and in steel below the critical points. Reprint.] The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (139-159, with text fig.).

Structure of an alloy which, on freezing, separates into solid solutions and a cutectic. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (258–259, with text fig.).

Stepanov, N. 1. Alliages du magnésium avec le bismuth. (Russ) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1285-1286).

Tammann, G. Aluminium-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamlurg, 48, 1905, (53-60).

Tittler, R. Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig, 1903, (72).

Tuturin, N. N. Propriétés thermoélectriques des alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1119); 37, 1905, (proc.-verb. 1286-1287).

Vogel, R. Gold-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (11–23, mit 1 Taf.).

46, 1905, (60-75, mit 2 Taf.).

Wüst, F. Eisenkohlenstofflegierungen höheren Kohlenstoffgehaltes. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (240–264, mit 4 Taf.).

Žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, [proc.-verb. 1281–1285].

## Physical Properties in relation to structure.

Dreaper, W. P. Theory of dyeing. Part II. Pseudo- and de- solution. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (223-228).

Hartley, W. N. Chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1822-1831; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (107).

**Kauffmann**, II. Zusammenhang zwischen Fluoreszenz und chemischer Konstitution. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (66).

Praetorius, W. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldehydphenolen. Diss. Würzburg. Leipzig, 1902, 556).

Pringsheim, H. H. Gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3354-3356).

Reitzenstein, F. und Runge, O. Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankohlenstoff auf den Farbeharakter der Triphenylmethanfarbstoffe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (57-132).

**Zschimmer**, E. Die physikalischen Eigenschaften des Glases als Funktionen der chemischen Zusammensetzung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (629-638).

## Acid and basic properties.

**Auerbach**, F. [Saure Natur des Formaldehyds.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2833–2836).

Baeyer, A. Dibenzalaceton. Basische Eigenschaften des Kohlenstoffs. *l.c.*, (569-590, 1156-1164).

Feder, E. Basicität der Alkaloide, geprüft au ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. Diss. Strassburg i. E., 1904, (107).

**List**, G. Relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. Diss. Tübingen, [1905], (59).

Pinoff, E. J. Diaguose von Pseudo-Säuren in festem Zustande durch die Ammoniak-Reaktion. Diss. Würzburg, 1903, (125).

Siegfried, M. Eine neue Reaktion amphoterer Körper. Leipzig, Ber. Ges.

Wiss., math.-phys. Kl., **57**, 1905, (34–

Tubandt, C. II. Anwendung der Invertirungsmethode zur Bestimmung des Säurecharakters organischer Verbindungen und der relativen Stärke solcher Sänren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (41-93).

Walker, J. Theorie der amphoteren Elektrolyte. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (706–716).

# 7050 CONDITIONS AND LAWS OF CHEMICAL CHANGE.

Armstrong, E. F. [Mechanism of the condensation of glucose.] London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (592–599).

The mechanism of fermentation. l.c., (600-605).

Armstrong, H. E. The mechanics of fire. [The mechanism of the combustion of hydrogen, hydrocarbons, carbon monoxide and carbon.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (473-482).

Campbell, N. R. Radioactivity and chemical change. Phil. Mag., London, (ser. 6), 9, 1905, (545-549).

Dawson, H. M. Der Mechanismus der Enzym- und Fermentwirkung. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (677-680, 701-703).

Euler, H. Lösungen von Ammoniakund Aminsalzen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (133-142).

 $\frac{1.c.}{(203-220)}$ . Komplexbildung. l.c.

Guédras, M. P. S. Éthérification de la glycérine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1034).

Haber, F. und Oordt, G. van. Bildung von Ammoniak aus den Elementen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (111-115; 44, 1905, (341-378).

Harzer, A. Reaktivität des Sulfuryls. Diss. Göttingen, 1901, (62).

Hauser, O. Die Sulfate der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (185-204).

Henri, V. Gesetze der Enzymwirkung und heterogene Katalyse. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1905, (790-794, 948).

Lewis, G. N. Hydration in solution. Bureau of government laboratories. Chemical laboratory, No. 30, Manila, 1905, (21-27).

Lumsden, J. S. [The affinity constants of heptoic, hexabydrobeazoic and benzoic acids.] London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Martin, G. Causes why an element often passes from one grade of combination to another without giving rise to intermediate compounds. Chem. News, London, 92, 1905, (185–187).

Menšutkin, B. N. Éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bromure et de l'iodure de magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1161–1185).

posés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les étherssels, (Russ.) *l.e.*, (1186-1216, av. pl. XXIX-XXXII).

Montague, P. J. . . . Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (105-131).

Petrenko-Kritschenko, P. und Konschin, A. Leichtigkeit der Bildung ringformiger Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (51-59).

Rabbethge, O. Stereochemische Studien in der Zimmtsäurereihe. Diss. Basel, 1904, (61).

Sand, J. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, (3642–3654).

Skraup, Z. H. Hydrolyse des Caseins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1901, (271-296).

Tuturin, N. Ethérification. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1901, (145–146).

Wislicenus, W. Acylgruppen, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (546–548).

# Conditions determinative of change.

Abegg, R. Zur Theorie der Grignard'schen Reactionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4112-4116).

Benrath, A. Einwirkung schwacher Säuren auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (238-243).

Berthelot, M. Emploi du tube chaud et froid dans l'étude des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (905-914).

Brandt, L. The sensitiveness of chemical reactions. [Transl.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23862).

Dvorszky, B. Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, 11. Termt. sz., **26**, 1904, (73–85).

Mohr, O. Die Lossensche Umlagerung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (133-149).

Moissan, H. Action d'une trace d'eau sur la décomposition des hydrures alcalins par l'anhydride carbonique et l'acétylène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (323-331).

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part III. Azo-derivatives of symmetrically disubstituted primary metadiamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (935-911); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

Roth, J. Intramolekulare Umlagerungen. Diss. Basel, 1901, (53).

**Sidgwick**, N. V. Interaction of metallic evanides and organic halides. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (120-121).

**Sudborough**, J. J. and **Davies**, T. H. Diortho-substituted benzoic acid. Part VI. Conversion of methyl into ethyl esters. *l.c.*, (87).

Suyver, J. F. [La transformation des  $\alpha$ - et  $\beta$ -trithiobenzaldehydes et d'autres trithioaldéhydes aromatiques stéréoisomères.] Pec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (55 $\gamma$ 30).

Zincke, T. und Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an Carbonylverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760).

### Catalysis.

Berl, E. Anwendung der Katalyse in der Photographie. Bul. Photoglob., Zürich, 9, 1904, (23–26).

**Bodländer**, G. Technische Bedeutung der Katalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (624–640).

Bredig, G. und Wilke, E. Periodische Kontaktkatalyse. Heidelberg, Verh. nathist Ver., (N.F.), 8, 1905, (165-181).

Euler, H. Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (127–131).

Hassler, F. Die Katalyse und ihre Anwendung in der Technik. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1510-1544).

Heermann, P. Färbereiprozesse. Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (335–339, 350–352, 417–423); 15, 1904, (76–78, 85–91, 108–112, 165–170, 183–188, 197–200, 214–219, 325–327, 345–347); 16, 1905, (66–70).

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques aux températures et pressions élevées. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (786-813, av. pl. XIII-XV).

Dissociation dans les réactions catalytiques. (Russ.) l.c., (813–835, av. pl. XVI et XVII).

Influence de la pression sur la catalyse. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, (proc.-verb. 1293-1294).

Catalyse réductrice. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 1295–1296).

Déhydratation sous l'influence du catalysateur Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1296).

et Lejbin, S. P. Transformation catalytique isomère des butylènes. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1901, (proc.-verb. 762-763).

et **Śulĭman**, G. G. Décomposition catalytique des acides organiques. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 764-765).

et **Tichockij**, N. L. Transformation catalytique isomère du vinyl-(p-7195) triméthylène. (Russ.) *l.e.*, **36**, (proc.-verb. 760-762).

Kullgren, C. Reaktionsgeschwindigkeit bei katalytischen Reaktionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (108– 116).

**Leontovič**, Vs. Matériaux pour la recherche de la catalyse. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (2 + 169).

Mailhe, A. Die Katalyse durch fein verteilte Metalle. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (462–465).

Nernst, W. Chemisches Gleichgewicht und Temperaturgefälle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (901-915).

Sabatier, P. La catalyse par les métaux communs. Rev. gén. sci., Paris, 6, 1905, (812-850).

L'hydrogénation par catalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (663–666).

Sand, H. J. S. Die Rolle der Diffusion bei der Katalyse durch kolloidale Metalle usw. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (641-656).

Vondráček, R. Katalyse und chemische Induction. (Čechisch) Čas. Prûm. Chem., Prag. 14, 1904, (110-115, 148-153).

### Inorganic.

Bach, A. Wirkungsweise der Peroxydase dei der Reaction zwischen Hydroperoxyd und Jodwasserstoffsaure, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3785–3800).

**Berl**, E. Die Arsensäureanhydridkatalyse des Schwefeltrioxyds. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (267–299); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (252–254).

Bodenstein, M. Kontakt-Schwefelsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (561–573).

Antimonwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (611–612).

des Kohlenoxydknallgases durch Kieselsäure. l.c., **53**, 1905, (166–176).

Bredig, G. und Fraenkel, W. Eine neue sehr empfindliche Wasserstoflionen-Katalyse. [Proportionalität von Wasserstoflionenkonzentration und Reaktionsgeschwindigkeit.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (525-528).

Bredig, G. und Weinmayr, J. Minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (839-847).

Brown, J. Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kalinmpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (314–333).

Jordis, E. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (938-940); 11, 1905, (223-221).

Jorissen, W. P. and Ringer, W. E. Die Wirkung von Radiumstrahlen auf Chlorknallgas. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (41-17).

Knietsch, R. Schwefelsäure-Kontaktverfahren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (614).

Kosmann, B. Zur Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats. ThonindZtg. Berlin, **27**, 1903, (1735–1737).

**Küster**, F. W. Schwefelsänre-Kontaktverfahren, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (72–74).

Lawis, G. N. Autocatalytic decomposition of silver oxide. Bureau of government laboratories. Chemical laboratory, No. 30. Manila, 1905, 15–19, with pl.); Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (310–326).

Litzendorff, J. Dijodkohlenstoff. Diss. Marburg, 1901, (35).

**Lockemann**, G. Katalytische Zersetzung von Arsenwasserstoff, Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (191–494).

Lucas, R. Schwefelsinre-Kontaktprozess, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (157–161).

Lunge, G.—Schwefelsäurefabrikation. [5] Intern. Kongress für angew. Chemie, L. Berlin, 1904, (603).

Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (1659-1663); **18**, 1905, (60-71).

Opi, E. Arsen als Kontaktgilt, Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (757-758).

Petrenko, G. I. Phénomènes catalytiques accompagnant la préparation de l'acide hypersulfurique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1081-1088); St. Peterburg, 1901, (7).

Raschig, F. Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1398-1120, 1777-1785); **18**, 1905, (1281-1323).

Reinhardt, C. Katalytische Wirkung verschiedener Substanzen auf die Umwandlung von Schwefeldioxyd und Luftsauerstoff in Schwefeltrioxyd. Diss. Zürich, 1904, (35).

Richardt, F. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladinndraht. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 38, 1904, (65– 91); Schillings J. Gasbeleucht., München 47, 1904, (566–570, 590–595); Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe, 1904, (83).

Rohland, P. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, 893-900); Erwiderung an Herrn Jordis. *l.c.*. 11, 1905, (129-130).

Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemente. Thonind-Z(g. Berlin, **26**, 1902, (605-608, 1617-1622, 1966-1971); **29**, 1905, (919-952).

Ruer, R. Elektrolytische Auflösung von Platin. [Knallgas-Katalyse.] Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1905, (661-681).

Schenck, R. Kohlenoxyd. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (551–559).

———— Chemische Vorgänge im Eisenhochofen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (21–34).

**Senter**, G. The rile of diffusion in the catalysis of hydrogen peroxide by colloidal platinum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (566–571); (Tebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (737–747); **53**, 1905, (601).

Sirk, H. Beschleunigung der Chlerentwicklung aus Kaliumchlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin, ein Beitrag zur Theorie der elektrolytischen Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (261–263).

Stock, A. Antimonwasserstolf. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (111–112).

Vondráček, R. Erklarung des Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platiuschwarzes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (21–10).

Winteler, F. Geschichte des Schwefelsäurekontaktprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1512–1516, 1651–1656).

wöhler, L. Platin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (592-597).

**Zimmermann**, F. Spaltung des Kohlenoxyds. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (758–762); Diss. Marburg, 1904, (79).

## Organic.

Böeseken, J. Réaction de Friedel et Crafts. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (6-18); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, [1905], (170-173), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 168-471), (Dutch).

Burns, P. S. Naphthalene. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (682).

**Ditz,** H. Naphthalin. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (581–582).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288–2290).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Die Oxydation von Benzaldehyd in Gegenwart von Essigsäureanhydrid. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (19-39).

**Lundén**, H. Katalyse von Aethylacetat durch Salpetersäure bei Gegenwart von Alkalinitraten. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (265–276).

Sabatier, P. Catalyse de l'aniline. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (617–618).

Sill, H. F. Gleichgewicht zwischen einer Stickstoffbase und organischen Säuren in verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (577-602).

**Stern**, E. Benzoinsynthese. *l.c.*, **50**, 1905, (513-559).

Ullmann, F. und Kipper, H. Methoxy-chlor-benzoësäure. (Katalytische Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2120-2126).

und **Sponagel**, P. Phenylirung von Phenolen. (Katalytische Wirkung des Kupfers.) l.c., (2211–2212).

und Zlokasoff, M. Arylsalicylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. (Katalytische Wirkung des Kupfers.) 1.c., 2111-2119.

(D-7195)

Visser, A. W. Autocatalysis and the transformation of γ-hydroxyacids, with and without addition of other acids, conceived as an ion-reaction. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (760–769), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (770–780), (Dutch).

Vondráček, R. Metalleinwirkung auf Saccharoselösungen. (Čechisch) Prag, Věstn. Ceské Spol. Náuk, **1904**, 19. Aufsatz, (8).

### Ferment action.

Barendrecht, H. P. Enzymwirkung, Zs. physik, Chem., Leipzig, 49, 11:01, (456-182).

Euler, H. Katalyse durch Fermente. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (420–477); Ark. Kemi, Stockholm, 2, No 8, 1905, (28).

Issajew, W. Hefekatalase, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., **42**, 1904, (102-116), **44**, 1905, (546-559).

**Liebermann**, L. Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloïdale Platinlosungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1901, (119–154).

und Genersich, W. von. Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. *l.e.*, (155–175).

Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch die Fermente des Malzauszuges. l.c., (176–200).

— Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse einiger Pflanzenextracte. l.c., (201–202).

Versuche über Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse uit einigen Extracten thierischen Ursprungs. Le., (203–206).

Guajakreaction; Wirkung der thierischen Schutzstoffe und Immunkörper mit einem Anhang über das Terpentinöl. *l.c.*, (207–226).

dalen Platins. *l.e.*, (233-234).

zur Guajakreaction die Gegenwart einer Katalase notwendig? *l.e.*, **108**, 1905, (489-498).

Vierling, II. Die Elemente der chemischen Kinetik mit besonderer Berücksichtigung der Katalyse und

3 x 2

Ferm-ntwirkung. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904. 249-250.

Wender, N. Die Hefe-Katalase. Alkohol, Berlin, **14**, 1994. (156, 162, 164).

# Dynamics of Change,

Abegg, R. Zur Geschichte des Massenwirkungsgesetzes, Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 2-3.

Biltz, W. und Gahl, W. Zerfall in Wasser gelösten Ammoniumnitrits und diesem verwandte Vorgänge. Le., 409-413.

Brunner, E. Theoretisches über Reaktionen, die in mehreren Stufen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, 89-96.

Bullerdieck, A. Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes für starke Elektrolyte. Diss. Göttingen, 1903, 790.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. The mechanism of the hydrogen sulphide reduction of nitro-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1257-1272; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 222.

Deussen, F. Inversionsversuche mit Flusssaure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 300-340, 408-430].

Euler, II. Chemische Dynamik der zellfreien Garung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, 53-73.

Goldschmidt, H. Reaktionskinetische Studien über Prozesse der organischen Chemie. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (729–734); Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (365–368); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, 588–594).

Ingebrechtsen, R. Kinetik der Reduktion durch Zinnhalogenüre in halogenwasserstoffsaurer Lösung. Diss. Zürich, 1904, 80).

Lobry de Bruyn, C. A. und Tijmstra, Bz. S. Mechanismus der Aetherbildung aus Halogenalkyl, bezw. Halogendinitrobenzol und Alkoholat. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, 456–142.

Martinsen, H. Kinetic of the reaction between acid and aromatic-organic compounds. (Norw.) Arch. Math. Naturv., Kristiania, 26, no. 6, 1901, (77). Muhs, G. Massenwirkungsgesetz bei der Auflösung schwer löslicher Verbindungen. Diss. Breslau, 1904, 46.

Plotnikow, J. Gesetzmässigkeit in der chemischen Dynamik. Zs. physik. Chem. Leipzig, **51**, 1905, 603-608).

Sudborough, J. J. and Roberts, D. J. Esterification constants of substituted acrylic acids. London, J. Chem. Sov., 87, 1905, 1840-1854; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (86).

Weyl, A. Messung von Diffusions-Potentialen konzentrierter Chloridlösungen. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, 33).

## Equilibrium and Phase Rule-GENERAL.

Bell, J. M. Dineric equilibria, J. Physic, Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, [534-555]; Diss, Cornell, 1905, (27).

and Trevor, J. E. The fundamental functions of one-component ideal-constituent gases. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (179-209).

Bodenstein, M. und Pohl, W. Gleichgewichtsmessungen an der Kontaktschwefelsäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (373–384).

Bodländer, G. Kaustizierung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11.1, 1905, 139-141; Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 186-187.

Bronn, J. Verkoppelte Reaktionen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 119-120).

Bugarszky, I. Einfluss des Mediums (Lösungsmittels) auf die Reaktionsgeschwindigkeit und auf die chemischen Gleichgewichtsverbältnisse. (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budapest. 23, 1905, (417–483); Budapest, 1905, 60).

Finckh, K. Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, '116-125'.

Hirniak, J. Die Bedeutung d. festeu, flüssigen u. gasartigen Phase im chemischen Gleichgewichte. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirol. Likarsk., 9, 1903, 1–42.

Hoff, J. II. van't. Einfluss der Aenderung der spezifischen Wärme auf die Umwandlungsarbeit. [Satz vom beweglichen Gleichgewicht.] Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (233-241).

Hoff, J. H. van't. La règle des phases. Traduit du Irançais. Russ.) Gorn. Žura., St. Peterburg, **80**, 1, 1904. [232-248).

Hollmann, R. Spaltung wasserhaltiger Mischkristalle. Zs. paysik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, 5507-594; **54**, 1905, (98-110).

Hugershoff, F. Apparat zur Demonstration des chemischen Gleichgewichtes nach Lehmann. Allg. Chem-Ztg. Apolda, 5, 1905, 25c; Allg. Chem-Ztg. Lübeck, 5, 1905, 82-83.

**Jouguet,** E. Loi des phases. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., **1903-1904**, 1904, 58-62.

Krogh, A. Tensi i, de l'acide carbonique dans la mer et influence réciproque de l'acide carbonique de la mer et de celui de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 806-898.

Laar, J. J. van. Some phenomena which can occur in the case of partial miscibility of two liquids, one of them heing anomalous, specially water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, 517-521 with 1 pl., (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (573–588 with 1 pl., (Dutch).

Different forms and transformations of the boundary-curves in the case of partial miscibility of two liquids. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, 636-546, with I pl., English: Amsterdam, Versl, Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 660-672, with I pl., (Dutch.)

Der genaue Ausdruck für die sogenannte molekulare Veranderung der kritischen Temperatur. (Hollandisch) Amsterlam, Chem. Weckbl., 2, 1905, (223-229).

Ley, H. und Wiegner, G. Metastable Zustande bei Reaktionen zwischen gastörmigen und festen Stoffen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 585-593).

Mehner, H. Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, 75– 94).

Meyer, J. Die Phasentheorie und ihre Anwendung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905 (359-408).

Meyerhoffer, W. Ein Problem der Affinitätslehre. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (513-603). Meyerhoffer, W. Ein altes Problem in neuer Beleichtung. Doppelte Zersetzung von festen Salzpaaren.] Handl. Ned. Nat Geneesk, Congres, **10**, 1905, 151-157.

Technische Anwendungen der Phasenlehre, Berlin, Verh, Ver. Gewerbfl., 84, 1905, SitzBer. 159-176;

Mittasch, A. Bemerkung zu der Arbeit von C. L. Jungius: Theoretische Betrachtung über Reaktionen, welche in zwei oder mehreren aufeinanderfolgenden Phusen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, 613.

Nernst, W. Chemische Gleichgewichte bei hohen Temperaturen. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, 76, 41904; 11,1, 1905, 492.

Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgangen, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, 426-431).

Osmond, F. Imperfect equilibrium in alloys, The Iron and steel Magazine, Boston, Mass. 7, 1901, (180– 487).

Pisarževskij, L. Valear de la constante d'équilibre d'une même rénetion d'uns des dissolvants différents. Russ, St. Peterburg, Žurn, russ, (iz.-chin. (d) sè., 36, 1904, 4076-4081).

Einluss des Le-ungsmittels auf d'e Gleichgewichtskonstante und die Beziehen dem elektrischen Leitvermogen und der intern Rebung. Zs. physik. Chem., Leipzig. 52, 1905, 179-195 .

Schenck, R. and Heller, W. Gleichgewichte im Hochoico — Stahl u. Eisen, Dusseldorf, 25, 1905, 1121-1121.

Smits, A. Contribution to the knowledge of the p-sand the p-T-lines for the case that two substances enter into combination which is dissociated in the liquid- and the gas-phase. Austerdam, Proc. Sci. K. Akad. We., 8, [1905], 200–208, with 2 pl., English: Ansterdam, Versl. Wis, Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], 192–200, with 2 pl., Dotch.

Visser, A. W. Reaktionsgeschwindigkeit und chemisches Gleichgewicht in homogenen Systemen und dereu Anwendung auf Enzymwirkungen. Zs. physik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, (257– 309). Volterra, V. Sul numero dei componenti indipendenti di un sistema, Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª) 12, 2 semestre, 1903, (417-419).

Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, 76, 1904, 11.1, 1905, 103-104).

Wegscheider, R. Phasenregel. (2. Erwiderung an Byk.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904 (357–363); Nachtrag. *l.c.*, **52**, 1905, (171–184).

#### BINARY SYSTEMS.

Aten, A. II. W. Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (386-398).

Chlor, Zs. physik, Chem., Leipzig, **54**, 1905, 55-97).

Bakhuis-Roozeboom, H. W. and Büchner, E. H. Critical terminating points in three-phrase lines with solid phases in binary systems which present two liquid layers. Amsterdam. Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (556-562), English; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (531-537), (Dutch).

**Duhem**, P. Les points d'entexie et de transition pour les mélanges binaires qui peuvent donner des cristaux mixtes. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, 631-77, 97-120.

Foerster, F. and Müller, E. Elektrolytische Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (502-503).

Franklin, E. C. Reaktionen in flüssigem Ammoniak. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (1–35).

Herold, I. Kaustilikation des Kaliumsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 1417–130).

Hinrichsen, F. W. und Watanabe, T. Abscheidung von Silber aus Schwefelselber bei Gegenwart von Quecksilber, [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (211-226).

Hüttner, K. und Tammann, G. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (215–227). Kahlenberg, L. und Schlundt, H. Liberation of hydrogen during the action of sodium on mercury. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (257-259).

Katayama, M. Equilibrium in strong binary electrolyte. (Japanese) Tokye, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (420-443).

Luther, R. and Sammet, G. V. Die Gleichgewichte $\Pi IO_3 + 5\Pi \xrightarrow{3m-2} + I_3\Pi_2O$ 

und 
$$\mathrm{IIBr}\Theta_3 + 5\mathrm{HBr} \xrightarrow{\gg} 3\mathrm{Br}_2 + 3\mathrm{H}_2\Theta$$
,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (293-295).

Narbutt, J. v. Die Schmelz-, Siedeund Dampfkurven (760 mm Druck) in den binären Systemen: Ortho-+Para-, Ortho-+Meta-, Para-+ Metabronmitrobenzol, und die Schmelzkurven der Gemische von Diphenylamin und Phenanthren. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (697-714).

Philip, J. C. and Smith, S. H. The freezing points of binary mixtures of organic substances: the behaviour of the dihydric phenols [catechol, resorcinol and quinol] towards p-toluidine, α-naphthylamine, and picric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1735–1751); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255).

Sammet, V. Die Gleichgewichte  $611+51'+10'_{2} \xrightarrow{**} 31_{2}+311_{2}O$  und

$$6H + 5Br' + Br\Theta'_{3 \leftarrow \#} 3Br_{2} + 3H_{2}\Theta$$
,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (641-691).

Schreinemakers, F. A. II. Die Natriumchromate. Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (211–220).

Smits, A. On the hidden equilibria in the p-x-diagram of a binary system in consequence of the appearance of solid substances. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (196-200, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis-Xat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (187-192, with 1 pl.), (Dutch).

Wijk, H. J. van. Das System Ueberchlorsaure und Wasser. (Holländisch) Zaandam, 1905, (78, with 1 pl.). [Equilibrium of liquid and gaseous phases.]

Bidet, F. Équilibre chimique du système: gaz ammoniac et chlorhydrate d'iso amylamine primaire. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 1264-265.

Büchner, E. H. Kritische Temperatur von Lösungen in flüssiger Kohlensäure. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (691-694).

Laar, J. J. van. Les courbes de plissement et leur point double chez les mélanges de substances normales, dans le cas que les volumes moléculaires sont inégaux. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (sér. 2), 10, 1905, (19-14).

Nernst, W. Zur Bildung des Wasserstoffsuperoxyds bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (710–713).

Tower, O. F. Die Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2945-2952).

Waals, J. D. van der. Properties of the critical line (plaitpoint line) on the side of the components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (271-280), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (230-240), (Dutch).

The properties of the section of the surface of saturation of a binary mixture on the side of the components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (280–289), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (240–249), (Dutch).

The exact numerical values for the properties of the plaitpoint line on the side of the components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (289-298), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet. 14, [1905], (249-258), (Dutch).

#### Watergas.

Allner, W. Bunsenflamme. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (1035-1041, 1057-1066, 1081-1086, 1107-1112); Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (96).

Haber, F. und Richardt, F. Das Wassergasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chemische Bestimmung von Flammentemperaturen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (809-815, 833-837, 864-869, 877-880).

**Jüptner**, Ii. Freiherr v. Zur Theorie des Wassergases. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904, 11, 1, 1905, (121-125).

smits, A. [Theoretische Betrachtung] über die Darstellung des uncarburirten Wassergases. (Holländisch) Het Gas, 's Hertogenbosch, 24, 1904, (70-84).

[Equilibrium of liquid and solid phases.]

Borodovskij, V. et Bogojavlenskij, A. Equilibre du système p-bromtoluol et p-dibrombenzol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (559-566, av. 1 pl.).

**Boulouch**, R. Mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (66-70).

Brown, J. The interaction of hydrochloric acid and potassium permanganate in the presence of ferric chloride. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (31–38); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (115–153).

Cox, A. J. Basische Quecksilbersalze. Diss. Breslau. 1904, (42).

**Davidson,** E. Die Zersetzung von Kaliumchlorat durch Salzsäure, eine Reaktion I. Ordnung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1047–1054).

Meerum Terwogt, P. C. E. Das System: Brom und Jod. [Diss. Amsterdam 1904.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905. (203-243).

Müller, A. Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glyzerin. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 320-325).

Pfeiffer, P. Hydrolyse des Zinnchlorids und Zinnbromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2466-2470).

Richards, T. W. and Bonnet, F. jun. The changeable hydrolytic equilibrium of dissolved chromic sulphate. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1903, (1-30).

Schreinemakers, F. A. II. Die Lithiumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (633– 639).

**Smith**, G. Mc.Ph. The action of barium amalgam on solutions of sodium and

potassium salts. J. Physic. Chem. Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (13–35).

Smits, A. Erscheinungen, welche auftreten, wenn die Faltenpunktskurve der Löslichkeitskurve begegnet. [System Aether-Anthrachinon.] Zs. physk. Chem., Leipzig, 51, 1905, (193-221); 52, 1905, (587-601).

Wyk, H. J. van. Das System: Ueberchlorsäure und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (1-52).

# [Equilibrium of gascons, liquid and solid pluses.]

Bakhuis Roozeboom, H. W. The different branches of the three-phase lines for solid, liquid, vapour in binary systems in which a compound occurs Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 1905], 455-160, English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (374-384), (Dutch).

Rossem, C. van. Einfluss langsamer Dissociation auf Phasengleichgewichte. (Hollandisch) Amsterdam, 1905, (72).

Waals, J. D. van der. The (T,x) equilibria of solid and fluid phases for variable values of the pressure. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 1905]. (193-195, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, 1905]. (185-187, with 1 pl.). Dutch.

#### TERNARY SYSTEMS.

Bakhuis-Roozeboom, H. W. and Aten, A. H. W. Gleichgewichte zwischen festen und flussigen Phasen in ternaren Systemen, welche pseudo-binar sind, mit awendung zur Erklarung anomaler Schmelz- und Lösungserscheinungen, Zsphysik, Chem., Leipzig, 53, 1905, 449-501.

Baur, E. and Voerman, G. L. Eisenund Chromnitrid. *I.e.*, **52**, 1905, (167– 478).

Bray, W. C. On the use of the differential equation in calculating the results of kinetic measurements; the reaction between arsenic acid and potassium iodide near the equilibrium, J. Physic, Chem., Itlanea, N.Y., 9, 1905, (573-587).

**Eyk**, C. van – Gleichgewichte in den Systemen (TINO) KNO), TINO, AgNO<sub>3</sub> und TINO – NaNO<sub>3</sub>, Zs. physik, Chem., Leipzig, **51**, 1905, 721–731). Galeotti, G. Konzentration der Metallionen in eiweisshaltigen Silbernitradösungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (330– 342, mit 1 Taf.).

Gleichgewicht im System: Eieralbumin, Ammoniumsulfat, Wasser, Le. 44, 1905, (161–171, mit 2 Taf.).

Geer, W. C. Crystallization in three-component systems. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1901, (257-287).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2288–2260).

Koppel, J. Die Bildungs-und Loslichkeitsverhältnisse analoger Doppelsalze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, 385-436).

Landrieu, P. Equilibre entre l'acétone et le chlorhydrate d'hydroxylamine, Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1392-1393).

Lincoln, A. T. The ternary system: benzenc, acetic acid, and water, J. Physic, Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (248-256).

Meerburg, P. A. Die Systeme Na10\_-1110\_3 und NII\_410\_-1110\_111\_0 bei 30°. -1101ländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl. **2**, 1905, (309–320).

- — Einige Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 4-10).

Einige Bestimmungen in den Systemen : KIO<sub>7</sub>-IIIO<sub>3</sub> II<sub>2</sub>O<sub>7</sub> NaIO<sub>3</sub> IIIO<sub>3</sub>-II<sub>2</sub>O und

 $\text{KHO}_4\text{-}\text{IHO}_3$   $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{KatO}_3$   $\text{IHO}_3\text{-}\text{H}_2\text{O}$  une  $\text{KH}_4\text{IO}_5\text{-}\text{IHO}_3\text{-}\text{H}_2\text{O}$ , -7.2., .321/3440.

Roebuck, J. R. The rate of the reaction between arsenions acid and iodine in acid solution; the rate of the reverse reaction; and the equilibrium between them.—J. Physic Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (727-763).

Schreinemakers, F. A. H. and Cocheret, D. H. Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser. (Holländisch: Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (774-778).

Mischkristalle in Systemen dreier Stoffe, Zs., physik, Chem., Leipzig, 50, 4904, (469-199); 51, 1905, (517-576); 52, 1905, (513-550).

# Rate of Change.

General.

Auerbach, F. Reaktionsgeschwindigkeit und Temperatur. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (296-297).

Benson, C. C. A reaction whose rate is diminished by raising the temperature. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, [116, 121).

Bredig, G. und Epstein, F. Adiabatische Reaktionskinetik chemischer Systeme, Physik Zs. Leipzig, 5, 1901, (6.8-699); Verh. Ges. P. Natt., Leipzig, 76, (1904), H. 1, 1905, 96-98.

Brunner, E. Zum Thema: "Reaktionsgeschwindigkeit und freie Energie". Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (106-107).

Bugarszky, I. Einfluss des Mediums (Lesungsmittels) auf die Reaktionsgeschwindigkeit und auf die chemischen Gleichgewichtsverhältnisse, (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budapest, 23, 1905, (417–483); Budapest, 1905, (69).

Duane, W. Velocity of chemical reactions. Boulder, Univ. Colo. Stud., 1, 1902, (19-28).

Haber, F. Zur Theorie der Reaktionsgeschwindigkeit in heterogenen Systemen, Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 155-157.

Jungius, C. L. Umkehrbare Reactionen, welche in zwei Phasen verlaufen. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905. 239-246, 255.

Leenhardt, C. Vitesse de cristallisation des solutions sursaturées. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (188-189).

Plotnikow, J. Reaktionsgeschwindigkeiten bei tiefen Temperaturen. Zs. physik, Chem., Leipzig, **53**, 1905, (605– 632).

Sheppard, S. E. The reversibilty of photographic development and the retarding action of soluble bromides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1311-1332); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223).

theory of photographic processes: on the chemical dynamics of development. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (417473); **76**, 1905, (217-234, with pl.); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (282-296, 310-323).

## Inorjanie.

Blanchard, A. A. Zersetzung des Ammonumnitrits. Erwiderung auf die von Arndt erhobenen Einwände. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, 417-122.

Bodlånder, G. Geschwindigkeit der Bildung von Schwefeltrioxyd. [5, Intern, Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1901, (574-575).

Brunner, E. Auflösungsgeschwindigkeit des Zinks. Zs. physik. Chem., Leipzig. **51**, 1905, 95–1051.

geschwindigkeit des Arseniks. Le., 194 199.

Colson, A. Réaction à vitesses discontinues du sulfate chromique vert. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1451-1454).

Dauvé. Vitesse du déplacement réciproque des inétaux de feurs solutions salines. Paris, C.-R. ass. franç ayanc. sei., 31, (Montauban, 1902), 2° partie, 1903, (375–378).

**Dushman**, S. The rate of the reaction between iodic and hydriodic acids. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904. (453)–482).

Gaillard, G. Temps que la précipitation met à apparairre dans les solutions d'hyposulfite. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (652-655).

Hunter, M. A. Zerfallgeschwindigkeit des Stickexycluts, Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (111–1185).

Kretzschmar, H. Einwirkung von Brom auf Alkali und Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle 10, 1904, (789-817).

Küster, F. W. Abspallung von Kohlendioxyd aus Natriumkarhorathsungen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1904, 532–537...

Lucas, R. Sauerstoffentzielung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (182-185).

Montemartini, C. Rettifica Isulla velocità di idratazione dell'acido pirofosforico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1\*, 1903, (52).

Nernst, W. und Hausrath, H. Zur Bestinnung der Gefrierpunkte verdümter Losungen. (Geschwindigkeitskonstante.) Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge, 17, 1905. (1018-1020).

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (421-445).

Pavlov, V. E. et Gerasimov, D. G. Détermination par voie iodonétrique de la décomposition hydrolytique des sels. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, 1506-572.

Petrenko-Kritčenko, P. I. Vitesse de réaction entre la poussière de zinc et les dibromides. Russ. L.c., (proc.-verb. 337).

Quartaroli, A. Velocità della reazioni polifasiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (497-507).

Šebor, J. Lösungsgeschwindigkeit des Kupfers in der Schwefelsaure bei Anwesenheit des H.O., Čechisch Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1904, 22 Aufsatz. 10.

## Organic.

Belzer, A. H. J. Umlagerung des Triphenolbromids . . . . in Tetrabromphenol . . . [und ihre Geschwindigkeit . . #Hollandisch Amsterdam, 1904. 63.]

Boyd. D. R. and Pitman, J. E. The Zeisel reaction in the case of disorthosubstituted phenolic ethers. [Rate of decomposition of methoxyl groups in anisic acid, pyrogallol trimethyl ether, trichloreanisole and tribremeanisole.] London, J. Chem. Sec., 87, 1905, (1255–1256). [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 221–222.

Bruyn, B. R. de. Mechanismus der Reaktion, durch welche γ-Oxysäuren in Laktonen übergehen. "Holländisch: Amsterdam, Chem. Weekbl.. 2, 1905, 557–563.

Bugarsky, 8 Einwirkung von Brom auf Acetaldehyd in wasseriger Losung, Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, 1902, 1965, (1–29).

Cain, J. C. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit der Diazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2511–2517).

Enklaar, J. E. Action des bases sur l'hydrate de chloral. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905. 119-143. Fawsitt, C. E. The kinetics of chemical changes which are reversible. The decomposition of as-dimethylcarbanide [with acids and alkalis]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (494–500); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 115–116.

Hudson, C. S. Milchzucker. [Hydratisierungsgeschwindigkeit.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, 273-290.

Magnanini, G. e Venturi, A. L'inversione dello zucchero nei vini gessati. Gazz, chim. ital., Roma, 33. parte 18, 1903, 1177-1874; [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 661-662).

Martinsen, H. Reaktionskinetik der Nitrierung, Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, 385-435).

Meerburg, P. A. [Vitesse de] transformation de la 4.4'.4". 'tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4". tetrachlorobenzopinacoline. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905. (131–139).

Petrenko-Kritčenko, P. et Konšin, A. Vitesse de formation des combinaisons eycliques. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, 1127-1134.

Raken, H. W. R. [Die Umlagerung aromatischer Nitrosaminen in substituierten p. nitrosoanilinen und deren Geschwindigkeit.] (Holländisch) Helder 1904. (51).

Schwalbe, C. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazoniumchlerids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2196–2199).

Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazoniumehlorids. Hrn. Cain zur Entgegnung. l.e., (307)-3076).

Slator, A. The chemical dynamics of the reactions between sodium thiosulphate and organic halogen compounds. Part II. Halogen-substituted acetates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (481–491); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121).

Sluiter, C. H. Le mécanisme de quelques réactions organiques. An.sterdam, 1905, (63).

**Stewart,** A. W. The addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. [Rate of formation of the

additive compounds and the hindering effect produced by various groups, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 185-188); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, [13].

**Stewart**, A.W. [Rate of formation of the additive compounds and the influence of various groups on it.] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 78-79.

The velocity of oxime formation in certain ketones [acctone, methyl ethyl ketone, methyl propyl ketone, methyl isopropyl ketone, ethyl laevulate, acetonylacetene and pinacolin.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (410-413); [abstract London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, (84).

Timofejev, V. F. et Kobozev, L. D. Sur la décomposition de l'acide trichloracétique et de quelques trichloracétates en solution aqueuse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (255-275).

Tubandt, C. Die Inversionsgeschwindigkeit des Menthons. Halle a. S., 1904, (64).

Suckert, F. Zersetzung der Brombernsteinsäure und ihrer Salze in wässeriger Lösung. Diss. Freiburg i. Br., 1904, 668, mit 4 Taf.).

#### Ferment action.

Braeuning, II. Geschwindigkeit der Fermentreaktionen bei Zusatz chemisch indifferenter Stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (70-80).

**Herzog**, R. O. Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen. *l.e.*, **41**, 1904, (416–424); **43**, 1904, (222–227).

Kanitz, A. Pankreassteapsin und Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. l.c., 46, 1905, (482–197).

Senter, G. Reaction-velocities in heterogeneous systems: with particular reference to enzyme actions. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (311–319).

#### HYDROLYSIS.

Balbiano, L. Teoria del processo della saponificazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (312-315).

Biron, E. V. Les chlorostamates  $W_2\mathrm{Sn}(\mathbb{T}_6)$  et  $\mathrm{M''Sn}(\mathbb{T}_6)$ . III. Hydrolyse du chlorure d'étain. (Russ.) St. Peter-

burg, Žurn, russ, fiz,-chim. Obšč., **37**, 1905, (963-993).

**Biron**, E. V. IV. Dissociation des chlorostamates dans les dissolutions aqueuses. (Russ.) *l.c.*, (991-1036).

Bruni, G. und Manuelli, A. Hydrolytische Spaltung bei nichtwässerigen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (554-555).

Cohn, R. Hydrolyse des palmitinsauren Natriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3781-3781).

Findlay, A. and Turner, W. E. S. The influence of the hydroxyl and alkyloxyl groups on the velocity of saponification. Part I. [Velocity of saponification of ethyl phenylacetate, methyl, ethyl and propyl mandelates, ethyl phenylmethoxyacetate, ethyl phenylethoxyacetate and ethyl phenylpropoxyacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (747–761); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (127–128).

Goldschmidt, II. Esterverseifung in heterogen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (430-433).

**Kremann**, R. Esterverseifung in heterogenen Systemen. *l.c.*, (558–560).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Sacchurose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (104– 110).

Veley, V. II. Hydrolysis of Ammonium salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (26-33); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (248).

Vondraček, R. Rohrzucker, Zs. physic, Chem., Leipzig, **50**, 1905, (560–566).

Wegscheider, R. Verseifung des Benzolsulfosäurcesters. Verh. Ges. D. Natl., Leipzig, **76**, (1904), 11,1, 1905, (93-94).

## OXIDATION.

Abegg, R. Die Tendenz des Ueberganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11,1, 1905, (101-105); Nach der Diss. von J. F. Spencer bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379-407).

Beknazar-Uzbachian, J. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Thèse, Genève, 1904, (89, av. 1 Tab.). Benrath, A. Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht, J. prakt Chem. Leipzig, N.F., **72**, 4905, 220–227.

Engler, C. Die Theorie der Autoxydam in [5, lutern, Kongress für angew. Chemle, I.] Berlin, 1904, 117-124.

Feder, E. Einwirkung von Alkaleist auf gewisse Oxydationsvorgänge, Arc' Pharm., Berlin, 242, 1904, 680-704.

Issajew, W. Heferxydase, Hoppe-Seylers Zs., physiol, Chem., Strassburg, 42 1994, 132-140.

Jorissen, W. P. Oxidation of phosphos. S. Chem News, London, 92, 1905, 62 CC

Ony tion [les Phosphers] durch gasfor, you Samersto'. Hollandisch Ha Ned Nat. Geneesk, Congres, 10, 105, 159-165.

an i Ringer, W. E. Chem. London, **92**, 1905, 151-152.

Kassner, G. Ovydationserscheimunger Zs. augew. Chem., Berlin, 47, 1994, 1854–1856; Verh. Ges. D. N. tf., 187–16, 76, 1994, 11.1, 1995, 187–1890.

S. Bistrein gang - ciner addition - Manganl sang - Area. Pr. 11. Berlin. 242, 1904. 407-109.

Oxydatl is escheinungen, v. Aydation in d. die Bildung von t.r. den Masstir, Jahresber, Provv. Viss., 33, 1905, 445-447.

Kytle, J. H. and Smith, C. R. Da, then of sulphe-symbole acid and its substitution by hydrogen perceide. Amer. Che J. J. Balthore, M.L. 32, 1904, 277–1855.

Lumière, A., Lumière, L. and Seyewetz, A., Anthony la lan der Lassungen and Varriumsulfit und And hydritins Jacob Phot, Wordhenbla, Berlin, 31, 1,005, 241–240, 249–152, 204–205.

Luther, R. Ozon, Zs. Electroch., Hall -11, 1905, -832, -855.

Meyer, J. Autoxylition, J. prakt, C. e., Leipzig, N.F., **72**, L005, 278-206

Neviadomskij, A. M. Acceleration de Li relation d'oxydation de l'indigo par Lacab chronèque au moyen de l'acide oxabque. Russ. St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obšě, **36**, 1904, proc.-verb. 341–342).

Schaer, E. Phénomènes d'oxydation spontance et interne. Verh. Schweiz. Natl. Ges., Wisterthur, 87, 1905, 113-127; Arch. Sci. Phys., Genève. sér. 4, 18, 1901, 278-279.

Einfluss alkalischer Substauzen auf Vorgänge der spontanen Oxylation. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, 498-217.

Šilov, N. Réactions conjuguées de l'oxydation. Russ.) Moskva, 1905. X14-2011.

Skrabal, A. Zur Kinetik der Pernanganat - Oxulshure - Reaktion. Zs. anorg. Cheen. Hamburg. 42, 1904. (1-50): Zs. Elektroch. Halle. 11, 1905, 650: 650-650.

Wallis, T. Geschwindigkeit der Oxydatien von Piperidin und Diaethylamin, Diss. Halle v. S., 1904, 87.

Wöhler, L. Oxydation des Palladiums. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905.

#### 7100 MASS PROPERTIES.

Aleksējev, D. V. Radioactivité et gravitation. Russ. St. Peterburg. Zurn. russ. Eq-chim. Obsét. **36**, 1904. processors. 700–707.

Gonnermann, M. Wird ein bestimmtes Volumen Flussigkeit durch einen einstellenden Niederschlag vermin bert, ein Salzgehalt dadurch erhölt? Pharm Ztg. Berlin, 50, 1905, 151–452, 161–4656.

Guillaume, Ch. E. Relation entre le litre et le décimère cube. [5, Intern. Kengress fur angew. Chemie, 1.] Berlin, 1901, 368-374.

Wolf f. O. W. Contraction and Dilatation bei der Bildang der Verbindungen. Ungarisch Orv.-Termt. Ert., Kolozsvar, H. Termt. sz.. 27, 1905. (1-52).

# Atomic Weights.

Bericht des internationalen Atomgewichtsunschusses. F. W. Clarke, H. Moissan, K. Seubert und T. E. Thorpe I Zs. physik, Chem., Leipzig, 50, 1905, 602 607; Berlin, Ber. D. chem., Ges., 38, 1905, 7–135; Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 1–75; Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (81–81; London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 3–65.

Sechster Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte. (H. Landolt, W. Ostwald, O. Wallach). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 113–22).

Barviř, J. Verhältnisse zwischen den Atomgewicht und der Dichte bei einigen Elementen. Prag. Věstn. České Spol. Náuk. 1904, 29. Aufsatz, (14), 31. Aufsatz, (20); 1905, (6).

Richtungen einiger geraden Reihen von Elementen bezüglich des Atomgewichtes und der Dichte im festen Zustande. Prag, Véstn. České Spol. Náuk, 1905, (7).

Brill, O. Atomgewichtsbestimmung von seltenen Erden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (464-176).

Erdmann, H. Berichtigung zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte". Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (978–979).

Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1397-1398).

Laible. Die Ursache der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (125-126).

Landolt, H. Nachtrag zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte". Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1194).

Meyer, J. Zur Berechnung der Atomgewichte. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 242-250).

Mohr. Die Grundlage der Atomgewichtsberechnung. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (545–546).

Ostwald, W. Bemerkungen zu dem Bericht [des internationalen Atomgewichtsausschusses]. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (608).

Rydberg, J. R. Gravitationsgesetz. [Atomgewicht.] Leipzig, VierteljSchr. astr. Ges., 39, 1905, (190-192).

**Schmatolla**, O. Ursachen der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, 107–108).

Tilden, W. A. Presidential address [to the Chemical Society]. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (546–561); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (104–105).

#### BERYLLIUM.

Parsons, C. L. Atomgewicht von Kohle und Beryllium. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (215-216).

#### Візмитн.

Gutbier, A. Atomgewicht des Wismuts. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (831).

Mehler, H. Atongewicht des Wismuts. Diss. Erlangen, 1905, 411, mit 1 Taf.).

#### Сармиим.

Baxter, G. P. und Hinks, M. A. Die Analyse von Kadmiumchlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158– 167).

#### CHLORINE.

Dixon, H. B. The atomic weight of chlorine: an attempt to determine the equivalent of chlorine by direct burning with hydrogen. 1.ondon, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (250-252).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56-135).

#### IODINE.

Baxter, G. P. Atomic weight of iodine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, +1577-1595); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([417]-436); (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (14-33); 46, 1905, (36-48).

Köthner, P. Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (262-265).

Ladenburg, A. Atomgewicht des Jods. *l.c.*, (259-262).

## NITROGEN.

Guye, P. A. Poids atomique de l'azote déduit du rapport des densités de l'azote et de l'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1386-1389).

Poids atomique de l'azote. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (602–603).

Jaquerod, A. et Bogdan, S. Détermination du poids atomique de l'azote par analyse en volume du protoxyde

d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (49-51).

Leduc, A. Poids atomiques de l'hydrogene et de l'azote et précision atteinte dans leur détermination. Le., 140, 1905. (717-718).

Pintza, A. Poids atomique de l'azote. Thèse, Genève, 1901, (49).

Scott, A. Atomic weight of nitrogen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (309-310).

Rayleigh, Lord. [Atomic weight of nitrogen.] London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (446).

## Palladium.

Amberg, R. Chemische Eigenschaften und das Verbindungsgewicht des Palladinus. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (235-308).

#### RADIUM.

Rudorf, G. Radium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (100-110).

#### Shicon.

Becker, W. und Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (251– 866).

Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums. *l.c.*, **47**, 1905, (45–55).

#### STRONTIUM.

Richards, T. W. Atomic weight of strontium. Analysis of strontic chloride. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, 603'-607'); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (115-150).

#### Tellurium.

Gutbier, A. Atomgewicht des Tellurs.
1. Die zur Reinigung des Tellurs.
materials angewandten Methoden. (Mit. W. Wagenknecht.) H. Bereitung des Analysenmaterials. -III. Analysenmethoden und die erhaltenen Resultate.
IV. Disenssion der Resultate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (266-282).

Pellini, G. Radioattività e peso atonneo dell tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (35-12); Ivist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2ª, 1903, (273-280).

# Molecular weights.

#### General.

Barger, G. and Ewins, A. J. Application of the microscope method of

molecular weight determination to solvents of high boiling point. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1756–1763); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (250–251).

Beckmann, E. Bestimmung von Molekulargewichten in siedender konzentrierter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1305, (129-136).

— Zur Anwendung der Dampfstrommethode für die Bestimmung von Molekulargewichten bei höheren Temperaturen. Le., (137–150).

Blackman, P. New method of determining molecular weights [based on the fact that if two solutions with their vapours in communication be allowed to attain equilibrium, the final volumes of the two solutions will be inversely proportional to the number of dissolved molecules. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1474-1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228).

New method of determining molecular weights. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 304).

Drucker, K. Das Molargewicht des Lösungsmittels in binären Gemischen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (845).

Guye, P. A. Nouveau mode de calcul des poids moléculaires exacts et des gaz liquéfiables à partir de leurs densités; poids atomiques des éléments constituants: hydrogène, azote, argon, chlore, soufre, carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1241-1243).

Hantzsch, A. Zur Molekulargrösse von Salzen in indifferenten Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1045-1048).

Jaquerod, A. et Scheuer, O. Compressibilité de différents gaz an-dessous de l'atmosphère et la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1384–1386).

Jones, H. C. Associated solvent. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1901, (105).

Krafft, F. und Lehmann, P. Molekulargewichts-Bestimmung durch Siedepunkts-Erhöhung im Vacuum des Kathodenlichts, Berlin, Ber. D. chem. Cres., 38, 1905, (242-253).

Luther, R. Die Einheit der Verbindungsgewichte. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (273).

Marie, C. Recherches ébullioscopiques sur les mélanges de liquides volatils. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 4595-597).

Patterson, T. S. Vermeintliche Beziehung zwischen Molekulargrösse und Drehungsvermögen in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4090–4101).

Perman, E. P. The determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (194-198); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23).

Rügheimer, L. Bestimmung des Molekulargewichts unter Benutzung hochsiedender Lösungsmittel. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, 297– 310, mit 2 Taf.).

Rupp, E. Modifikation des Beck. mannschen Siedeapparates. Zs. physik-Chem., Leipzig, **53**, 1905, 693-696.

Vaubel, W. Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und Beziehungen zwischen osmotischem Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, 545-559.

# Inorganic.

Colson, A. Complexité des sulfates dissons. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (857-859).

Herz, W. und Knoch, M. Molekulargewicht des Quecksilberjodids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (160).

Kirchhoff, F. Bestimmung der Molekulargrosse des Jods in seinen Losungen. Diss. Leipzig, 1902, (58).

Makower, W. The molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (56-77).

Rügheimer, L. und Rudolfi, E. Pas Molekulargewicht der Metallchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (311-349).

-- - Das Molekulargewicht des Wismuthphosphats. l.c., (349-350).

#### Organic.

Alway, F. J. and Gortner, R. A. The molecular weights of the yellow nitroso

compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (400-403).

Barger, G. Association in mixed solvents. [A study of the degree of association of hydroxylated substances tacids, alcohols, phenols, oximes, etc.; when dissolved in mixtures of an associative with a non-associative liquid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1042–1051); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 204–205].

Gatin-Gružewska, Z. Molekulargewicht des Glykogenes, Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1901, 282–286).

Heymann, S. Nitrophenylketone des m-, und p-Xylols, des Mesityleus und Pseudocumols, Diss, techn, Hochschule, Karlsruhe, 1903, (48).

Knaffl-Lenz, E. von. Chloracetylierung und Molekulargrösse des Glykogens. Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (203-304).

Küster, F. W. Die isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach der Diss von W. Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, (65-80).

Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol. Nach Versuchen von G. Dalmer. Let. **51**, 1905, (222-242).

Robertson, P. W. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1574–1584); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231–232).

**Stolle**, F. Karamel, [5, Intern. Kongress für augew. Chemie. 3 Berlin, 1901, 370-377).

**Sutherland,** W. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin. Phil. Mag., London, Ser. 6, **9**, 1905, (781-785).

Wöhler, L. Die Molekulargrosse der Knallsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1351-1359.

# Densities.

General.

Buchanan, J. Y. A method of determining the specific gravity of soluble salts by displacement in their own mother liquor, and its application in the case of the alkali halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (122).

Guglielmo, G. Determinazioni della densità e della massa di quantità minime di un solido. Roma, Rend Acc. Lincei, serie 5<sup>a</sup>), **12**, 1º semestre, 1903, (310–317).

**Heinze**, M. Araeometer. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, **5**, 1905, (301–302).

Verwendung des Auftriebs von Flüssigkeiten zur Bestimmung des spezifischen Gewichts derselben. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (442–443).

Kahlbaum, G. W. A. Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes beim Ziehen, Walzen, Pressen und Tordieren von Drähten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (516-520).

Variations of specific gravity. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., 1904, 1905, (261–266).

Variations de densité provoquées par le passage à la filière. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, 537-548).

und **Sturm**, E. Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes. Zs. auorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (217–310).

Küster, F. W. und Münch, S. Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumgewicht. *l.e.*, **43**, 1905, 1373–383).

Mie, G. Eine Methode, das spezifische Gewicht sehr verdümter Lösungen zu bestimmen. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (326-332).

Molnár, N. Genaue Bestimmung des specifischen Gewichtes. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, 11-6).

Rakusin, M. Abänderung des Pyknometers von Gintl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1087).

Rebenstorff, H. Ein Differential-Aräopyknometer, Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (499-500).

Schaposchnikow, K. Eine empirische Beziehung zwischen den Dichten je zweier Flüssigkeiten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (512-516).

Schmatolla, O. Die spezifischen Gewichte. Sädd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (61-62).

Ulrich. Aräometer, dessen Belastungskugel eine Oese zum Anhängen verschieden schwerer Körper hat, und welches demgemäss eine mehrfache Skala anfweist. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (501).

Weinstein, B. Neue amtliche Vorschriften über die Eichung von Aräometern und von Messgeräten zur chemischen Mussanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1745–1754).

Wochem, J. von. Apparat zur Bestimmung des spez. Gewichts fester Körper in pulveriger oder körniger Form. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1034); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (217–220).

### Inorganic.

Bianchini, R. und Gler, E. Vorschlag eines neuen Apparates zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Baumaterialien. Arch. Hyg., München, **53**, 1905, (145–157).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. [Density of aqueous solutions of sodium hydroxide.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253-322).

Chevallier, A. Relation entre la densité et la salinité des eaux de mer. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (902–904).

Dewar, J. Physikalische Konstante bei niederen Temperaturen. Die Dichten von festem Sauerstoff, Stickstoff, Wasserstoff etc. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1901, (29-35).

Domke, J. und Bein, W. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (125–181).

Ferguson, W. C. Methods employed in preparing the tables of specific gravity of sulphuric acid, nitric acid, hydrochloric acid and ammonia, adopted by the Manufacturing Chemist's Association of the United States. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (781–790).

Gary, M. Spezifisches Gewicht und Glühverlust der Zemente. Berlin, Mitt. kgl. Materialpröfgsamt, 23, 1905, (276– 278).

Houllevigue, D. Cnivre. [Dimension and Gewicht des kleinsten noch auf J-Dampf einwirkenden Kupfermoleküls.] [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (62).

Lunge, G. Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersättre durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (933-934; 1072).

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. II. Auf Grund neuer Beobachtungen der Dichte einiger Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (200–218).

Meyer, O. Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Steinen. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (211–213).

Saposchnikow, A. Verhalten der Gemische von Salpetersäure und Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (609–626); **53**, 1905, (225–234).

Winteler, F. Gehaltsbestimmung bochkonzentrierter Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1009-1010).

## Organic.

Forch, C. Spezifische Gewichte und Wärmeansdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (696-705).

Kortowski, J. Die Methode der Bestimmung des specifischen Gewichts der Rallinade. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (858–861).

**Lumsden**, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (14).

Mohr, O. Die spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (533-536).

Piutti, A. Densité des asparagines. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (515-526, av. 1 fig.).

Rakuzin, M. A. Un appareil pour la détermination rapide du poids spécifique des graisses solides et des cires. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1329); **37**, 1905, (83-85); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (122).

(D-7195)

#### VAPOUR DENSITIES.

**Drenteln**, N. S. Bestimmung der Dichte von Kohlendioxyd nach dem Archimedischen Prinzip. Zs. physik. Unterr., Berlin, **47**, 1904, (350–351).

**Emich**, F. Dichte der Kohlensäure bei 2000<sup>o</sup> C. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., **114**, 1905, Abth. 11<sup>a</sup>, (85–103).

Grimsehl, E. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Dampfdichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (734–735).

Guye, P. A., et Pintza, A. Densités de l'auhydride carbonique, du gaz aumoniae et du protoxyde d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (51-53).

Hanssen, C. J. T. The weights of oxygen, nitrogen, and hydrogen. Chem. News, London, **92**, 1905, (172–173).

Harrington, B. J. A modification of Victor Meyer's apparatus for the determination of vapor-densities, Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (225-228, with illus.).

Jaquerod, A. et Perrot, F. L. Dilatation et densité de quelques gaz à haute température; application à la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1542-1544).

et **Pintza**, A. Densités de l'anhydride sulfureux et de l'oxygène. *Le.*, **139**, 1904, (129–131).

dride sulfureux et le poids atomique du soufre. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (63-64); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 1), 18, 1904, (273-274).

Knoblauch, O., Linde, R. und Klebe, H. Bestimmung der Dichte des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 21, 1905. (33-35, mit 1 Tab.); [Anszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697-1705, 1743-1748).

Leduc, A. Quelques densités de gaz et la précision qu'elles comportent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (642-644).

Reinganum, M. Dichtebestimmung des Chlors bei hohen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (514-516).

Treadwell, F. P. und Chrisitie, W. A. K. Nenbestimmung der Dichte des

3 Y

Chlorgases, Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1934-1935); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (446-454).

Wachsmuth, R. Apparat zur akustischen Bestimmung von Dampfdichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, 47–48); [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (923–928).

## Atomic and Molecular Volumes.

Clarke, B. M. Bestimmung einiger Mischungswärmen. [Volumenänderung.] - Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (151-159).

Forch, C. Das Molekularvolumen des gelösten Naphtalins. Ann. physik, Leipzig, 4. Folge), **17**, 1905, (1012– 1017).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. H. Auf Grund neuer Beobachungen der Dichte einiger Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, 200-218).

Magie, W. F. The volumes of solutions. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (119-452).

Pušin, N. A. Coordonnées de la courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de crystallisation du Cd (NO<sub>3 2</sub>.HI<sub>2</sub>O. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1115–1116).

Reinganum, M. Berechnung des Molekularvolumens von Halogensalzen aus den Atomvolumina der Bestandteile. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (291-295).

Richards, T. W. Effects of chemical and cohesive internal pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1901, (579]-601).

Schloesser, W. Reduktion des bei der Temperatur t beobachteten Volumens von Titrierflüssigkeiten auf dasjenige bei der Normaltemperatur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (509-510).

**Skeels**, A. A. Particles smaller than atoms. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23619, with text fig.).

Traube, I. Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume und Gedanken über die Systematik der Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 40, 1904, (372–384).

Rann der Atome und Moleküle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1901, (430–440).

——— Space occupied by atoms; the theories of Th. W. Richards and I. Traube. Phil. Mag., London, (ser. 6), **10**, 1905, (340-352).

Young, S. Address to Section  $\beta$ —Chemistry—of the British Association for the Advancement of Science. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488–499).

#### Colloids.

Bechhold. Wissenschaftliches und Technisches von den Kolloiden. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (169-172); Natur u. Schule, Leipzig, 5, 1905, (19-28); Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (961-964).

Zur Theorie der Kolloide. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (339–340, 484).

Benedicks, C. Kolloidale Lösungen. *l.e.*, (733-736).

Billitzer, J. Theorie der Kolloide. *l.e.*, **51**, 1905, (129–166).

Biltz, W. Einige Tagesfragen auf dem Gebiete der Kolloidchemie. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (325–329).

Burns, P. S. Colloids. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (696–698).

Duclaux, E. Die Kolloide. [Uebers.] Woehensehr. Brau., Berlin, 22, 1905, (160–165).

Duclaux, J. Conductibilité des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1168-1470).

Pression osmotique des solutions colloïdales. l.e., (1544–1547).

Henri, V. Le rôle des colloïdes en biologie. Découvertes de kinases artificielles. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (640-642). Henri, V. et Mayer, A. L'état actuel de nos connaissances sur les colloïdes. Ire partie: Préparation et propriétés des solutions colloïdales; énergie de la liaison entre le colloïde et le solvant. 2º partie: Affinité des solutions colloïdales. 3º partie: Statique chimique des solutions colloïdales. Application des lois de l'équilibre aux systèmes colloïdaux. Lc., 15, 1904, (1015-1030, 1066-1081, 1129-1149).

Höber, R. und Gordon, D. Physiologische Bedeutung der Kolloide. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (432-441).

Jordis, E. Théorie des colloides. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (797-818); Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (47-107).

Jordis, E. Zur Diskussion mit Bechhold. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (482-484).

Erforschung der Kolloide. l.c., (285–288).

Zur Theorie der Kolloide. l.c., (288-290).

Larguier des Bancels. Influence des électrolytes sur la précipitation mutuelle des colloïdes de signe électrique opposé. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1647-1649).

Malfitano, G. E. Sur l'état de la matière colloïdale. *I.c.*, 139, 1904, (920-922)

Müller, A. Bibliographie der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (121–151).

Neisser, M. und Friedemann, U. Ausflockungserscheinungen. Münchener med. Wochenschr., 51, 1901, (465-469).

Noyes, A. A. The preparation and properties of colloidal mixtures. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (268-279).

Pauli, W. Eigenschaften organischer Gallerten. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1994, (155-176).

Sand, H. J. S. Die Rolle der Diffusion bei der Katalyse durch kolloidale Metalle usw. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (641-656).

(p-7195)

Schmauss, A. Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome. Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge\, 18, 1905, (628-633).

Sjollema, B. Die Isolierung der Kolloidsubstanzen des Bodens. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (70-76).

**Spiro**, K. Quellung von Kolloiden. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1901, 276–296).

Woudstra, H. W. Wirkung der Electrolyten auf . . . [Sols im Allgemeinen und theoretische Betrachtungen] über die Erscheinung der Coagulation. (Holländisch) Zalt-Bommel, 1905, (33–90).

Zangger, [H.]. Funktionen des Kolloidzustandes bei den Immunkörperreaktionen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1. 36, Referate, 1905, (161-168, 225-242).

Zsigmondy, R. Zur Erkenntnis der Kolloide. Irreversible Hydrosole und Ultramikroskopie. Jena, 1905, (VI+ 186, mit 4 Taf.:

# Inorganic.

Amberger, C. Kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen, 1904, (74, mit 1 Taf.).

Clinch, J. A. Anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

Dieck, W. Experimentelle Untersuchungen über die Kohäsion unserer Goldpräparate. Odont. Bl., Berlin, 9, 1904, (95-101).

**Dumanskij**, A. V. Coagulation de l'argent colloidal. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (465–468).

fer. (Russe) St. Peterburg, 1904, (3).

Gutbier, A. und Hofmeier, G. Colloidale Metalle der Platinreihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (358-365, 452-458).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, 1904, (35).

3 x 2

Jordis, E. Kieselsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (200–208).

— Erscheinungen bei der Darstellung und Reinigung von Kieselsäuregel. Zs. Elektroch.. Halle, **11**, 1905, (835–836).

Ley, H. Colloidales Kupferoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2109-2203).

Liebermann, L. Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloidale Platinlösungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (119-154).

loïdalen Platins. *l.e.*, (233–231).

und Generisch, W. von. Umstände welche die katalytische Wirkung des colloidalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. l.c., (155-175).

Linder, E. and Picton, II. [Physical and chemical properties of colloidal arsenious sulphide and of colloidal ferric hydroxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1906–1926); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240–241).

Lottermoser, A. Adsorptionsverbindungen des colloidalen Silbers und anderer anorganischer Colloide mit organischen Colloiden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, (296-304).

(Si.bersalze.) | Colloïdale | Salze. | I.c., 72, 1905, 39-56 .

Mostinsky, B. Quantitative Untersuchungen über den Kali-Demarkationsstrom und dessen Beeinflussung durch Colloïde, Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1901, (320-321).

Müller, E. und Nowakowski, R. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstäubung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 63779–3781).

Nicolardot, P. Sesquioxyde de fer colloidal, modification brune. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (310–312); Ann. chim phys., Paris, scr. 8, **6**, 1905, (331–391).

Paal, C. und Amberger, C. Colloidale Metalle der Platingruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1398-1405).

stoffs durch colloidales Palladium. *l.c.*,

(1406–1409). Nachtrag. Ebenda, (2414).

Paal, C. und Koch, C. Colloïdales Selen. l.c., (526-531).

Colloïdales Tellur. l.c., (534-546).

Pappadá, N. Coagulazione dell'acido silicico colloidale. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (272–276).

Paternò, E. e Mazzucchelli, A. Le proprietà colloidali del fluoruro di calcio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 2 semestre, 1903, (420-428, 520-528).

Resenscheck, F. I. Tellur. 11. Das kolloidale Gold. Diss. Erlangen, 1904, (53).

Ruer, R. Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (85-93).

Metazirkonsäure, ein der Metazirnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. *l.c.*, (282–303).

Schmauss, A. Elektrische Herstellung von kolloidalem Eisen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (506–507).

Svedberg, T. Elektrische Darstellung einiger neuen colloidalen Metalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3616-3620).

Tribot, J. et Chrétien, H. Hydrate colloïdal de fer obtenu par électrodialyse et quelques-unes de ses propriétés. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (141-146).

Vanino, L. Goldhydrosole, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (463– 466).

Voss, F. Colloidale Silbersalze. Diss. Erlangen, 1903, (65).

wedekind, E. Kolloïdales Zirkon. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (139–142).

Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und die spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (385–395).

**Winter**, H. Gelbes und rotes Arsentrisulfid. *l.c.*, **43**, 1905, (228-235).

Organic.

Biltz, W. Theorie des Färbevorganges. 2. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Mit K. Utescher.) 3. Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Mit P. Behre.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2963–2977).

Biltz, W. Schutzwirkung von Salz auf Lösungen von Eiweisskörpern. Zs. Elektroch., Ilalle, 10, 1904, (937– 938).

Herrn P. D. Zacharias zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Farbevorgangs.] Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (184–187).

Much, H. und Siebert, C. Adsorption-theorie der Toxinneutralisirung und verwandter Vorgänge. Beitr. exper. Ther., Berlin, 10, 1905, (30-54).

**Ditmar,** R. Der Schwefelkohlenstoff als Quellungsmittel für Kautschuk. Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (578-580, 608-612).

Die kolloïdisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. *l.c.*, (766-767).

— Quellungsmittel für trockenen mastizierten Parakautschuk. *l.e.*, (831-833).

Fischer, H. Die kolloïdale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. I, (409–432).

Hardy, W. B. Colloidal solution. The globulins. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (251-337).

Kröhnke, O. und Biltz, W. Organische Kolloide aus städtischen Abwässern und deren Zustandsaffinität. Hyg. Rdsch., Berlin, **14**, 1904, (401–409).

Levites, S. J. Frottement intérieur des dissolutions colloidales. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšé., **36**, 1904, (401–417).

Malfitano, G. Colloides chloroferriques, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1245–1247).

Möhlau, R. Ueber kolloidalen Indigo. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (901–904).

Namias, R. Sull'azione di certi sali alcalini ad acido organico nell'aumentare la stabilità delle miscele di materia colloide e di bicromato. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (196).

Ostwald, W. Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Quellung von

Gelatine, Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, 563-589.

**Ostwald,** W. Quellung von Gelatine. *I.e.*, **109**, 1905, (277–288).

Pauli, W. lrreversible Eiweissfallungen durch Elektrolyte. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1903, (27-55).

Porges, O. Beziehungen zwischen Bakterienagglutination und Anstokkungserscheinungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. I, 40, Originale, 1905, (133-150).

Weber, C. O. Kantschuk-Koagulation und Kautschuklöslichkeit. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (354–356).

Zacharias, P. D. (Gerben mit Farbstolien. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (994– 997).

# Crystallography.

General.

Beilby, G. T. The relation between the crystalline and the amorphous states as disclosed by the surface flow of solids, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (199-500).

Cartaud, G. Évolution de la structure dans les métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (428-430).

Devaux, H. Comparaison de l'épaisseur critique des lames très minces avec le diamètre théorique de la molécule. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (76-80).

Friedel, G. Structure du milieu cristallin. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 4373-376).

Macles. l.c., (465-468, 181-185, 618-620).

**Groth**, P. Crystal structure and its relation to chemical constitution. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (505-509).

——— Einleitung in die chemische Krystallographie. Leipzig, 1904, (V+ 80).

Hollmann, R. Spaltung wasserhaltiger Mischkristalle, Zs. physik, Chem., Leipzig, 54, 1905, (98-110).

Jaeger, F. M. Einzelne Probleme der heutigen Kristallkunde und ihr Interesse für das Studium der Chemie. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 323–348). Marshall, H. Crystallographical notes. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (383–388).

Osmond, F. et Cartaud, G. Permanence des formes cristallitiques dans les cristaux. Paris, C.-R. Acad. sci.. 139, 1904, (404-406, av. fig.).

Les figures de pression ou de percussion sur les métaux plastiques cristallisés. *l.c.*, **141**, 1905, (122-124).

Pavlow, P. Eigenschaften der Krystalle vom Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189–205).

Abhängigkeit zwischen der Krystallform und dem Zustande der Lösung. *l.c.*, (555–561).

**Przibram**, H. Formregulationen verletzter Krystalle. *l.c.*, **39**, 1904, 576–582).

Schreinemakers, F. A. H. Misch-kristalle in Systemen dreier Stoffe, Zs. physik, Chem., Leipzig, **50**, 1904, (169–199); **51**, 1905, (547–576); **52**, 1905, (513–550).

Slatowrasky, N. und Tammann, G. Erweichen Kristalle in der Nähe ihres Schmelzpunktes? L.c., 53, 1905, (341-348).

Stücker, N. Einfluss der Substanzmenge auf die Wahrscheinlichkeit des Krystallisierens unterkühlter Flüssigkeiten. Wien, SitzBer. Ak. Wiss. 114, Abth. II a. 1905, (1389-1401).

Tammann, G. Anwendung der thermischen Analyse in abnormen Fällen. [Ermittelung der Zusammensetzung von Krystallarten.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (21-30).

**Viola**, C. M. Grundzüge der Kristallographie, Leipzig, 1901,  $(X\pm389)$ .

**Wallerant**, F. De l'individualité de la particule complexe, Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (931–936).

Transformations polymorphiques par actions mecaniques. *Le.*, (1268-1270).

Wegscheider, R. Grösse der Kristallmoleküle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (367-372).

# Liquid Crystals.

Coehn. A. "Flüssige" Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (856–857).

Gaubert, P. Cristaux liquides et liquides cristallins. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (983-993).

**Lehmann**, O. Demonstration der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (955-957).

Flüssige Misch- und Schichtkristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (160–165).

Drehung der Polarisationsebene und der Absorptionsrichtung bei flüssigen Kristallen. l.e., (808-810).

Flüssige Kristalle sowie Plastizität von Kristallen im allgemeinen, molekulare Umlagerungen und Aggregatzustand-sänderungen. Leipzig, 1904. (VI+267, mit 39 Taf.).

Rotarski, T. und Žemčužnyi, S. F. Pyrometrische Untersuchung einiger "flüssiger" Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge, 17, 1905, (185-188); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 1116-1119).

Schenck, R. Natur der kristallinischen Flüssigkeiten und der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951–955).

Kristallinische Flüssigkeiten und flüssige Kristalle. Leipzig, 1905, (VIII+159).

## Inorganic.

Beckenkamp, J. Krystallform des Baryamsilicates BaSi<sub>3</sub>O+6H<sub>2</sub>O. Zs. Krystallogr., Leipzig. **40**, 1905, (283-285).

Belluci, I. Hexaoxyplatinsäure, Zs. anorg, Chem., Hamburg, 44, 1905, (168–181).

Buchrucker, L. Neubildungen von Gyps. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (283).

Cohen, E. und Goldschmidt, E. Zinn. Krystallographische Modifika-

tion.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (225-237).

Day, A. L. und Allen, E. T. Der Isomorphismus und die thermischen Eigenschaften der Feldspate. [Uebers.] *Le.*, **54**, 1905, (1-54, mit 7 Taf.).

Gossner, B. Krystallographie der Salze von NH<sub>4</sub>, K.Rb, Cs. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1904, (69-77).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147, mit 1 Taf.).

— Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (52-68, mit 1 Taf.).

Jaeger, F. M. Krystalldiagnose der Kobaltverbindungen mit complexen Jonen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 39, 1904, (541-575).

Kastle, J. H. and Kelley, W. P. Rate of crystallization of plastic sulphur. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (483-503).

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkristallen aus Ammoniumnitrat und Kaliunmitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37, mit 3 Taf.).

Ries, A. Salze der Chlor-, Brom- und Jodsäure.

[KClO<sub>3</sub>,KBrO<sub>3</sub>; KIO<sub>3</sub>; NH<sub>4</sub>IO<sub>3</sub>; RbIO<sub>3</sub>.] Zs. Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (243–250).

Roth, W. Zink und Verbindungen.— Die kristallographischen Angaben von H. Steinmetz. [Gmelin-Kraut. Handbuch der anorg. Chemie. Bd 4. Abt. 1.] Heidelberg, 1905, (1-64).

Sachs, A. Zinkoxydkrystalle von der Falvahütte in Oberschlesien. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (54–57).

**Sahmen**, R. Mischkristalle von Mangansulfat zwischen 0° und 30°. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (111–120).

Stevanovič, S. 1. Künstlicher Domeykit Cu<sub>3</sub>As.—2. Antimonkupfer Cu<sub>3</sub>Sb.—3. Antimonkupfer Cu<sub>2</sub>Sb.—4. Zinnsulfür SnS.—5. Eisenarsenür Fe As.—6. Arsenzinn As<sub>8</sub>Sn (Headden).—[7.] Eisenstannide. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (321–331).

Tammann, G. Glasbildung und Entglasung. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (532-538). Tutton, A. E. H. The relation of ammonium to the alkali metals. Δ study of ammonium magnesium and ammonium zinc sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1123–1183); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (177–178); Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (321–380).

Topic axes and the topic parameters of the alkali sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1183-1189); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (217); Zs. Krystallogu, Leipzig. 41, 1905, (381-387).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70-90).

Wallerant, F. Azotates de potasse et d'ammoniaque et la loi de Bravais. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (261-266).

Weber, M. Zinkoxyd. Centralbl. Minn. Stuttgart, 1905, (205-206).

Zambonini, F. Drusenmineralien des Syenit der Gegend von Biella. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (206-269, mit 2 Taf.).

Einige organische Verbindungen. [Sn(OH)<sub>6</sub>K<sub>2</sub>; Pb(OH)<sub>6</sub>K<sub>2</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>2</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>3</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>2</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>3</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>2</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>3</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>3</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>4</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>2</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>3</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>4</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>5</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>6</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>7</sub>;  $Pb(OH)_6$ K<sub>7</sub>

**Žemčužnyj**, S. F. Alliages du zinc avec l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905. (proc.-verb. 581-583).

# Organic.

Anschütz, R. [Methylitaconate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (690–693).

Beckenkamp, J. Einige organische Substanzen. Zs. Krystallogr., Leipzig. 40, 1905, (597-600).

Böcker, E. und Kämmerer, P. Bestimmungen an den eine neue Art von optischer Isomerie darbietenden Modifikationen des Benzoylmethylhexanonoxims. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (178-184).

Cameron, A. T. Variations in the crystallisation of potassium hydrogen succinate due to the presence of other metallic compounds in the solution. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (149-151).

Cohen, J. B. and Armes, H. P. [Note by R. P. D. Graham on the crystallographic and optical properties of the menthyl esters of o- and p-nitrobenzoid acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218).

Erlenmeyer, E. jun. [Isocinnamic acid.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2562-2565).

Gossner, B. Organische Halogenverbindungen. Isomorphie von (4, Br und 1, Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1901, (78–85).

Graham, R. P. D. [The properties of the crystals of trans-bromocamphopyric acid and of bromocamphopyric anhydride.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1525–1530).

Herbette, J. Nouvelle forme de tartrate de thallium et mélanges isomorphes des tartrates de thallium et de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 4649-4652).

Hugo, O. Kristallographische Vergleichung verschiedener Metallrhodanide mit den entsprechenden Metallhaloiden der organischen Basen Chinolin und Pyridin. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (289–308, 321–332).

Jaeger, F. M. Miscibility in the solid aggregate condition and isomorphy with carbon compounds. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (658-666, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (651-660, with 1 pl.), (Dutch).

Morphotropische Beziehungen bei den in der Amino-Gruppe substituierten Nitro-Anilinen. Zs. krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (113– 146).

Krystallonomische Symmetrie von stellungsisomeren Toluolderivaten. Le., (357-370).

Benzylphtalimid und Benzylphtalisoimid; ein erster Beitrag zur Erforschung des Zusammenhanges zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie, k.c., (371–376).

Krystallformen einiger nitrierter Anisole, l.c., (562-570).

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen, *l.e.*, (175–191).

Osann, A. [Sodium formaldehyde sulphoxylate (Rongalit, C.).] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2290-2291).

Picted, A. und Mattisson, M. [Strychnine oxide,  $C_{21}H_{22}O_3N_2$ .] l.c., (2782-2787).

Schneider, O. Eine ungewöhnliche Form von Rohrzuckerkrystallen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (414-415).

Zambonini, F. Racemische und active p-Methoxymandelsäure. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (270-276).

# 7150 MECHANICAL PROPERTIES.

Aitken, J. Evaporation of musk and other odorous substances. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (894–902).

Ariès, E. La statique chimique basée sur les deux principes fondamentaux de la Thermodynamique. Paris, 1904, (VIII+251, av. fig.).

Berthelot, M. Limites de sensibilité des odeurs et des émanations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (293-295).

Lemoine, G. Programme de recherches sur les diverses propriétés physiques d'une même solution saline. Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, **20**, 1903, (389–392).

Lucas, R. Fenerschwindung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (327–342).

**Lütgens**, R. Meeresströmungen. [Bewegungserscheinungen] Ann. Hydrogr., Berlin, **33**, 1905, (150-158).

Osmond, F. et Cartaud, G. Le polissage et les phénomènes scientifiques connexes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (289-292).

Pavlow, P. Eigenschaften der Krystalle vom Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189–205).

Abhängigkeit zwischen der Krystallform und dem Zustande der Lösung. Le., (555-561).

Pirani, M. von. Tantal und Wasserstoff. [Occlusion.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (555-558).

Quincke, G. Eisbildung und Gletscherkorn. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (1. 80, mit 1 Taf.).

Richards, T. W. The effects of chemical and cohesive internal pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, ([579]-604).

Schellens, W. Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu Metallsalzlösungen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (617-627); Diss. Strassburg, i. E., 1905, (64).

**Spring**, W. Décomposition de quelques sulfates acides à la suite d'une déformation mécanique. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1901, (498-514).

Steinbrinck, C. Cohäsionsmechanik von Pflanzeuzellen; Saugmechanismus der wasserabsorbierenden Haare von Bromeliaeeen. Flora, Marburg, 94, 1905, (464–477).

Tammann, G. Haften von heissem Holzkohlepulver an kalten Körpern. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (856–859).

Thörner, W. Porosität von Banmaterialien usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (744-746, 996).

Tubandt, C. Alkalische Kobaltoxydullösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (368-373).

**Yvon**, P. Compte-gouttes normal. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **17**, 1903, (515–518).

Zschokke, B. Plastizität der Thone. (Plasticité des argiles.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart 7, 1902. (377-382, 393-400); 8, 1903. (1-6, 25-32, 53-59, mit Taf.).

#### Adsorption.

Bemmelen, J. M. van. L'absorption d'eau par l'argile. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Iloll., (sér. 2), **10**, 1905, (266-276).

**Bohr**, C. Adsorptionscoëfficienten des Blutes und des Blutplasmas für Gase. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, **17**, 1905, (104–112).

Briggs, L. J. Adsorption of water vapor and of certain salts in aqueous solution by quartz. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (617-610), with text fig.).

#### Diffusion and osmosis.

Adeney, W. E. Unrecognized factors in the transmission of gases through

water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (360-369).

Ardelt, E. Diffusion der Luft. Diss. Münster i. W., 1904, (47, mit 1 Taf.).

Ariès, E. Loi fondamentale des phénomènes d'osmose. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (196-198).

Bäcklund, A. V. Pression osmotique. (Swedish) Lund, Univ. Arsskr., 40, 1904, Afd. 2, No 4, (27, Rés. français 23-27).

Bancroft, W. D. Soret phenomenon. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (553-554).

Barlow, P. S. Osmotic experiments on mixtures of alcohol and water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (1-12).

Berti, P. Les solutions de sucre et de sels inorganiques dans le processus de dialyse. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1155-1162).

Bredig, G. Die Prinzipien der elektrischen Endosmose und damit zusammenhängende Erscheinungen des kolloidalen Zustandes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (643–652).

Dekhuyzen, M. C. Osmotic pressure of the blood and urine of fishes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (537-519), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, [1904], (418-430), (Dutch); Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (121-136), (French).

Dittrich, M. "Absorptionserscheinungen" bei zersetzten Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (151–162).

Filehne, W. und Biberfeld, J. Aufnahme von Wasser und Salz durch die Epidermis und Hygroskopizität einiger Keratingebilde. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1901, (449–460).

Findlay, A. and Short, F. C. Behaviour of solutions of propyl alcohol towards semi-permeable membranes, London, J. chem. Soc., 87, 1905, (819–822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (170–171).

Galleotti, G. Diffusione degli elettroliti nei colloidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2<sup>o</sup> semestre, 1903, (112-119).

Gatin-Gružewska, Z. Die Wanderung des Glykogenes unter dem Einflusse des elektrischen Stromes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (287-288).

Goebel, J. Sätze der physikalischen Chemie und ihre Anwendung auf die Physiologie. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (724–733).

——Durchlässigkeit der Cuticula. Diss. Leipzig, 1903, (43).

Graham, J. C. Diffusion von Salzen in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (257-272).

Grunmach, L. Diffusion von Kohlensäure durch Kautschuk. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (795-800).

Hamburger, H. J. A method for determining the osmotic pressure of very small quantities of liquid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (394-397), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (401-404), (Dutch).

Hechler, W. Fluidität und Leitfähigkeiteiniger konzentrierter wässeriger Salzlösungen unter 0°. Diss. Münster i. W., 1904, (51, mit 2 Taf.).

Jaquerod, A. et Perrot, L. La diffusion de l'hélium à travers la silice à haute température. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (613-615).

Kohnstamm, P. A. Osmotischer Druck, (Holländisch) Handl, Ned. Nat. Geneesk, Congres, 10, 1905, (138– 141).

A formula for the osmotic pressure in concentrated solutions whose vapour follows the gas-laws, Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (723-729), (English); Amsterdam, Versl. Wis, Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (781-787), (Dutch).

Kinetic derivation of Van 'tHoff's law for the osmotic pressure in a dilute solution. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (729-741), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (789-800), (Dutch).

Osmotic pressure or thermodynamic potential. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (741-751), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (800-811), (Dutch).

Krieger, G. Diffusionsfahigkeit einiger Elektrolyte in Methylalkohol, Diss. Halle a. S., 1903, (45).

Laar, J. J. van. Some remarks on Kohnstamm's papers. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (49–51), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (30–33), (Dutch).

Le Chatelier, M. H. Durchlässigkeit der Mörtel für diffundierende Salze. (Perméabilité par diffusion des mortiers.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (225-229, 241-244).

Leduc, S. Die Diffusion der Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (793-795).

Minssen, H. Diffusion in sauren und neutralen Medien, insbesondere in Humusböden. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, 445–476).

Nell, P. Diffusionsvorgänge wässeriger Lösungen in Gelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (323-347).

Öholm, L. W. Hydrodiffusion der Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (309-349).

Reid, E. W. Osmotic pressure of solutions of haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (12-19).

Richardson, O. W. Diffusion of hydrogen through palladium. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (27–32).

Rohland, P. Die Tone als semipermeabele Wände. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (455-456).

Schiötz, O. E. Abhängigkeit des osmotischen Druckes und der Dampfspannung von dem Drucke. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (618– 625).

Schmidt, R. Diffusion von Argon und Helium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge<sup>1</sup>, 14, 1904, (804-821); Diss. Halle a. S., 1904, (38, mit I Taf.).

**Śebor**, J. Diffussionsgeschwindigkeit des Wassers durch eine halbdurchbissige Membran, (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 21. Aufsatz, (15).

Senter, G. Die Platinkatalyse des des Wasserstoffsuperoxyds vom Standpunkte der Diffusion (Uebers.) I. Nebst einer Berichtigung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (737-747); **53**, 1905, (601).

Solvay, E. Formule relative à la gravité, applicable aux phénomènes de diffusion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (580–588).

Steinbrinck, C. Versuch einer elementaren Einführung in die Lehre von der Osmose. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (82-89).

**Sutherland**, W. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (781-785).

**Traube**, L. Velocity of osmosis and on solubility; a contribution to the theory of narcosis. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (525-527).

Osmose. Arch. ges. Physiol., Bonn, **105**, 1904, (541-558).

Vaubel, W. Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und die Beziehungen zwischen osmotischem Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, (545-559).

Wächter, W. Austritt von Zucker aus den Zellen der Speicherorgane von Allium Cepa und Beta vulgaris. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 41, 1905, (165-220).

Winkelmann, A. Diffusion naszierenden Wasserstoffes durch Eisen. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (36-68); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (589-626).

Winkelmann, A. Zu der Abhandlung des Hrn. Schmidt: "Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". l.e., 16, 1905, (773-783).

Yokote, C. Absorption von Gasen durch Kleidungsstoffe. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (128-157).

Absorption verdünnter Kupferlösungen im Erdboden. l.c., (193-216).

**Zacharias**, P. D. Adsorption oder Absorption. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (529–530).

Zikel, H. Der neuere Stand der klinischen Osmologie. Zentralbl. inn. Leipzig, **15**, 1904, (641-653).

# Pressure of gases and vapours.

**Bacon**, A. D. The equilibrium pressure of a vapor at a curved surface. Physic.

Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (1-9, with text fig.).

Carveth, H. R. and Fowler, R. E. Saturation by the method of air bubbling. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([313]–324).

Kablukov, I., Solomonov, A. et Galin, A. Sur la pression et la composition de la vapeur des dissolutions dans l'alcool éthylique aqueux. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (573-581).

Knietsch, R. Einfluss verdünnender Gase und des Druckes beim Schwefelsäure-Kontaktverlahren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (614–623).

Küster, F. W. Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (222-242).

Laar, J. J. van. Sur l'allure des courbes spinodales et des courbes de plissement. Haarlen, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (373-413, avec 1 pl.); Traduit de: Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (685-696), 14, [1905], (14-29, with 4 pl., 108-116), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (646-657), 8, [1905], (33-48, with 1 pl., 144-152), (English).

On the shape of the plaitpoint curves for mixtures of normal substances. 2. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (33–48, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (14–29, with 1 pl.), (Dutch).

The molecular rise of the lower critical temperature of a binary mixture of normal components. Annsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (144–152), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (108–116), (Dutch).

Michajlenko, Ja. 1. Elasticité des vapeurs des solutions. (Russ.) Kiev, 1904, (73).

Niederschulte, G. Dampfdruck fester Körper, Diss. Erlangen, 1903, (27).

Perman, E. P. The determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (194-198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23).

Perman, E. P. Vapour-pressure by air-bubbling. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, 436-39.

Saposchnikow, A. Verhalten der Gemische von Salpetersäure und Schwefelsaure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (609-626); **53**, 1905, (225-234).

Scheel, K. Ableitung von Formela für die Sättigungsdrucke des Wasserdampfes über Wasser, Eis und verdinnter Schwefelsäure bei niedrigen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (\$67-868).

**Smits**, A. Verlauf der Dampfspannungserniedrigung bei wässerigen Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (33–41).

——— Relative Dampfspannungen der drei verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1027–4033).

Speranski, A. Dampfdruck der festen Losungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (15-58); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (186-212).

Travers, M. D. et Fox, C. J. Tensions de vapeur de l'oxygène liquide mesurées an thermomètre à oxygène à volume constant à différentes pressions initiales. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, 545-552.

Wiebe, H. F. Spannung des Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 4904, (315-316).

Zenghelis, C. Verdampfung fester Kerper bei gewöhnlicher Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (219–221).

## Compressibility of gases.

Rayleigh, Lord. Compressibility of gases [hydrogen, carbonic oxide, nitrogen and oxygen] between one atmosphere and half an atmosphere of pressure. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A., 204, 1905, (351–372).

Compressibility of gases [air, carbon dioxide and nitrons oxide] between one atmosphere and half an atmosphere of pressure. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (416).

# Surface Tension and Capillarity.

Brümmer, A. Überflächenspannung wasseriger Sulfatlösungen, Diss. Rostock, 1902, 47, mit 1 Tab.). Christoff, A. Absorption des CO<sub>2</sub> in wasserigen Salzlösungen und binären Flüssigkeitsgemengen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (321–340).

Ellenberger, E. Apparat zur Messung der kapillaren Steighöhe für die Bestimmung der molekularen Oberflächenenergie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**. (532–534).

Feustel, R. Kapillaritätskonstanten und ihre Bestimmung nach der Methode des Maximaldruckes kleiner Basen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (61-92); Diss. Strassburg, 1903, (38).

Forch, C. Oberflächenspannung von anorganischen Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (744-762); Berichtigung. **18**, 1905, (667).

Fredenhagen, C. Elektrolytische Lösungstensionen einzelner Stoffe gegen beliebige Lösungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (496–502).

Grunmach, L. Oberflächenspannung von verflüssigtem Stickstoffoxydul. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (243–248).

Hönig, S. Gesetz der Atomattraktion. (Ungarisch) Math. Ternt. Ért., Budapest, 23, 1905, (512-554).

Homfray, J. et Guye, P. A. Tensions superficielles et complexité moléculaire de corps actifs homologues. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (505– 544).

Kučera, G. Eine Bemerkung zur Arbeit des Hrn. Feustel: "Kapillaritätskonstanten etc." Ann. Physik, Leipzig. (I. Folge), 16, 1905. (789–791).

Metcalf, W. V. Feste Peptonhäutehen auf einer Wasserfläche und die Ursache ihrer Eutstehung. (Uebers.) Zs. physik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, (1–51).

Motylewski, Z. Constantes de capillarité des sels fondus et des dissolutions. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (817-825, 837-813, 858-861).

Quincke, G. Die Bedeutung der Oberflächenspamning für die Photographie mit Bromsilbergelatine und eine Theorie des Reifungsprozesses der Bromsilbergelatine, Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (3–6). Traube, I. Bedentung der Oberflächenspannung im Organismus. [Vortrag.] Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (326-331); Arch. Anat. Physiol, Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (228-232).

Arch. ges. Physiol., Bonn, **105**, 1904, (559-572).

**Weber**, H. Kohäsionsdruck beim Aufblasen einer Seifenblase. *l.c.*, 1904, (390-391).

# Viscosity and Internal Friction.

**Bence**, B. G. Viscosität des Blutes. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, **6**, 1905, (114-130, 303-331).

Bingham, E. C. The conductivity and viscosity of certain salts in mixtures of acetone with methyl alcohol, with biographical sketch.] Diss. . . Johns Hopkins university. . . . 1905, 479).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. [Viscosity of aqueous solutions of sodium hydroxide correlated with electrical conductivity.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253–322).

Brinkmann, C. F. W. Die innere Reibung als Hülfsmittel zur Erkennung und Unterscheidung ähnlich konstituierter Verbindungen. Diss. Leipzig, 1903, (56).

Dunstan, A. E. The viscosity of liquid mixtures. Part II. [The viscosity of mixtures of allylalcohol and water, n-propyl alcohol and water, lactic acid and water, benzene and acetic acid, and benzene and n-propyl alcohol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (14-17); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 28, physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (732-738).

Fouquet de Nassandres, G. Viscosité des sirops. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1186-1206).

Grüneisen, E. Bewegung tropfbarer Flüssigkeiten durch gerade und gewundene Kapillaren. Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (151–184).

Innere Reibung wässriger Salzlösungen und ihren Zusammenhang mit der elektrolytischen Leitung. *l.c.*, (237–266).

Grunmach, L. Einfluss der Zähigkeit auf die Kapillarkonstanten bei Essigsäure-Wassermischungen. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, 160-468).

**Hogg**, J. L. Viscosity of air. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., **40**, 1905, (1*l*.+611-626, with text fig.).

Kahlbaum, G. W. A. und Räber, S. Die Konstante der inneren Reibung des Ricimusöls und das Gesetz ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Halle, Nova Acta Leop., 84, 1905, (203–308 mit 6 Taf.).

Korányi, S. u. Bence, G. Veränderungen im Blute unter Einwirkung der Kohlensäure. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, **6**, 1905, (613–640).

Lemke, N. Eléctroconductibilité et frottement intérieur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1134-1138).

Nettel, R. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mineralöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (385–386).

Öholm, L. W. Innere Reibung von Wasserlösungen einiger Nichtelektrolyten sowie über die Reinigung des hierbei angewandten Wassers. Helsingfors, Ofvers. F. Vet. Soc., 47, 1904–1905, [No. 11], (1-18).

Reynolds, F. G. The viscosity coefficient of air, with an enquiry into the effect of the Röntgen rays thereon. [With bibliography.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (419-431); 19, 1904, (37-47).

Scarpa, O. La viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (417-451, av. 2 fig.).

Tammann, G. Glasbildung und Entglasung. [Viskosität.] Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (532–538).

Weinberg, B. Innere Reibung des Eises, Aun. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (81-91).

Zemplén, G. Bestimmung des inneren Reibungs-Coefficienten der Gase mittelst einer nenen Experimentalmethode. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (561-581).

# Solubility.

GENERAL.

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin, 1905, (All +252).

- Brühl, J. W. und Schröder, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (1-42); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., 8, 1904, (N.F., 119-164).
- Bruni, G. e Padoa, M. Sulle relazioni fra le proprietà dei vari corpi come solventi e le loro costanti di cristallizzazione. Roma, Rend. Acc. Lincei. "serie 5<sup>a</sup>. 12, 2<sup>a</sup> semestre, 1903, 119-128, 195-203.
- **DeCoppet,** L. C. Molecular depression of the freezing point of water produced by some very concentrated saline solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, 5311-538.
- Donnan. F. G. Komplexbildung, Hydratation und Farbe. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (317–320).
- **Dreaper,** W. P. The solution state. Chem. News, London. **92**, 1905, (229-232).
- Drucker, K. Die Anomalie der starken Elektrolyte. Samml. chem. Vortr., Stuttgart. 10, 1905, (1-66).
- Euler, H.—Loslichkeitserniedrigung. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, 443-458.
- **Fischer,** H. Zur Verteilungsfrage. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (361-361).
- Fleckenstein, A. Eigenschaften von Salzlösungen in Gemischen von Alkohol und Wasser, Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (419–422).
- Franklin, E. C. Reaktionen in flüssigem Ammoniak. Webers, J. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, 11-35.
- Gardner, D. D. et Gerasimov, D. G. Determination de la solubilité des sels des acides faibles en mesurant l'électroconductivité. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsé., 36, 1901, (746-753).
- Georgievics, G. von. Theorie des Farbeprozesses. [Absorptions oder Losungsvorgang.] [5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. 2. J. Berlin, 1904, 854-862).
- Henkel, H. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdunnter Glycerinlösungen und Analyse derselben. Diss. Berlin, 1905, (17).

- Herz, W. und Fischer, H. Vertheilung löslicher Stoffe zwischen Wasser und aromatischen Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1138– 1144).
- Herz. W. und Knoch, M. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 262– 269; 46, 1905, 193–196.
- gen in Aceton-Wassergemengen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (221– 223); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (114–116).
- und Lewy, M. Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteibung zwischen zwei Lösungsmitteln. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818– 820).
- Hoffmann, F. und Langbeck, K. Löslichkeitsbeeinflussung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, 4385-434).
- Ikeda, K. Theory of solution. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (641–701).
- Jäger, G. Verteilung einer nicht dissoziirenden Substanz zwischen zwei Lösungsmitteln. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (313-315).
- Jones, H. C. The dissociating power of different solvents. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 25, 1901, (232-249).
- The effect of one associated solvent on the association of another associated solvent. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (105-112).
- und Bassett, H. P. Der Einfluss der Temperatur auf die Kristallwassermenge als Beweis für die Theorie von den Hydraten in Lösung. (Vebers,) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905. (231–235).
- and Getman, F. H. The existence of hydrates in solutions of certain non-electrolytes and the non-existence of hydrates in solutions of organic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (308–338).
- ---- The existence of alcoholates in solutions of certain electrolytes in alcohol. *I.c.*, (338-342).
- Kahlenberg, L. Das Problem der Lösungen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1081-1083).

Korn, A. und Strauss, E. Eine Beziehung zwischen dem Lösungsdruck und der Ionisationswärme der Metalle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1901, (277–281).

**Krafft,** F. Die modernen Lösungstheorien in der angewandten Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (857–864).

Küspert, F. [Demonstration der Auflösungsgeschwindigkeit eines Körpers im amorphen und kristallinischen Zustande. Z. z. physik, Untern., Berlin, 17, 1904, (352); 18, 1905, (34).

Leith, C. K. Rock cleavage. [With bibliography.] Thesis, Wisconsin, 1901, Washington, D.C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 239, 1905, (216+iii, with pl., diagr.).

**Lewis**, G. N. Hydratation in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (224–230).

**Lowry,** T. M. An application to electrolytes of the hydrate theory of solution. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (197-214, with discussion).

Martin, G. Theory of solution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (149-155 with text fig.).

Meyerhoffer, W. Ein Problem der Affinitätslehre. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (513–603).

The breaks in the solubility curves. [Trans.] J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([571]-575).

Muhs, G. Das Massenwirkungsgesetz bei der Aüflösung schwer löslicher Verbindungen. Diss. Breslau, 1904, (46).

Noyes, A. A. The physical properties of aqueous salt solutions in relation to the Ionic theory. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (293–307).

Paterno, E. e Mazzuchelli, A. Sui fenomeni che accompagnano il miscuglio dei liquidi. Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (60-62).

Pissarjewsky, L. und Lemcke, N. Der Einfluss des Lösungsmittels auf die Gleichgewichtskonstante und die Beziehung zwischen dem elektrischen Leitvermögen und der innern Reibung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (479-493).

Richarz, F. Theorie verdünnter Lösungen ohne Benutzung des osmotischen Druckes. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (706-714).

**Schürr,** I. Vitesse de dissolution des sels dans leurs solutions aqueuses. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (245–306, av. 15 fig. et 1 pl.).

Sieverts, A. Bemerkung zu der Abhandlung von F. Krafft. Die modernen Eösungstheorien in der angewandten Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, .861-865).

**Traube**, I. Velocity of osmosis and on solubility; a contribution to the theory of narcosis. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (525–527).

Wölbling, H. Die Lösungen. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (705-711).

## INORGANIC SOLIDS.

Abegg, R. und Pick, H. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2571-2574).

Aten, A. H. W. Löslichkeit von HgCl<sub>2</sub> in Aethylacetat und Aceton. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (121– 123).

Bakhuis-Roozeboom, H. W. en Olie, J. Fr. The solubilities of the isomeric chromic chlorides. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (66-70) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (10-14) (Dutch).

Bauer, O. Baryumoxyd und seine Hydrate. Die Darstellung eines neuen Hydrats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (401–420).

Baur, E. Von den Hydraten in wässeriger Lösung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 8, 1903, (466–488).

Bemmelen, J. M. van. Die Metazinnsäure und Metazirkonsäure. Zs. anorg. Chem., **45**, 1905, (83–85).

Berju, G. und Kosinenko, W. Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniummitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (419-425).

Boguskij, I. G. Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle; quelques propriétés des ces dissolutions. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (proc.-verb. 1554–1555). Cameron, F. K. and Breazeale, J. F. Calcium sulphate in aqueous solutions of potassium and sodium sulphates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([335]-340).

and **Brown**, B. E. The solubility of calcium sulphate in solutions of other salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (210-215).

Christomanos, A. C. Löslichkeit des Phosphors in Aether und Benzol. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (132–141).

**Denison**, R. B. Equilibrium between sodium and magnesium sulphates., London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905 (316–139).

**Deussen**, E. Löslichkeit der Eisenoxyde in Flusssäure. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (813-815).

Fleckstein, A. Eigenschaften von Salzlösungen in Gemischen von Alkohol und Wasser. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1901), 1905, (113-172).

Foote, H. W. Solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (251-253).

and Bristol, H. S. Solubility of barium and mercuric chlorides.  $l_{co.}$  (216-251).

Galeotti, G. Konzentration der Metallionen in eiweis-haltigen Silbernitratlösungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (330-342, mit 1 Taf.).

Geffeken, G. Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalisablösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (197-201).

Gutbier, A. und Lohmann, J. Einsteining von Schwefelwasserstoff auf selenige Saure. 2. Schwefelselen. l.c., (381-409).

Hassreidter, V. Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalisulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292, 1023-1024).

Herold, I. Kaustifikation des Kaliumsulfates. [Löslichkeit des Calciumhydroxyds.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417-430).

Herz, W. Natur der alkalischen Lösung von Chromhydroxyd. Breslau, Jahresber, Ges, vaterl, Cultur, 82, (904), 1905, natw. Sect., (141–145). Hinrichsen, F. W. und Sachsel, E. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (81-99).

Hoff, J. H. van't. Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen. H. I. Braunschweig, 1905, (VI + 85).

Zur Bildung der organischen Salzablagerungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (214-280); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1901, (99-107).

La règle des phases. Traduit du français par P. P. Weimarn, sous la rèdaction du prof. Schröder. (Russ.) Gorn. Zurn., St. Peterburg, **80**, 1, 1904, (232-248).

und Lichtenstein, L. Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen, XL. Existenzgrenze von Tachhydrit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (232–235).

**Voermann**, G. L. und **Blasdale**, W. C. XLI. Bildungstemperatur des Kaliumpentacalciumsulfats. *l.e.*, (305–310).

XL11. Bildung von Glauberit. *I.e.*, (478-483).

und d'Ans, J. XLIV. Existenzgrenze von Tachhydrit bei 83°. Le., (913-916).

und **Blasdale**, W. C. XLV. Auftreten von Timkal und oktaedrischem Borax. *l.e.*, (1086–1090).

Jordis, E. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch , Halle, 10, 1901, (938-910); 11, 1905, (223-224).

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkristallen aus Ammoniummitrat und Kaliummitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37, mit 3 Taf.).

Kohlrausch, F. Löslichkeit einiger schwerloslicher Salze im Wasser bei 18°. Zs. physik. Chem.. Leipzig, **50**, 1904, (355-356).

**Koppel**, J. Die Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse analoger Doppelsalze. *l.c.*, **52**, 1905, (385–436).

Kosmann, B. Zur Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1735–1737).

Küster, F. W. und Dahmer, G. Löslichkeit von Baryumsulfat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (348–349).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Kobalt-, Chrom, Rhodium-, Iridium- and Platin-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

Lendle, L. H. Verhalten von Natriumsulfat in wässriger Lösung. Diss. Würzburg, 1902, (63).

Meusser, A. Zur Löslichkeit von Kaliumehlorid, -bromid, -jodid im Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (79-80).

Moir, J. The solubility of zinchydroxide in alkalis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (310-311).

Müller, A. Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glyzerin. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (320–325).

Mylius, F. and Dietz, R. Chlorzink. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (921); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (200-220).

Naumann, A. und Rücker, A. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2292-2295).

Padoa, M. e Tibaldi, C. Formazione di cristalli misti fra cloruro e joduro mercurici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 2° semestre, 1903, (158-166).

Richards, T. W. und Wells, R. C. [Löslichkeit des Silber-Chlorids.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56-135).

Rimbach, E. Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1553-1572).

Rössing, A. Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (165-466).

Rohland, P. Beziehungen zwischen der Löslichkeit des Calciumsulfats und der Hydratation des Gipses und des Portlandzements. *l.c.*, (327–330).

(D-7195)

Rohland, P. Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 38, 1901, (311–318).

Hydratations- und Erhärtungsvorgänge, Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (893–900); Erwiderung an Hernn Jordis, Le., 11, 1905, (129–130, 338–339).

Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemeute. Thonind-Ztg. Berlin, **26**, 1902, (605-608, 1617-1622, 1966-1971).

Hydratation des Hemihydrates. l.c., **27**, 1903, (675-680).

———— Hydratation des Anhydrids. *l.c.*, (1145-1148, 1177-1179).

Hydratation des Gipses. l.c., **28**, 1904, (389-392, 942-911).

l.c., (1297–1300).

——— Hydratations- und Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. *l.e.*, **29**, 1905, (1027–1029, 1062–1064).

———— Die Candlot'sche Reaktion und die Verlängerung der Abbindezeit. l.c., (1599-1690).

Rogowicz, J. Die Löslichkeit des Baryumsulits in Wasser und in Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (938-910).

Schroeder, J. Pyridin als Lösungsund Ionisierungsmittel für anorganische Metallsalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (1–36).

Seidell, A. and Smith, J. G. The solubility of calcium sulphate in solutions of nitrates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, ([493]-499).

Vanino, L. Goldoxydul. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (462–463).

Voerman, G. L. Die Löslichkeit des Kaliumpermanganats in Wasser. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl 2, 1905, (766–767).

Wetzel, H. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin, 1905, (59).

Wiedemann, E. Verteilung von Kobaltehlorid zwischen Alkohol und Wasser nach dessen Lösung in Gemisehen dieser beiden Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (10-12). **wolff**, H. Salze des t'eriums. Zs. anorg, Chem., Hamburg, **45**, 1905, (89 –115).

Worley, F. P. [Solubility of] bromine in solutions of potassium bromide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1107–1123); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209–210).

#### Organic solids.

London, British Association for the Advancement of Science. The state of solution of proteids. Second report of the committee consisting of W. D. Halliburton, E. Waymouth Reid and E. A. Schäfer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (341-342).

Brühl J. W. und Schröder, H. Natracetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (220-226).

Bruni, G. und Manuelli. A. Eigenschaften des Aethylencyanids (Bernsteinsäurenitrils) als Lösungs- und Ionisierungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (860-862).

Cantoni e Veratietti . . . [Solubilità] dei malati alcalinoterrosi. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (139-145).

et Zachoder, Mlle. Solubilité des tartrates alcalino-terreux dans Feau. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (18-21).

Doliński, J. H. Löslichkeit einiger organischer Verbindungen in Wasser bei verschiedenen Temperaturen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1835–1837); (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (237–240).

**Drucker,** K. Wässerige Lösungen aliphatischer Säuren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (611–704).

Holty, J. G. Solubility and specific rotatory power of carbohydrates and certain organic acids and bases in pyridine and other solvents. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (761-779).

**Hudson**, C. S. Milchzucker, Zs. physik, Chem., Leipzig, **50**, 1901, (273–290).

Krummacher, O. Löslichkeit des Harnstoffs, ein Beitrag zur Energiebilanz. Zs. Biol., München, **46**, 1905, 302–321).

Lattey, R. T. Mutual solubilities of diethylamine and water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (397-398).

Lumsden, J. S. [The solubility of heptoic, hexahydrobenzoic and benzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Margosches, B. M. Tetrachlorkohlenstoff unter besonderer Berücksichtigung seiner Verwendung als Lösungsbezw. Extraktionsmittel in der Industrie der Fette und verwandter Gebiete. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (243–358).

Verhalten von Holzteerpech gegen einige gebräuchliche organische Lösungsmittel. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (5-9).

Menschutkin, N. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2465–2466).

Philip, J. C. Influence of various sodium salts on the solubility of sparingly soluble acids. [The influence of sodium formate, acetate and butyrate on the solubility of cinnamic, benzoic, salicylic and o-nitrobenzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (987–997); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200).

Pinner, A. und Franz, A. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1539–1518).

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (1) camphorquinonephenylhydrazone, (2) acetaldehydephenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1298–1302); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181).

Schnell, I. und Geese, W. Das Lösungsvermögen von Nichtzuckerlösungen für Zucker. Centralbl. Zukkerind., Magdeburg. 11, 1903, (1103– 1105); 12, 1901, (676–678).

Smits, A. Erscheinungen, welche auftreten, wenn die Faltenpunktskurve der Löslichkeitskurve begegnet. [System Aether-Anthrachinon.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (193–221).

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubility [of various medicinal substances]. Pharm. J., London, (Ser. 4.), 20, 1905, (720, 784-786); Part 11, (783-785).

Vèzes et Mouline. Solubilité réciproque de l'essence de térébenthine et de l'alcool aqueux. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1903 1904, 1904, (95-102).

Weigel, G. Löslichkeit einiger Harzbalsame in gewissen Lösungsmitteln. Pharm. Centralhalle, Dresden, **45**, 1901, (1-5).

#### GASES.

Goldhammer, D. A. Natur der flüssigen Luft. [Lösung von Sauerstoff in Stickstoff.] [Festschrift L. Botzmaun.] Leipzig, 1904, (410–421).

Guggenheimer, S. Dissoziationszustand der von Metallen abgespaltenen Gase. [Lösungen von Gasen in Metallen.] Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (579-581).

Harpf, A. Löslichkeit von Schwefeldioxyd in Wasser. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (136-137, 159-160).

Hofmann, R. Absorptionskoeflizienten von Flüssigkeiten für Radiumemanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (337–340).

Hüttner, K. Die in Mineralien gelösten Gase. Zs. anorg. Chem., Hamburg. **43**, 1905, (8–13).

Jacobsen, J. P. Die Löslichkeit von Sauerstoff im Meerwasser durch Winklers Titriermethode bestimmt. Kjöbenhavn, Meddelelser fra Kommissionen for Havundersögelser. Serie Hydrografi, 1, No. 8, 1905, (1-13).

Magnus, A. W. Die durch elektrische Entladungen hervorgerufene Gasabsorption in Geisslerschen Röhren. Diss. Münehen, 1905, (37).

#### SOLID SOLUTIONS.

Beckmann, E. Demonstration fester Lösungen, Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (151-152).

Biron, E. V. Les chlorostamates M'2SnCl<sub>6</sub> et M'SnCl<sub>6</sub>. V. Distribution du chlorure d'étain entre deux métaux chloreux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1036–1053).

Bruni, G. e Padoa, M. Sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Nota XV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (78–88).

(D-7195)

Bruni, G. e Mascarelli, L. Nota XVI, XVII. l.e., (89-96, 96-99).

e Padoa, M. Sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo [tra alogeno- e nitroderivati organici]. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5\*), 12, 2° semestre, 1903, (348-355).

Friedheim, C. Sogenannte feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 2352–2359).

Justin-Mueller, E. Färbevorgänge, A. Absorptionsfärbevorgänge. B. Adhäsionsfärbevorgänge. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (862–874).

Kohlsch itter, V. und Vogdt, E. Feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxydeu. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1419-1430, 2992-3002).

Korte, R. F. Solid solutions. [The adsorption of iron salts by barium sulphate; the occlusion of magnesium oxalate by calcium oxalate; solid solutions of oxide of manganese and of nickel oxide in ferric oxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1503-1515); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (229-230).

Landsteiner, K. und Uhlirz, R. Adsorption von Eiweisskörpern. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, 265-270).

**Padoa**, M. Sulle soluzioni solide **e** sull'isomorfismo. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 1<sup>a</sup> semestre, 1903, (391–397).

Solution in metals and fluxes.

Bronn, J. Zustand der metallischen Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (166–171).

Doelter, C. Silikat-chmelzlösungen. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (144-147).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70–90).

wüst, F. und Schüller, A. [Löslichkeit von Schwefel etc. in Eisen]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1128-1133).

## 7200 THERMAL PROPERTIES.

Bell, J. M. Free energy and heat capacity, J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (381-391).

3 z 2

Berthelot, M. Quelques règles thermochimiques relatives à la possibilité et à la prévision des réactions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1005–1009).

Colson, A. Théorie des déplacements gazeux. J. Ec. polytech., Paris, (sér. 2), 10, 1905, (117-141, av. fig.).

Dahms, P. Vorgänge bei ungewöhnlicher Temperatur. Himmel u. Erde, Berlin, **17**, 1905, 399-412, 464-471).

Day, A. L. and Allen, E. T. The isomorphism and thermal properties of the feldspars. [Rock-forming minerals a high temperatures.] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., Ser. 4, 19, 1905, 493-112.

Dewar, J. Séparation directe, sans liquéfaction, des gaz plus volatils que l'air. Ann. chim. phys., Paris, sér 8), 9, 1904, (12-20, av. fig.).

Absorption des gaz par le charbon de bois à basse temperature. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (261– 264).

**Duhem**, P. Métaux flués, Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (438-146, av. 3 fig.).

Flavickij, F. M.—Lois de l'action réciproque des substances solides dans les mélanges réfrigérants et dans les alliages eutectiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, 1862–875.

Forcrand, de. Possibilité des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (905-908).

ehimiques. l.c., 1908-911.

Propriétés des hydrures saturés des métalloides des treis premières familles. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (289-307).

Hulett, G. A. and Berger, H. W. Volatilization of platinum, J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1512-1515).

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques à hautes températures et pressions : influence de la pression sur la catalyse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1291-1291).

Catalyse réductrice : déhydratation sous l'influence du catalysateur  $\Lambda l_2 O_3$ . *l.c.*, (proc.-verb. 1295–1296).

Knoblauch, O., Linde, R. und Klebe, H. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. TH: Bestimmung der Dichte des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Mitt. ForschArb. Ingenieurw. Berlin, H. 21, 1905, (33–55, mit I Tab.); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, 1697–1705, 1743–1748).

Kuenen, J. P. Zur Theorie der Destillation von Gemischen. Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (483– 486).

Le Roux, F. P. De l'action des très basses températures sur la phosphorescence de certains sulfures. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (84-85, 239-241).

**Lewkowitsch**, J. Evaporation in racuo of solutions containing solids. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, 1149–1187).

Linde, R. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und überhitzten Wasserdampfes zwischen 100¹ und 180º C. Tl 2: Theoretische Folgerungen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Berlin, 1904, +14°; Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, II. 21, 1905, 57-92°; 'Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, +1167-1705, 1743-1748).

Luginin, V. F. Résponse à M. Kurbatov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (672–679).

Metz, G. de. L'inversion thermoélectrique et le point neutre. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 1117-450).

Nernst, W. Chemische Gleichgewichte bei hohen Temperaturen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (92).

Pušin, N. A. Les coordonnées de la courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de cristallisation du Cd NO (1.4H)O. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1115–1116).

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten, die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (478– 488). Reinganum, M. Ueber den von Wirkungssphären freien Raum in einer Flüssigkeit und über das Gesetz der elativen Dampfdruckerniedrigung. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1901, (876-881).

Rogovski, E. Différence de température des corps en contact. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1179-1181).

Schwalbe, C. Zersetzungstemperatur des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1852.

Steel, T. The temperature of solutions heated by open steam. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (606-608).

Hoff, J. II. van't. Geologisches Thermometer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (709-710).

#### THERMODYNAMICS.

Ariès, E. La statique chimique basée sur les deux principes fondamentaux de la thermodynamique. Paris, 1904, (VIII+251, av. fig.).

Bouzat, A. Courbes de pression des systèmes invariants qui comprement une phase gazeuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 4, 1905, (145-195, av. fig.).

Bredig, G. und Epstein, F. Adiabatische Reaktionsgeschwindigkeit chemischer Systeme. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904). H. 1, 1905, (96–98); Physik. Zs., Leipzig, 5, 1904, (698–699).

**Donnan**, F. G. A suggested explanation of the phenomena of opalescence observed in the neighbourhood of critical states. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (504–505).

Goebel, J. B. Genauere Zustandsgleichung der Gase. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (238–240).

**Haber**, F. Thermodynamik technischer Gasreaktionen. München u. Berlin, 1905, (XV + 296).

**Hall**, E. H. The van der Waals *a* in alcohol and in ether. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (899-903).

Iterson, G. van. jun. Ableitung einiger bekannten Formeln aus einer allgemeinen Zustandsgleichung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (633-640). Jouniaux, A. Loi du déplacement de l'équilibre par des variations de pression. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (609-616).

Matignon, C.—Prévision d'une réaction chimique formant un système monovariant.—Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 512-515.

Mills, J. F. Molecular attraction, 4. On Biot's formula for vapor pressure and some relations at the critical temperature. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (402–417).

Olszewski, K. Bestimmung des kritischen Punktes des Wasserstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, 986-993.

Pavlow, P. Eigenschaften der Krystalle vom Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, 189-205).

Saurel, P. Stability of the equilibrium of bivariant systems. J. Physic, Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (436-439...

Stability of the equilibrium of multivariant systems. *l.c.*, (488-490).

Indifferent points. l.c.,

Tommasi, D. Transformation de l'énergie thermochimique en énergie voltaique ou force électromotrice. Monit. sci. Quesn. Paris, ||sér. 4||, 18, 1904, (422-423).

Trevor, J. E. The slope of the vaporization neutral curve. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1994, ([341-350, with text fig.).

Vespignani, G. B. Costanti critiche di alcune sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, 173–78).

Measurement of Temperature.

Baty, E. J. Methods of temperature indication. London, J. Soc. Chem. Inclust., 24, 1905, (307-108).

Bronn, J. Die Apparate und Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1995, (462–164).

**Dewar**, Sir J. The thermoelectric junction as a means of determining the lowest temperatures. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (316–325).

Guillaume, C. E. Mesure des températures. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (374–380).

Hirschson, F. Neue thermoelektrische Pyrometer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (185-186).

**Schütz**, L. H. Messung hoher Temperaturen. Berlin, Zs. Ver. D. lng., **48**, 1904, (155–161).

Travers, M. W. and Gwyer, A. G. C. Comparison of the platinum scale of temperature with the normal scale at temperatures between 441° and 190° C.; constant temperatures below the melting-point of ice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (528-538); (Cebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (437-448).

Waidner, C. W. Methods of pyrometry. Proc. Eng. Soc. Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (313)–402).

#### Alluminothermics.

**Gin**, G. L'électrométallurgie de l'aluminium. Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (164–166).

Goldschmidt, H. Neue Anwendungen der Aluminothernie für Stahl und Eisen. [5. hiern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (188–198); [1], (510–525); Dinglers polyt. J., Berlin, 318, 1903, (737–740, 753–759).

Kablukov, l. A. Action de l'aluminium sur le Snl<sub>4</sub> et sur le SnlBr<sub>4</sub>; Combinaison du KBr avec le AlBr<sub>3</sub>. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 5.)

Wiedermann, H. Aluminium als Wärmeentwickler. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, **1904**, Ausg. I, (85–86, 92–93).

#### Electric furnace operations.

Blount, B. Electric furnaces for laboratory use. London, Anal., 30, 1905, (29-35).

Borchers, W. Gegenwärtiger Stand der elektrischen Eisen- und Stahlerzeugung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (631–637, 689–693).

Engelhardt, V. Das Kjellinsche Verfahren zur elektrischen Erzeugung von Stahl. *Le.*, (148–152, 205–212, 272–278).

Frölich, O. Ein neuer elektrischer Widerstands-Ofen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (437–439); Zs. Calciumearbidfabr., Berlin, **7**, 1903, (167–168).

Guntz, A. Fours électriques à résistance. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (177-189).

Harbord, F. W. Recent developments in electric smelting in connection with iron and steel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (140-178, with 12 figs. and discussion).

Harker, J. A. New type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1965, (235–250).

Minet, A. The electrical furnace: its origin, transformations and applications. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (77-102 with discussion); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (211-275, 331-353).

Neumann, B. Die elektrothermische Eisenerzeugung und das jetzige hüttenmännische Verfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1537–1540); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (682–688, 761–769, 821–826, 883–888, 941–950); 25, 1905, (90–91, 536–542).

**Pöthe**, R. Elektrisches Schweissen-Schiffbau, Berlin, **6**, 1904, (10–16).

Siméon, J. Die Anwendung langer Schienengestänge und das Verschweissen der Schienenstösse. Zs. Kleinbahnen, Berlin, 11, 1904, (445–450).

Taylor, E. R. Electric furnace. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1901, (525).

Weckbecker, J. Darstellung von Graphit [im elektr. Ofen]. Metallurgie, Halle, 1, 1901, (137).

#### Pyrogenetic reactions.

Löb, W. und Joist, M. Verhalten des Perchloräthylens, Acetylchlorids, der Trichloressigsaure und des Bromoforms. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951-955).

Zenghelis, C. D. Chemische Reaktionen bei extrem hohen Temperaturen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (575-580).

## Fusion and Solidification.

Arndt, K. Bestimmung von Schmelzpunkten bei hohen Temperaturen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (265– 298). Bauer, H. Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (258-260).

Brinkmann, C. F. W. Die innere Reibung als Hülfsmittel zur Erkennung und Unterscheidung ähnlich konstituierter Verbindungen. [Schmelzpunktskurven.] Diss. Leipzig, 1903, (56).

Bronn, J. Zur Schmelzpunktsbestimmung von keramischen Produkten. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (460–462).

Carrara, G. e Coppadoro, A. Sul comportamento e sul punto di fusione di alcune sostanze organiche a bassissima temperatura. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (329-353).

**Doelter**, C. Die Silicatschmelzen. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., **114**, Abth. I, 1905, (529-588, mit 1 Taf.); Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (144-147).

Estreicher, T. Schmelzpunkte von Sauerstoff und Stickstoff. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1905, (129-132, 141-146).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (477-495, mit 2 Taf.).

Schwefel. l.e., (536-539, mit 1 Tal.).

Gaehtgens, W. Der Einfluss hoher Temperaturen auf den Schmelzpunkt der Nährgelatine. Diss. Strassburg i. E., 1904, (44).

Guttmann, L. F. The determination of melting points at low temperatures. [The melting points of methyl and ethyl alcohols, ethyl chloride, bromide and iodide, methyl iodide, m-xylene, ethylbenzene, and toluene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1037-1042); [abstract] london, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (206).

Harker, J. A. On a new type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (235-250).

Hempel, W. Schmelzpunktsbestimmungen bei hohen Temperaturen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (715–725, mit 1 Taf.).

Heraeus, W. C. Schmelzpunktsbestimmung feuerfester keramischer Produkte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (49–53).

Hess, A. Methode zur Bestimmung der Volumenänderung beim Schmelzen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (186–188).

Hoitsema, C. and Haagen Smit, J. W. A. Liquation (Nicht-Homogenität) binärer Metallgemische. (Holländisch) Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1° Sect. 9, No 2, 1905, (1–59).

Holborn, L. und Henning, F. Schmelzpunkt einiger Metalle. Berlin, SitzBer. Ak, Wiss., 1905, (314-317).

Hüttner, K. und Tammann, G. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (215–227).

Jaquerod, A. et Perrot, L. Point de fusion de Por. Arch. Sci. Phys.. Genève, (Sér. 4), 17, 1904, (650-651).

Kablukov, I. A. Températures de fusion des mélanges de AlBr<sub>3</sub> et SnBr<sub>4</sub> (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 4).

Kissling, R. Zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Paraffinen, Paraflinmassen und ähnlichen Stoffen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904. (216–217).

Küster, F. W. Die isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. [Erstarrungs- und Siedetemperaturen gemischter Schnelzen,] Zs. Physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (65–80).

Kutscher, F. und Otori. Ein Apparat für Schmelzpunktbestimmung hochschmelzender Substanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (193–194).

Landsiedl, A. Zur Schmelzpunktsbestimmung. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (765-766).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Margosches, B. M. Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der natürlichen und künstlichen Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1901, (277–279).

Müther, A. 111. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen, 1903, (53, mit 3 Tab.). Nernst, W. und Hausrath, H. Zur Bestimmung der Gefrierpunkte verdüunter Losungen. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), 17, 1905, (1018-1020).

Pélabon, II. Fusibilité des mélanges que le sulfure d'antimoine forme avec le sulfure envreux et le sulfure mercurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1389-1302).

Philip, J. C. and Smith, S. H. Freezing points of binary mixtures of organic substances: behaviour of the dihydric phenols [catechol, resorcinol and quinoly towards p-toluidine, α-naphthylannine, and pieric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1945, (1735–1741); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255).

Quincke, G. Eisbildung und Gletscherkorn. Ann. Physik, Leipzig, (4, Folge), 18, 1905, (I-80, mit I Taf.).

Rotarski, T. und Žemčužnyj, S. F. Pyrometrische Untersuchung einiger "flussiger" Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 47, 1905, (185-188); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 1116-1119).

Schreinemakers, F. A. II. Mischkristalle in Systemen dreier Stoffe, Zs. physik, Chem., Leipzig, **50**, 1904, (169-199); **51**, 1905, (547-576); **52**, 1905, 513-550.

Shukoff, A. Die Bestimmung der Erstarrungstemperaturen von Fettkörpern und Parallinen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2., Berlin, 1904, .621-625.

Slatowrasky, N. und Tammann, G. Erweichen Kristalle in der Nähe ihres Schnelzpunktes? Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (341-348).

Stocken, L. Alkalimetalle und ihre geschnolzenen Halogensalze. Metallurgie, Halie. 1, 1904, ±20-26.

Tammann, G. Glasbildung und Enfglasung. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, 532-538.

Anwendung der thermisehen Analyse in abnormen Fallen, Zs. anorg, Chem., Hamburg, **45**, 1905, (21– 30).

Travers, M. W.—Experimentelle Untersuchung von Gasen.—Mit einem Vorwort von Sir William Ramsey.—Deutsch von T. Estreicher. Braunschweig, 1905, XII | 372].

Ubbelohde, L. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1220-1225); Berlin, Mitt. Materialprüfungsant, 22, 1904, (203-216).

Vittorf, N. M. Diagramme des points de fusion des mélanges de N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> et NO. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (857–863).

Vogt, J. H. L. Physikalischchemische Gesetze der Krystallisationsfolge in Eruptivgesteinen. Min. Petr. Mitt., Wien, 24, 1905, (437–542).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70–90).

Wegscheider, R. Zur Schmelzpunktsbestimmung im Kapillarrohr, Chem-Ztg, Cöthen. 29, 1905, (1224-1225).

Wendriner, M. Die Bestimmung des Schmelzpunkts von Pech, Asphalt und älmlichen Stoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (622-625, 1916).

wildermann, M. Die wahren und scheinbaren Gefriertemperaturen und die Gefriermethoden. Ann. Physik., Leipzig, 41. Folge), 16, 1905, (410– 415).

**Zanetti,** G. Misure del calore di fusione a 0° dell'iposolfito sodico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2°, 1903, (1389–1390).

## Boiling points.

Claassen, H. Bestimmung der Siedepunkte reiner und unreiner Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1159–1169).

Erdmann, H. Fraktionierung verfüssigter Gasgemische und Temperaturmessungen bei der Siedepunktsbestinnung verlüssigter Gase. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (674–676).

Eykman, J. F. Appareil ébullioscopique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (47-51, av. 1 fig.).

Jaquerod, A. et Wassmer, E. Points d'ébullition sous diverses pressions de la naphtaline, du biphényle et de la benzophenone, déterminés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève. 2, 1901, (52–78, av. 1 fig.); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 1, 17, 1904, (105–107).

Johnson, S. M. Boiling-points of aqueous solutions. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (952-966).

**Krafft,** F. Der Siedepunkt im Vacuum, eine neue Constante und deren Bedeutung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905. (262-266).

und Bergfeld, L. Tiefste Verdampfungstemperaturen von Metallen im Vacuum des Kathodenlichts. *l.c.*, (254–262).

und Lehmann, P. Molekulargewichts-Bestimmung durch Siedepunkts-Erhöhung im Vacuum des Kathodenlichts. *Le.*, 242–253.

**Lumsden**, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (14).

Mameli, E. Comportamento ebullioscopico dei fenoli, alcooli, ossime e acidi in soluzione benzenica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, A64-494.

Olszewski, K. Versuche, das Helium zu verflüssigen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, 1994-998.

Ruff, O. und Johannsen, O. Die Siedepunkte der Alkalimetalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3601–3604).

**Travers**, M. W. Hydrogen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (793–795).

Wade, J. The influence of water and alcohols on the boiling point of esters. I. A modification of Markownikoff's method of preparation. [Isolation of binary mixtures of ethyl acetate and alcohol, ethyl acetate and water, and a ternary mixture of ethyl acetate, alcohol and water.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1656-1668); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240).

Walther, G. Eine Modifikation des Beckmannschen Siedeapparates für Heizung mit strömendem Dampf. Diss. Basel. 1904. (52).

Young, S. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488-499).

Boiling points of homologous compounds. Phil. Mag., London, (Ser. 6., 9, 1905, (1-19).

LIQUEFACTION OF GASES.

Claude, G. Liquéfaction de l'air avec travail extérieur. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (762–764).

Ekstrand, A. G. The production and measuring of low temperatures. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (61-63).

Kausch, O. Verfahren und Apparate zur Verflüssigung von Luft beziehungsweise Zerlegung der letzteren in ihre Bestandteile. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1901, (45-53, 57-65, 73-75, 89-95).

**Luhmann**, E. Die Fabrikation der flüssigen Kohlensaure. Zum 25-jahrigen Jubiläum der Kohlensaure-Industrie, Zs. Kohlensaurehid., Berlin, **10**, 1904. (75-77, 111-113, 147-149, 183-185, 219-221, 255-257, 291-293, 329-332, 366–368, 403-406, 441-414, 480-482, 515-518, 554–557, 587-590, 625-629).

Monti, E. Erzeugung von Kälte. [5. latern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (687-691).

Pictet, R. Zur Geschichte und Theorie der Verlfüssigung der Luft. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (785– 787).

— Theorie der Kompression und der Entspannung von Gasen. Zs. komprim. Gase, Weimar, **7**, 1904, (153–157, 176–181); **8**, 1904, (8–14).

Wender, N. 1879-1904. Zum 25jährigen Jubilämn der ersten technischen Anwendung von flüssiger Kohlensame. Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 10, 1904. 551-554.

### Combustion.

Armstrong, H. E. The mechanics of fire. [The mechanism of the combustion of hydrogen, hydrocarbons, carbon monoxide and carbon.] London, J. Soc., Chem. Indust., 24, 1905, (473–482).

Bone, W. A. and Andrew, G. W. The combustion of acetylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1232-1248); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220).

Estidenare Chino . . . . . Gamuti Falat : 4. 9.332 :40 Herrester Transfer of the second of the 3 : T.E. 22. C. S. L.

Z: 1: 1 ... 200200

Zer a ser 

Market ... 

## € 255 €

Earlicon

Salicon

Sa

Eate: Extart : Week's Datum Cambar Cam

Restrict William of public layer Mose-12 ( )

| Mister | William | 159 | 147 | 118 | 185 | Mister | William | 128 | 186 | Wester | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 | 186 |

## Explosion.

ere de grand francisco de la granda a despresa en la granda en el a de granda de la granda en en And the second s . Zerozen dezen **53**,

Airts: The Bengoning in year (u.e. ) Airts: Sustern Airts: Sustern Bengoning (u.e. ) Bengoning (u.e. ) 

Bairstow I. Alexander, A. D. Harander, A. D. H

Barthélemy D. De et a les du and the second of the second I make a superior of the Chernie 2 367 1804 160 462

MARYMAN, IN THE WORLD CHARRY Communication of the second of 18.4 1.5 121

Brunswig, H. L. dode or .

Statistics and the Control of Statistics of the

minutes ext 1 sees at minutes ext 1 sees at minutes ext 2 sees at minutes and a fixed at the sees at t

Dixon, H. B. Divides s. Berlin, Bert D. Gert, 3.4, 38 1448 2448, 1972 Car

Escales, N. The Unitary, TV virgos time - Payr - Indian, N., SS, 104.2, The SS, 1

| Solites | autoritis | Deplete | Solites | autoritis | Deplete | Solites | autoritis | Deplete | Solites | Autoritis | Deplete | Solites | Autoritis | Deplete | Solites | Autoritis | Deplete | Solites | Autoritis | Deplete | Deplet

Eschweiler, W. Meiloner und Denfang von Sprengstellen in late. Kingress far angew. Chemio 2018. i.l., 1994, 368-312

Finckh K. Dur Fruittelung die soher Gleichgewichte aus Explisions vorgangen. Us anorg. Cam., Luburg, 45, 1905. 118-125.

Guttmann, O. Wahl elber bloom trough trougher Kommission für Philary der relativen Gefahr exposiver Gasson solch in Versuchs Wetterstrecken [5] hollen Kompress für angew Chemic 27 Berlin, 1904, 319 3221.

Die Herabset, und des Gefrierpunktes von Nitroglycen is angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 200, 256.

technische Untersnohmessneiberen von G. Lunge 2 \*\* Berlin, 1905, 474-514 Sitting No.

Harteset

25 Escussormann

SS Tares

ison

X 2 m

Congres: 139

Singht spirit

Lange

Lense Colon Solver Solv

 Be alient qui lexiste le traa villesse de com lister le est le las le la pressa en la combe de la la

Martini, C. De l'alvi. Le constant des mil exples de la sese soites de l'information Apriles de la constant de

Mettegang. Messung der Detonationsgeschwindigkeit von Sprengstoffen, l.e., (322-328).

Munroe, C. E. Report of the Committee on mining, metallurgy and explosives in the United States. *l.c.*, (265-280).

Nauckhoff, S. Gefrierverhältnisse des Nitroglycerins und der nitroglycerinhaltigen Spreugstoffe mit besonderer Rücksicht auf die Mittel zur Erniedrigung der Gefriertemperatur derselben. Zs. angew. Chem. Berlin, 8, 1905, (11– 22, 53–60).

Nernst, W. Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 45, 1905, (126-131).

Noble, Sir A. Explosives. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (381– 386). Supplementary note. *I.c.*, (512– 514).

Oettingen, A. von und Blumbach, F. Räumliche Darstellung des zeitlichen Vorganges von Schwefelkohlenstoff-Explosionen im Eudiometerrohre mittels des durch retierenden Planspiegel mit Steinheil-Aplanat erhaltenen Bildes. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, 41-16.

Patterson, G. W. Mixed acids for nitrocellulose manufacture. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (174–477).

Rasch, H. Die Explosionsgefahr von in Bomben eingeschlossenen komprimierten Gasen, L.c., (328–331); Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, **9**, 1993, (450– 453).

Die Explosionsgefahr des Stickoxyduls. Zs. kromprim. Gase, Weimar, 7, 1901, (118-150, 157-165, 169-176).

Sapožnikov, A. V. et Jagellovič, V. Décomposition de la nitrocellulõse à des températures au-dessous du point d'in-flammation. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, 822–828).

Schleyer, W. Die Lagerung leicht entzündlicher und explosibler Flüssigkeiten. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2. Berlin, 1904, (383–388).

Trzecick. Lagerung feuergefahrlicher Flüssigkeiten. Patent Martini & Huneke. Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, **3**, 1203, (37-40, 57-60). Watteyne, V. Étude expérimentale des explosifs de sûreté. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (312–318).

will, W. Empfindlichkeit von gefrorenen Nitroglyceriusprengstoffen gegen Stoss und Schlag, *l.e.*, (421-432).

## Specific and latent heats.

Specific heat.

Behn, U. Bunsensche Kalorie, Ann. Physik., Leipzig, (d. Folge), 16, 1905, (653-666).

**Dewar**, Sir J. The liquid hydrogen and air calorimeters. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (325–340).

Dieterici, C. Energy of water and steam at high temperatures. [Specific heat of water at temperatures up to 300°.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513-514); Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (228-233); Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (362-367).

Flüssigkeitswärme des Wassers und das mechanische Wärmeäquivalent. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (593-620).

Fischer, V. Thermodynamik. [Das Verhältnis der spezifischen Wärmen bei konstantem Druck und konst. Volumen und Atomzahl.] Zs. Math., Leipzig, **51**, 1905, (126-431).

Glaser, F. Schmelzwärmen und spezifische Wärmebestimmungen von Metallen bei höheren Temperaturen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (103-108, 121-128).

Gnesotto, T. e Zanetti, G. Calore specifico dell'iposolfito di sodio soprafuso. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2ª, 1903, (1377–1387, con figure).

Harker, J. A. The specific heat of iron at high temperatures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (130–138).

Hartmann, B. Leistungsfähigkeit der Assmannschen Methode zur experimentellen Bestimmung des Verhältnisses Cp.Cv. X der specifischen Wärmen bei konstantem Druck und konstantem Volumen von Gasen. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), 18, 1905, (252–298).

Heinze, M. Die Feststellung der spezifischen Wärme. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (120–121).

Hoff, J. II. van't. Einfluss der Aenderung der spezifischen Wärme auf die Umwandlungsarbeit. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (233-241).

Holborn, L. und Austin, L. W. Spezifische Wärme der Gase in höherer Temperatur. Berlin, SitzBer. Ak, Wiss., 1905, (175-178); Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (131-150).

und Henning, F. Specifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), **18**, 1905, (739-756).

Kalikinskij, G. Chaleur spécifique des dissolutions aqueuses. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 4904, (proc.-verb. 335-337).

Knietsch, R. Chlor. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (672).

**Knoblauch**, O. Spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes für Drucke bis 8 Atm. und Temperaturen bis 35° C. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (801–802).

Laar, J. J. van. Spezifische Wärme. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (316–325).

Laemmel, R. Atomwärme fester Elemente. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 46, 1905, (551–557).

Lorenz, H. Die spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 48, 1904, (698-700, 1189).

Müller, P. T. et Fuchs, C. Méthode de détermination des chaleurs spécifiques des solutions. Chaleur moléculaire de bons et mauvais électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1639–1641).

Plotnikow, J. Beziehung zwischen der logarithmischen Temperaturkonstante und der Wärmetönung. Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, (389–390, 434).

Reinganum, M. Energie und spezifische Wärme in der Nähe der kritischen Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), 18, 1905, (1008-1019).

Richards, T. W. and Lamb, A. B. New methods of determining the specific heat and the reaction heat of liquids. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (659-680). Richarz, F. Gesetz von Dulong und Petit. Marburg, SitzBer. Ges. Natw.. 1904, (61-67).

Temperaturabhängigkeit der spezifischen Wärme fester Elemente. Spezifische Wärme und spezifisches Gewicht ihrer allotropen Modifikationen. l.c., 1905, (100–113, unt 1 TaL).

md Jacobs, A. Spezifische Wärmen von Ozon, Le., 1904, (57-61).

Shearer, J. S. and Fenner, R. C. The specific heat of air at low temperatures. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (172-173).

Streintz, F. Schwefelmetalle. [Fest-schrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (196–203).

Stücker, N. Neue Bestimmungen der spezifischen Wärme einiger Metalle bei hohen Temperaturen. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, (657-668).

Tilden, W. A. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 5546–564; [abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (104–105).

Weyrauch, J. J. von. Spezifische Wärmen des überhitzten Wasserdamples. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (24-28, 50-51).

### Latent Feat.

Brown, J. C. The latent beat of evaporation of benzene. [toluene os, m- and p-xylene, mesitylene, cynene, tert.-amyl alcohol and propyl isovalerate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (265–269); [abstract.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75).

**Dewar**, Sir J. The liquid hydrogen and air calorimeters. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (325–310).

## Cryoscopy.

De Coppet, L. C. Molecular depression of the freezing point of water produced by some very concentrated saline solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (531 538).

Drucker, K. Abhängigkeit der Gefrierdepression von der Schmelzwärme. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (994-905).

Gaunt, R. Zur Bestimmung des Alkoholgehaltes wassriger Lösungen durch den Gefrierpunkt. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (106-108).

Goebel, I. B. Modifikation der van 'tHofischen Theorie der Gefrierpunktserniedrigung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (213–224).

Jahn, II. Erniedrigung des Gefrierpunktes in den verdünnten Auflösungen stark dissociierter Elektrolyte. *l.c.*, **50**, 1901, (129–168).

Jones, H. C. und Bassett, H. P. Einfluss der Temperatur auf die Kristall-wassermenge als Beweis für die Theorie von den Hydraten in Lösung. (Uebers.) *l.c.*, **52**, 1905, (231-235).

Laar, J. J. van. Gefrierpunktsemiedrigung von Meerwasser, in Bezug auf den Chlorgehalt. (Holländisch) Austerdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (533–538).

**Lespieau**. Etudes cryoscopiques faites dans l'acide cyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (855-857).

Oddo, G. e Tealdi, M. Comportamento crioscopico dei composti alogenati degli elementi in soluzione nell'ossieloruro di tostoro. Gazz. chim. ital., Roma, 33, 1 arte 2\*, 1903, 427-419).

Robertson, P. W. The esters in planol solution. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (4574-1581); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (231-232).

Vaubel, W. Molekulargrösse der Verbindungen im Iesten Zustande und die Beziehungen zwischen osmotischem Druck, Getrierpunktsdepression und Siedepanktserhelbung. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., 69, 1901, (515-559).

### Thermochemical data.

Alt, H. Verdampfungswarme des flussigen Sauerstoffs und flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (346-349).

Behn, U. Verhältnis der mittleren (Bunsenschen) Kalorie zur 15° Kalorie

 $\binom{C_0-100.}{C_{15}}$ 

Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (72-76).

Behn, U. Berichtigung zu meiner Arbeit "Sublimationswärme der Kohlensäure und Verdampfungswärme der Lutt." Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 12, 1903, (669-670).

Berthelot, M. Dissolution et polymérisation du cyanogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (93-97).

La combinaison chimique. L'emploi du tube chaud et froid dans l'étude des réactions chimiques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (174-195).

Bose, E. Julius Thomsens Messangen der Mischungswärmen von Säuren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (548– 553).

Centneršver, M. et Teletov, I. Influence de la température sur la dissolution de quelques substances dans l'anhydride sulfureux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (62-71, av. 1 pl.).

Clarke, B. M. Bestimmung einiger Mischungswärmen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (154-159).

Colson, A. Applications diverses du principe de Watt à la dissociation des carbonates de plomb et d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (805-867).

Dieterici, C. Die thermischen und kalerischen Eigenschaften des Ammoniaks. Zs. Kältelnd., München, 11, 1901, (21-24, 47-51).

Emslander, F. und Freundlich, H. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **45**, 1905, (565).

Estreicher, T. Verdampfungswärme von Sauerstolf und Schwefeldioxyd. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (17– 24).

Fenner, R. C. and Richtmyer, F. K. The heat of vaporization of liquid air. Physik. Rev., New York, N. Y., 20, 1905, (77–81, with text fig.).

Hári, P. Trypsinverdauung. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (582–592).

Hoffmann, I. F. und Philippe, M. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (71-72).

Jüptner, H. Freiherr v. Wärmetönung und freie Energie einiger ehemischer Re-

aktionen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig. **76**, (1904), II, 1, 1905, (135–137).

Lagerlöf, D. Thermochemische Studien. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, (273-309, 513-544); 70, 1904, (521-559); Antwort an Herrn Thomsen. l.c., 72, 1905, (80-104).

**Lemoult**, P. Une série récente de déterminations ealorimétriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (633–635).

Lengyel, L. Reaktionswärme der peptischen Verdauung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (145– 151).

Thermodynamik der Pepsinverdauung. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (255–262).

Louguinine, W. et Schukareff, A. Quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pls.).

Mathias, E. Chaleur de vaporisation des gaz liquéfiés. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1174-1176).

**Matignon**, C. Thermochimie du néodyme. *l.c.*, **141**, 1905, (53-55).

Müller, P. T. et Bauer, E. Chalenr de neutralisation de quelques pseudoacides (acides isonitrosés.) Journ. Chim. phys., Genève, 2, 1904, (457–471).

Patten, H. E. and Mott, W. R. A eriticism of Clarke's new law in thermochemistry. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1450-1453).

Richarz, F. Beweis der Einstomigkeit eines Gases aus der direkten Bestimmung seiner Molekularwärme. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (93-96).

Thomsen, J. Zur Beurteilung des relativen Wertes kalorimetrischer Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (314-316).

Allgemeine Theorie der Verbrennungs- und Bildungswärme der Kohlenwasserstoffe im gas- oder dampfförmigen Zustande, nebst Benrteilung der Resultate der von Lagerlöf mitgeteilten "Thermochemischen Studien". J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (164–181).

Thomsen, J. Herrn Lagerlöfs "Antwort". *l.e.*, **72**, 1905, (341–342).

Trevor, J. E. On certain heats of dilution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (90-109).

Varet, R. Formiates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1641-1643).

Wörmann, A. Die Neutralisationswärme starker Säuren und Basen und ihre Aenderung mit Temperatur und Konzentration. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (775–795).

### Heat of formation.

Berthelot, M. Transformation du sulfure noir cristallisé d'antimoine en sulfure orangé précipité. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (97-98).

Čelincev, V. V. Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 616-618).

Transformations des combinaisons magnésiumorganiques individuelles dans les bases d'oxonium de Grignard-Bayer et la valeur thermochinique de cette réaction (Russ.) *l.c.*, (1100-1112); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3664-3673).

Forcrand, de. Chaleur de formation de l'hydrure de sodium. Acidité de la motécule d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (990–992).

Guinchant et Chrétien. Chaleur de formation des trisulfures d'antimoine. *l.e.*, **139**, 1904, (288-289).

Guntz, A. et Bassot, H. jun. Chalcur de formation de l'hydrure et de l'azoture de calcium. *I.c.*, **140**, 1905, (863-865).

Landrieu, P. Chaleur de formation des oximes. *l.e.*, (867-870).

\_\_\_\_\_ Thermochimie des hydrazones. *l.c.*, **141**, 1905, (358–361).

Stoermer, R. und Biesenbach, T. Kohlensäure und Kohlenoxyd-Spaltung der a-Phenoxy-zimmtsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1958–1969).

## Heat of Combustion.

Berthelot, M. Méthodes employées en calorimétrie et spécialement sur la détermination de la chaleur de combustion des composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1497–1501).

**Berthelot**, M. et **Gaudechon**. Strychnine et brucine. *I.c.*, (753-761); Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), **5**, 1905, (125-165).

Jaeger, W. und Steinwehr, H. von Kalorimetrische Messung von Verbrennungswärmen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (153-165).

Lemoult, P. Chaleur de combustion des composés organiques sulfurés. Composés halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (131–134).

Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur constitution. Calcul des chaleurs de combustion. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1901, 7203– 241).

**Louguinine**, W. Etude thermique de l'aldéhyde-salicylique. *l.c.*, (1-6).

Lunge, G. und Grossmann, H. Das Parrsche Verfahren zur Bestimmung der Verbrennungswärme. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1249-1253).

Miller, P. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur formule de constitue. Calcul des chaleurs de combustion, (2° Mémoire). Aun. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (5, 70).

Mixter, W. G. A new allotrope of carbon and its heat of combustion. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (131-441, with illus.).

Moeller, G. Bestimmung von Verbrennungswärmen mit dem Hempelschen Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, 4760-7645.

Richards, T. W., Henderson, L. J. und Forbes, G. S. Elimination von thermometrischer Nachwirkung und zufädligen Wärmeverlusten in der Kalorimetrie. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (551-568).

Schmidlin, J. Comparaison thermochimique entre rosanilines et leneanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (512-541).

Chaleurs de combustion du triphénylméthyle et de quelques dérivés du triphénylméthane. L.c., (732-733).

Thomsen, J. Relativer Wert der zur Bestimmung der Verbrennungswärme flüchtiger organischer Verbindungen benntzten kalorimetrischen Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (657-672).

Thomsen, J. Die numerischen Resultate einer systematischen Untersuchung über die Verbrennungswärme und Bildungswärme flüchtiger organischer Verbindungen. Lc., 52, 1905, (343–348).

Verbrennungswärme organischer Verbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **40**, 1904, (185–195).

Wolf[f], O. W. Verbrennungswärme der isomeren Verbindungen. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, 27, 1905, (53-71).

Zubov, P. Détermination des chaleurs de combustion au moyen de la bombe calorimétrique par le procédé de Berthelot. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (275-287).

## Thermal Dissociation

Basch, E. Zersetzung des Baryumnitrates in der Hitze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31).

Blanchard, A. A. Zersetzung des Ammoniumnitrits. Erwiderung auf K. Arndt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (117-122).

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275–292).

Fireman, P. and Portner, E. G. The dissociation points of some chlorides. J. Physic, Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (500)-501).

Guggenheimer, S. Dissoziationszustand der von Metallen abgespaltenen Gase, Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (579-581).

Hunter, M. A. Zerfallgeschwindigkeit des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (111–418).

Kremann, R. Schmelzen dissoziierender Stoffe und deren Dissoziationsgrad in der Schmelze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (77–80).

**Lebeau**, P. Dissociation des carbonates alcalins, Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (122-132).

de la chaleur et du vide d'un mélango

de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. *l.c.*, (433-441).

Litzendorff, J. Dijodkohlenstoff. Diss. Marburg, 1901, 35%.

Massoulier, P. Ionisation dans les flammes. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (234-236).

Morgan, J. L. R. The dissociation of lead nitrate. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, (416-420).

Müller, P. T. et Bauer, E. Détermination de la chafeur de dissociation de quelques acides isontroses (pseudo-acides) par la méthode des conductibilités. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (472-497, av. 2 fig.).

Nernst, W. und Wartenberg, H. von. Dissociation des Wasserdampfs. Gottingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (35-45).

--- Dissociation der Kohlensaure. *l.c.*, (64–71).

**Prandtl,** W. Alkalivanadate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 657-662).

Schmidlin, J. Composés additionnels chlorhydriques des sels des rosanilines; leur dissociation, thermochimie et constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., 138, 1904, (1615–1617).

**Trevor**, J. E. Dissociating gas. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (493–496).

### Conduction of Heat.

Feliciani, C. Wärmeleitfähigkeit des Stickstoffdioxyds sowie einige Benerkungen zu einer Arbeit des Herrn Nernst, Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (20-22).

Glage, G. F. E. Neumanns Methode zur Bestimmung der Wärmeleitfähigkeit gut leitender Körper in Stab- und Ringform und ihre Durchführung au Eisen, Stahl, Kupfer, Silber, Blei, Zinn, Zink, Messing, Neusilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge, 18, 1905, 901–940).

Henssgen, W. Temperaturkoefhzienten der Wärmeleitung der Dämpfe von Aminbasen. Diss. Jena, 1905. (17).

Kohlrausch, F. Innere Warmeleitung und elektrisches Leitvermögen von Flüssigkeiten. Diss. Rostock, 1904, (12).

Weber, R. La détermination de la conductivité calorifique des liquides. (p-7195) |Eau, glycérine, pétrole, paralline liq., |Hg. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., |**31**, 1903, (209-252, 1 fig.).

## Expansion by Heat.

Forch, C. Spezifische Gewichte und Warmeausdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Losungsmittelm, [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1901, 696-705.

Landesen, G. Dilatation thermique des solutions aqueuses. (Russ.) Jurjev, 1901, 121, av. 6 pl.).

Panayeff, J. von. Beziehung des Schmelzpunktes zur Warmeausdehnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge, 18, 1905, (210-212).

Vaubel, W. Beziehungen zwischen den Grössen der Molekularkomplexe und den Ausdelmungskoeffizienten in den verschiedenen Aggregatzuständen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, 503–508.

Weber, C. L. Zu der Mitteilung von v. Panayeff: Beziehung des Schmelzpunktes zur Wärmeausdelmung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, G. Folge, 18, 1905, 868.

### Calorific value.

Bohle, Kohlen-Analysen, D. Zuckerind, Berlin, **30**, 1905, (1823–1825).

Graefe. Kalorimetrische Untersuchung von Köhlen. Braunkohle, Halle, **3**, 1901, (121–123).

Immenkötter, Th. Das Junkersche Kalorimeter, Schillings J. Gasbeleucht., Minchen, 48, 1905, (736-743, 761-766, 780-783).

— Heizwertbestimmungen mit besonderer Berücksichtigung gasförmiger und flüssiger Bremtstoffe. München u. Berlin, 1965, (VII+97).

Meyer, P. Das Junkers-Kalorimeter als Heizwertanzeiger [mit einem Zusatz von Jos. C. Breinf]. Berlin, Zs. Ver D. Ing., 49, 1905, (923-924, 1400-1401

Mohr, O. Heizwertbestimmung von Breunmaterialien nach Parr. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (51-55); Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (204-205).

Sokolov, N. V. Pouvoir calorifique de la circ des abeilles et son analyse par la méthode calorimetrique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (818-822). Wolfmann, J. Präzision in der Untersuchung von Fenerungsmaterialien und in der Darstellung der gewonnenen Resultate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemië. 1.] Berlin, 1904. 111-413); D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, 1145-1149.

## Heating, Fuel, etc.

Bechstein, O. Ein neuer Heizeffectmesser. Zs. Elektrot., Potsdam. 7, 1904, 4161-463, 190-492, 208-2095.

Constam, E. J. Der Einfluss der Festigkeit von Steinkohlenbriketts auf ihre Verdampfungsfahigkeit. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, 973-975.

Demenge, E. Le gaz à l'eau et ses principales applications. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1904, 71–83°.

Dillner, G. and Sondén, K. Heating value of the more important fuels used in Sweden. (Swedish) Stockholm, Jernk. Ann., 1904, Bih., 315-322.

Dosch, A. Verwendung der Braunkohle für Zwecke der Wärme- und Krafterzeugung. Brau kohle, Halle, 3, 1904, 719-452, 461-466, 477-481, 193-199, 507-511.

Der Zugmesser, insbesondere der Differenz-Zugmesser und sein Wert für die Fenerungskontrolle, Dinglers polyt. J., Berlin. **320**, 1905, 87-90, 103-105.

Zusammenhang zwischen Kohlensäuregelalt und Abgangstemperatur der Kesselgase. Le., 318–351, 363–366.

Pemessung der Rostgrosse nach dem Anstrengungsgrade einer Dampfkesselfenerung, D. TechnZtz, Berlin, **20**, 1903, (518-520, 537-541, 552-554, 561-563).

Fuchs, P. Generator-Kraftgas und Dampfkesselbetrieb in Bezug auf Warmeerzeugung und Warmeerwendung. Eine Darstellung der Vorgänige der Untersuchungs und Kontrollmethoden bei der Unformung von Breimstoffen . . . Berlin, 1905, VIII—188.

Haier, F. Die Rauchfrage, die Beziehungen zwischen der Rauchentwicklung und der Ausnutzung der Brennstoffe und die Mittel und Wege zur Rauchverminderung im Feuerungsbetrieb, Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, 20–26, 83–88, 167–172).

Heidrich, M. Wärmeerhöhung geglühter grannlierter und gemahlener Hochofen-chlacken im Kohlensäurestrom und deren Ursuchen, Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (22–31).

Hoffmann, J. F. Chemische Gleichungen der Bildung fossiler Brennstoffe. Beitr. Geophysik, Leipzig, 7, 1905, (327-378).

Holde, D. Mineralöle, Rohpetroleum, Benzin, Lenchtöl, Braunkohlenteer, Asphalt, Paraffin usw. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, 3.] Berlin, 1905, (1-80).

Jüptner, H. Freiherr v. Zur Theorie des Wassergases. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig. **76**, (1901), H. 1, 1905, 121 125).

Linde, C. Die Auswertung der Brennstoffe als Energieträger. Bayr. IndBl., München, **91**, 1905, (11–14, 19– 22, 27–29, 37–39)

Pettersson, A. Liquid fuel. (Swedish Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1905, (137-186, with pl.).

Schmatolla, E. Vorzüge der Gasfeuerung gegenüber der direkten Feuerung Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, 197-104).

Schreber, K. Der Arbeitswert der Heizgase und seine Ausnutzung. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1901, (133-136, 15]-455, 166-170, 179-183, 196-199, 225-227.

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzueker. Brennstoffen und Rübensamen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl. (1005-1048).

Weyrauch, J. J. Grundriss der Wärmetheorie, Stuttgart, 1905, XV -321).

### Lighting.

Ahlsell, R. Selas light. Swedish Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1901. (118-153, with pl.).

Böhm, C. R.—Das Gasglühlicht, seine Geschichte, Herstellung und Anwendung. Leipzig, 1905. (XXII+656).

Bunte, H. Leuchtsalze und Beleuchtungskorper. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, 726-730; Schillings J. Gasbeleucht., Mimchen, 47, 1904, (1011-1013).

**Kutzbach**, K. D'e Vergasung der Brennstoffe in Generatoren, insbesondere für Kraftgasbetriebe. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (233-241).

Lawes, V. B. Die Theorie des Gasglühlichtes. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, **11**, 1905, 61–62, 71–71).

Lürmann, F. jun. Die thermischen Vorgänge im Gaserzeuger. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903. 133-411, 515-528, 1151-1155).

**Lummer**, O. Wissenschaftliche Grundlagen zur ökonomischen Lichterzeugung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, **10**, 1901, (1–3, 13–15, 27–29, 41–43, 55–56, 69–71, 83–87, 97–400, 107–100).

Die Ziele der Lenchttechnik. . . Schillings J. Gasbeleucht, München, **46**, 1903, +281, 284, 307, 312, 325–330, 345, 348, 370, 375, 385, 391, 406, 411).

Lundell, G. The manufacture of incandescent mantles. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (76-79).

Magnanini, G. L'incandescenza elettrocatalitica nell'accensore Bernardi pei motori a scoppio di benzina. Gazz. ehim. ital., Roma, **33**, parte 2a, 1903, (186-188).

Nichols, E. L. Die physikalischen Eigenschaften der Acetylenlampe. Acetylen, Halle, **8**, 1905, (41–45).

Pfeiffer, O. Gasfabrikation. Ammoniak. [Chemisch-technische Untersuchungsmetholen, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (545-701, mit 5 Tab.).

Sainte-Claire Deville, E. Abhängigkeit der Leuchtkraft des Gasglühlichts vom Heizwert des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (21– 27, 16–51, 75–79, 90–95).

Schmidt, C. Leuchtkraft von ölkarburiertem Wassergas im Gasglühlichtbrenner im Vergleich zu Steinkohlengas. l.c., (634–635).

**Stern**, A. Aerogengas als Heiz- und Leuchtgas für chemische Laboratorien. ChemZtg, Cöthen, **28**, 1901, (1127–1128).

Weinhagen, O. Ausströmgeschwindigkeit des Leuchtgases zu verschiedenen Tageszeiten, in den verschiedenen Geschossen des pharmazeut. Instituts, unter Benutzung verschiedener Breuner und gleichzeitiger Berücksichtigung, wann ein Liter Wasser im Becherglase zum Sieden gelangt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (225-220).

(p-7195)

Wielandt, W. Die Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (201-206).

witt, H. On the lux lamp and the fate of petroleum in the same. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockhohn, 17, 1905, 69-72, with pl.).

# 7250 ELECTRICAL AND MAGNETIC PROPERTIES.

Bertram, M. Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Diss. Zürich, 1904, (75).

Billitzer, J. Theorie der Kolloide. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (129-166).

—— Kapillarelektrische Erscheinungen. *L.c.*, (167–192).

Brillouin, M. Ainmutation an contact et structure cristalline. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (305–335)

Christiansen, C. Oberflächenspannung. [Elektrokapillarität.] Ann. Physik, Leipzig, **16**, 1905, (382–397).

Collie, J. N. Syntheses by means of the silent electric discharge, [The action of the silent electric discharge on ethylene and mixtures of ethylene and and carbon monoxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1510–1548); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (201–203).

Cotton, A. et Mouton, H.—Le phénomène de Majorana.—Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (317–319).

Cruse, A. Elektrische Kataphorese des destillierten Wassers durch poröse Tondiaphragmen (Pukallmasse), insbesondere ihre Abhängigkeit von Temperatur und Strondichte. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (201-204).

Fischer, F. Uebergangswiderstand und Polarisation an der Aluminiumanode, ein Bettrag zur Kenntnis der Ventil- oder Prosselzelle. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (869-877).

Foerster, F. Elektrochemie wässeriger Lösungen. Leipzig, 1905, (XVII+507).

Foster, G. W. A. Einwirkung der stillen elektrischen Entladnug auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38 1905, (1781–1784).

Guye, C. E. Les hypothèses modernes sur la constitution électrique de la

1 1 2

matière. Rayons cathodiques et corps radioactifs. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (519–572, av. 1 fig.).

Guye, C. E. et Guye, H. Rapidité électrostatique des gaz aux pressions élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1320–1322).

Haber, F. Kathodenzerstäubung, Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 827-828).

Hopkins, N. M. Experimental electrochemistry. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **58**, 1904, (24176-24178, 24208-24210, 24210-24242).

Jahn, H. Grundriss der Elektrochemie. Wieu, 1905, (XII-y-549, mit 5 Abb.).

**Kirkby**, P. J. The union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (171–185).

Kistíakovskij, V. La solution électrolytique. L'analyse électrochimique. L'équivalence électrochimique. Electrochimie. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1901, (499-500, 592-618).

Lecher, E. Theomoclektrizität. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (781–785).

Löb, W. Unsere Kenntnisse in der Elektrolyse und Elektrosynthese organischer Verbindungen. Halle a. S., 1905, (VH) 320.

——— [Verhalten der Kohlensaure unter der stillen elektrischen Entladung.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 745– 752.

Lüden, E. Die Stremung der Stromlinien in Elektrolyten. Verh, Schweiz, Natl. Ges., Auran, 87, 1905, (71–72); Arch. Sci. Phys., Geneve, ser. 1, 18, 1904, (259–260).

Marie, C.—Les désignations unitaires fondamentales en électrochimie. [5, Intern. Kongress fur angew. Chemie. 4, Berlin, 1901, (547–551).

Mewes, R. Der zweite Haaptsatz mit besonderer Berücksichtigung seiner Beziehungen zur Theorie der Elektrolyse Elektroch, Zs., Berlin, **12**, 1905, (71-78, 115-119).

Meyer, J. F. The thermo-electromotive force of nickel nitrate in organic solvents. Physic. Rev., New York, N.Y.. **19**, 1901, (156-165).

Moldenhauer, W. Beziehungen zwischen elektrolytischen Vorgangen und der Elektrodentemperatur. Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, (207–330).

**Müller**, E. Kathodenzerstänbung (von Tellur, *I.c.*, 701–702).

Müller, P. T. Les lois fondamentales de l'électrochimie. Paris, 1904, (186, av. fig.).

Müller, W. J. Zur Theorie der Passivitat der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (823–824).

Namias, R. Composition de quelques bains pour la galvanostégie. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1901, (187-188, 884).

— Un virage bleu par catalyse des images photographiques. *l.c.*, **19**, 1905, (106).

Nernst, W. and Merriam, E. S. Zur Theorie des Reststromes, Zs. physik, Chem., Leipzig, **53**, 1905, (235-244).

Patterson, George W. The torque between the two coils of an absolute electrodynamometer. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (300-311).

Pécheux, II. Thermo-électricité des alliages d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (1202-1204).

Perkin, F. M. Practical methods of electro-chemistry. London, 1905, (xii ± 222).

Perrin, J. Mécanisme de l'électrisation de contact et solutions colloidales, Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (601-651).

Regeaer, E. Chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper, Diss. Berlin, 1905, (33); Berlin, SitzBer, Ak, Wiss., **1904**, (1228– 1231).

Reuterdahl, A. Elektrolyse nach der Energon-Hypothese. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (120–125).

Rosset, G. Ein Normalelement für technische Laboratorien, Centralbl, Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, (86/87, 97/98).

Rubner, M. Die Umsetzungswärme bei der Alkoholgarung, Arch. Hyg., München, 49, 1904, (355-118).

Russ, F. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Ber-

1083

lin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1310-1318).

Rutherford, E. Charge carried by the α and β rays of radium. Phil. Mag., London, Ser. 6, 10, 1905, 4193-208;

Sabat, B. Action du bronnure de radium sur la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (611-646).

Sano, S. Gleichgewicht von Flussigkeiten in einem elektromagnetischen Felde. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (566-572).

Scheuer, O. Darstellung von Oxyden des Stickstoffs durch Hochspannungsentladungen in Lult. (Vebers.) Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, 565-580.

Schmauss, A. Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome. Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 18, 1905, (628–633).

**Stark**, J. Die Elektrolyse in Gasen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (274-291).

Stavenhagen, A. Oxydation des Luftstickstoffs im Hochspannungsdammenbogen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2171–2177).

Tamaru, T. Bestimmung der piezoelektrischen Konstanten von kristallisierter Weinsäure, Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (379-389); Göttingen, Nachr. ties, Wiss., math.-phys. Kl., 1905, 128-158).

Tardy, A. Fonctionement des diaphragmes en électrolyse. Thèse, Genève, 1901, (51).

Thomson, J. J. Emission of negative corpuseles by the alkali metals. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (584–590).

Tommasi, D. Transformation de l'énergie thermochimique en énergie voltaïque ou force électromotrice. Monit. sci. Quesn. Paris, sér. 1: 18, 1901, 422-1231.

Tuturin, N. N. Propriétés thermoélectriques des alliages. (Russ.) St. Feterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (proc.-verb. 1286-1287).

Warburg, E. Ozonisierung des Sauerstoffs und der atmosphärischen Luft durch die Entladung aus metallischen Spitzen. Ann. Physik, Leipzig (1. Folge, **17**, 1905, (1-29); Berlin-SitzBer, Ak, Wiss., **1905**, (465).

Wildermann, M. Die durch Lichtwirkung erzeugten galvanischen Elemente. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (200-223).

### ELECTROLYSIS.

# General and Electrolytic Dissociation.

Ambrosius. Entstehung des elektrischen Stromes in den Primärelementen. Arch. Post, Berlin, **32**, 1904, (463–470, 511–519).

Backeland, L. The electrolytic action of metallic particles in sensitized papers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1. Berlin, 1904, (400–103).

Berthelot, M. Emploi des courants alternatifs en chimie et théorie des réactions qu'ils déterminent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1901, (300-305).

Bogorodskij, A. Electrochimie des combinaisons inorganiques en Iusion. Russ. Kazani, 1905, (X+371+1+1H, av. 7 tabl.).

Brochet, A. et Petit, J. Influence de la densité du courant dans l'électrolyse par courant alternatif. Paris, C.-R. Λead. sci., 139, 1901, (193-196, av. fig.).

- Électrolyse d'acides organiques au moyen du courant alternatif. *l.c.*, **140**, 1905, (112-444).

Electrolyse par courant alternatif. Ann. chim. phys., Paris, sér. 8), **3**, 1901, (433-500); **5**, 1905, (307-315); Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 1909, 922); **11**, 1905, (102, 441-453).

Bullerdieck, A. Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes für starke Elektrolyte, Diss. Göttingen, 1903, 79.

Dijk, G. van. L'influence d'un chauffage au rouge du voltaniètre à argent sur la valeur de l'équivalent électro-chimique. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., ser. 2), 10, 1905, (277– 283).

Elbs, K. Bedeutung der Elektrolyse für die praparative organische Chemie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.7 Berfin, 1901, (591-615).

Gross, T. Einwirkung von Wechselströmen auf die Elektroden. Elektroch. Zs., Berlin. 12, 1905, (177–178).

- Gundry, P. G. Mittlere Spannung von Elektroden unter der Wirkung von Wechselstromen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (177-212).
- **Guye**, A. Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. 5, Intern, Kongress für angew. Chemie, 4,] Berlin, 1901, (699-701).
- Hostelet, G. Beitrag zum experimentellen Studium der drei Teile eines Elektrolyseurs und ihrer gegenseitigen \* Beziehungen, Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, (889-901).
  - Le Blanc, M. 1. Elektrolyse mit Wechselstrom, 2. Passivität der Metalle, L.c., (8-10).
  - Elektrolyse mit Wechselstrom. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (466 -476); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 705-708.
  - ———— und Levi, M. G. Passivität des Nickels. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (183).
  - Müller, E. Einfluss indifferenter lonen auf die elektrolytische Bildung der Ueberjodsäure und ihrer Salze. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (753–756).
  - ------- und Lucas, R. Kathodische Verstäubung von Tellur. *I.e.*, **11**, 1905, 521-525).
  - und Nowakowski, R. Das kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur, Le., (931-936).
  - und Scheller, A. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte auemale anodische Polarisation. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (112-128).
  - Ruer, R. Elektrolytische Auflösung von Platin, (Bennerkungen zu Brochet und Petit: "Elektrolyse mit Wechselströmen".) Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, (10–12).
  - von Platin, Le., 661-681.
  - Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, 669.
  - Szarvasy, E. Elektrolysen mit Weehselstrom, Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (268) 271).

- Tommasi, D. Emploi des courants alternatifs en électrolyse. Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (188-190).
- Ullrich, R. Zur Demonstration des Faradayschen Gesetzes, Zs. physik, Untern, Berlin, **18**, 1905, (311–316).

#### Electrolyme Dissociation.

- Aletter, F. Die Ionenkonzentrationen ternarer Elektrolyte. Diss. Rostock, 1904, 62.
- Bogdan, P. Der Dissociationszustand der Salpetersäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 821-826).
- Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thallium-, Wismut- und Silbersalzen. Zs. anorg, Chem., Hamburg, 44, 1905, (237–266).
- Campetti, A. Sal calore di dissociazione elettrolitica. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (61-75).
- Carrara, G. Influenza del solvente sopra i numeri di trasporto. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 18, 1903, (211-311).
- e Bringhenti, A. Sugli joni dell'acqua essigenata e sul loro potenziale di scarica. Le., 33, parte 2\*, 1903, (362-368, con due tavole); Rist. da Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2\*, 1903, (785-790, con due tavole).
- e D'Agostini, L. Sul grado di dissociazione elettrolitica dell'alcool metilico. Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2ª, 1903, (793-802, con figure.
- Dimroth, O. Desmotrope Verbindungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (137–139).
- Drucker, K. Messungen und Berechnungen von Gleichgewichten stark dissoziierter Sauren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **49**, 1904, (563-589).
- Die Dissociationsverhaltnisse ternarer Elektrolyte, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (211–215).
- Eydman, F. H. Jr. Colorimetry and a colorimetric method for determining the dissociation constant of acids. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (166–175), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, 1905], (97–107), (Dutch).
- Hensgen, C. Zur Dissoziation der Elektrolyte, J. prakt, Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (345-477).

Holzweissig, E. H. Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Säuren. Diss. Würzburg, 1903, (51).

Jahn, H. Erniedrigung des Gefrierpunktes in den verdünnten Auflösungenstark dissociierter Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (129-168).

Jones, H. C. The dissociating power of different solvents. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 25, 1901, (232-249).

Kahlenberg, L. Recent investigations bearing on the theory of electrolytic dissociation. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (42-64); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (214-229).

The theory of electrolytic dissociation. (A rectification of the "correction" by H. C. Jones.) Phil. Mag., London, (Ser. 6., **10**, 1905, (562-564).

Kistĭakovskij, V. La dissociation électrolytique. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, Tome **40**, St. Peterburg, 1904, (496–499).

Kümmell, G. Die Dissociationsverhältnisse termirer Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (94-99, 341-343).

Liebenow, C. Dissociation der Elektrolyte. *l.e.*, (301–306).

**Lowry,** T. M. An application to electrolytes of the hydrate theory of solution. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (197–214, with discussion).

McBain, J. W. Die Dissociation des Kadmiumjodids. Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, (215-223).

Malmström, R. Versuch einer Theorie der elektrolytischen Dissociation unter Berücksichtigung der elektrischen Energie. Le., (797-809); Berichtigung. Ebenda, 12, 1906, (22); Ann. Physik. Leipzig. (4 Folge), 18, 1905, (413-449).

**Osaka,** Y. Electrolytic dissociation of incompletely neutralised acids and bases. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (203–217).

Rhorer, L. v. Die Köppe'sche Theorie der Salzsäureabsonderung. Arch. ges. Physiol., Bonn, **110**, 1905, (416–120).

Roloff, M. La théorie de la dissociation électrolytique. Electrochimie. Paris, **11**, 1905, (3–10, 16–19, 30–36, 39–45, 55–59). **Scholl,** H. Jodsilber, Ann. Physik, Leipzig, **16**, 1905, (193-237, 417-463).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

West, A. P. Effect of temperature on dissociation and on the temperature coefficients of conductivity in aqueous solutions, Diss. . . Johns Hopkins University. . . 1905, (71).

# Electromotive Force and Chemical Change.

Amberg, R. Metallabscheidung aus stark bewegten Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (855-855).

Babiński, J. Piles électriques avec électrodes de seconde classe. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (877– 881), **6**, 1906, (1-1).

Baborovsky, G. Verhalten von Magnesiumanoden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (465–182).

Bancroft, W. D. Experiments with metallic diaphragms. [5, Intern. Kongress fur angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (707-740).

Bodländer, G. und Idaszewski, K. S. Das elektrolytische Verhalten von Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (161–182).

Brochet, A. et Petit, J. Influence de la nature le l'anode sur l'oxydation électrolytique du ferrocyanure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (855-857).

Dissolution électrolytique du platine dans l'acide sulfurique. *l.c.*, **140**, 1905, (655-657).

Brönsted, J. N. Quecksilber-hlorin Silber-Chlorsilber-Quecksilber-Kalomelelement]. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, +181).

**Cady**, H. P. Concentration cells in liquid ammonia. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (477-503).

Carveth, H. R. and Curry, B. E. Electrolytic chromium. *l.c.*, (353–380).

and **Mott**, W. R. Electrolytic chromium. *l.c.*, (231–256).

Cohen, E., Collins, E. und Strengers, T. Antimon. [Faradaysches Gesetz und die Antimon-Elektrolyse.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, 291-308).

Conrad, W. Beiträge zum elektrochemischen Verhalten des Bleis. Diss. Göttingen, 1903, (61).

Diegel. Einwirkung des Seewassers auf Kupfer und einige Kupferlegierungen, sowie auf Eisen mit verschiedenem Phosphor- und Nickelgehalte. Ann. Gew., Berlin, 53, 1903, (85-92).

Dijk, G. van. Das electrochemische Aequivalent des Silbers. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (135-138).

Le voltamètre à azotate d'argent. (Hollandais) Groningen, 1905, (161).

Fernekes, G. Action of amalgams upon solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y. 8, 1904, (566–570).

Fischer, F. Blane Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 43, 1905, 1341–347).

Fredenhagen, C. Passivitätsfrage. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (857–860).

Girardi, G. B. Studi ed esperieuze intorno a una pila a protosolfato di mercurio. Firenze, 1903, (9).

Grassi, U. Teoria della polarizzazione galvanica e la conduzione unipolare. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (291-296).

Haber, F. und Brunner, L. Das Kohlenelement, eine Knallgaskette. Centralbl.-Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, (217–222).

Hildebrandt, O. Elemente. *l.c.*, 4, 1903, (219-251, 265-268).

Holtz, W. Ungleiche Elektroden Ventilzellen Metallvegetationen, Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (480–485).

Hommel, G. Untersuchung eines Climax-Akkumulators, Elektroch, Zs. Berlin, **11**, 1901, (157–165).

Klüpfel, K. Elektrische Ströme, Amt. Physik, I. Folge), **16**, 1905, (574); Diss. Marburg, 1901, VI

La Croix von Langenheim, B. Die ehemischen Vorgänge im Eisen-Nickel-Akkunulator, Diss, Giessen, 1905, (12). Levin, I. Application du courant électrique à la synthèse dans la chimie organique. (Russ.) St. l'eterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1–25, 11).

Luther, R. und Brislee, F. J. Platinelektroden, Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (595-601).

Maximowitsch, S. Ein neues Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (52–53).

Müller, E. und Soller, M. Die Rolle des Bleisuperoxyds als Anode bei der elektrolytischen Oxydation des Chromsulfates zu Chromsäure. *Lc.*, (863–872).

Müller, W. J. Das anodische Verhalten von Zink und Mangan. *I.c.*, 755-763, mit 2 Tab.).

Nourrisson, C. Analyse du chlore clectrolytique, Arch. Sci. Phys., Geneve, sér. 4), 17, 1904, (518).

Patten, H. E. Deposition of zinc from zinc chloride dissolved in acetone. J. Physic. Chem., New York, N. Y., 8, 1901, (483-487).

——— Deposition of aluminium from ethyl bromide solution. *l.c.*, (548-565).

and Mott, W. R. Decomposition cures of lithium chloride in alcohols, and the electro-deposition of lithium. *I.c.*, (153–195).

**Peters**, F. Sekundärelemente, Dinglers polyt. J., Berlin, **317**, 1902, (589 - 594).

und Lange, A. E. Der Einfluss des Elektrolyten auf die Wirksamkeit der Aluminium-Drosselzelle, Elektrot., Zs., Berlin, **26**, 1905, 151–753).

Sackur, O. Die anodische Auflösung der Metalle und deren Passivität. Zs. Elektroch, Halle, **10**, 1901, (841–841).

**Schönewald**, A. Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische Annie bei Gegenwart von Kupfer, Diss. Berlin, 1905, (47).

Sirk, H. Beschleunigung der Chlorentwicklung aus Kaliumehlorat und Salzsaure durch Gegenwart von Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 261–263).

Smith, G. M. The action of barium amalgam on solutions of sodium and

potassium salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (13–35).

Take, E. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heuslerscher Mangan-Aluminium-Bronzen, Marburg, SitzBer. Ges. Natw. 1905, 35–49.

Tommasi, D. Wirkung des Lichts auf die Geschwindigkeit der Formation von Akkumulatoren. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1901, (32–33); Erwiderung auf einige kritische Bemerkungen. (115–116).

Walker, J. Theorie der amphoteren Elektrolyte. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (706–716).

Westhaver, J. B. Verhalten von Anoden aus Fridium, Platin und Rhodium bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. *Lc.*, (65-94).

Wiechmann, E. Neue Batterien für das elektrochemische Laboratorium. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (1753)

Wilsmore, N. T. M. Normalelemente. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 685).

Zedner, J. Chemische Zusammensetzung der Nickeloxyd-Elektrode im Junguer-Edison Akkumulator. l.c., 1905, (809-813).

Electromotive force and potential.

Abegg, R. Die Tendenz des Veberganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. J. 1905, (104–105); Zs. anorg, Chem., Hamburg, **44**, 1905, (379–107).

Bancroft, W. D. Constant voltage, 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (703-707).

Bjerrum, N. Elimination des Diffusions-potentials zwischen zwei verdümten wässerigen Lösungen durch Einschalten einer konzeutrierten Chlorkaliumlösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (428–110).

Boericke, F. Das elektromotorische Verhalten des Broms und das Anodempotential bei der Elektrolyse neutraler Bromkaliumlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (57-88).

Brislee, F. J. The potential of the hydrogen-oxygen cell. London, Trans. Faraday Soc. 4, 1905, 65-76).

Campetti, A. Differenza di potenziale fra liquidi e gas [agenti chimica-

mente tra loro . Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (718-732).

Coffetti, G. Relazioni fra la natura e le proprietà del solvente e la sua forza jonizzatrice. Conducibilità elettrica e suoi coefficienti di temperatura in solventi organici. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1<sup>a</sup>, 1903, (53-68).

- und Foerster, F. Die zur elektrolytischen Abscheidung einiger Metalle aus ihren Sulfatlösungen erforderlichen Kathodenpotentiale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2934– 2944).

Danneel, H. und Stockem, L. Stellung der Alkali- und Erdalkalimetalle in der Spannungsreihe bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (209-21).

Fischer, F. Die chemische Uebertragbarkeit der Metallpotentiale und der chemische Lösungsdruck der Metalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, 55–88); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1076).

Galeotti, G. Die elektromotorischen Kräfte, welche an der Überfläche tierischer Membranen bei der Berührung mit verschiedenen Elektrolyten zustande kommen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 49, 1904, (512–562).

**Krüger**, F. Zahlung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 780-787).

Küster, F. W. Polysulfide, Potentialmessungen, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 131-452).

Die periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide. Lc., **46**, 1905, 413-443).

**Luther**, R. Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 777-780, 947-948).

—— Fischers Arbeit: Die chemische Uebertragbarkeit der Metallpotentiale. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, 626–628.

Naumann, K. 1. Einfluss des Kathodenpotentials auf die elektrolytische Reduktion schwer reduzirbarer Substanzen. 2. Elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brueins. Diss. Würzburg, 1904, V+79).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons Sb+Sn, Sb+Cn et Sn-, Ni. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1901, (procverb. 197–199).

Reinders, W. Silberamalgame. (Hollandisch) Handl, Ned, Nat. Geneesk, Congres, **10**, 1905, 157–159).

Sackur, O. Potentiale Metall-Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (385–387).

Sand, H. J. S. The measurement of the potential of the electrodes in stationary liquids. The determination of changes of concentration at the cathode during electrolysis. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (1–25, with discussion).

Spencer, J. F. Elektromotorische Wirksamkeit verdünnter Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (681–684).

Spitzer, F. Das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren eyankulischen Lösungen. Le., (345-358, 391-107).

Steinwehr, H. von. Einfluss der Korngrösse auf das elektromotorische Verhalten des Merkurosulfats. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (205– 208).

**Szarvassi**, A. Elektromotorische Kräfte, Ann. Physik, Leipzig, (L. Folge), **17**, 1905, (248–284).

**Tafel**, J. Polarisation bei kathodischer Wasserstoffentwicklung. Zs. physik. Chem., Leipzig. **50**, 1905, 641–742).

und Emmert, B. Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. *I.e.*, **52**, 1905, (349–373).

und Naumann, K. Beziehungen zwischen Kathodenpotential und elektrolytischer Reduktionswirkung. l.c., 50, 1995, (743-752).

Weyl, A. Messung von Diffusions-Potentialen konzentrierter Chloridlosungen. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (33).

# Applied electrolysis.

**Abel**, E. Hypochlorite. Bleichlauge. Halle a. S., 1905, (V=111).

**Ambrosius**, Sammler, Arch. Post, Berlin, **32**, (591–606, 669–680, 702–712).

Antonov, G. N. Electrolyse d'acétate de potassium dans l'acide acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5-6)

Arlatan, O. d'. Cuivrage électrolytique des métaux.—Sci. Prat., Vevey, **18**, 1903, (129-131).

Bachofner, C. Électrolyse du sulfate de sodium. Thèse, Genève, 1901, (56).

Bancroft, W. D. The chemistry of electroplating, J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (277-296); Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 160, 1905, (139-146).

Bloch, I. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. Techn. Hochschule. München, 1902, (55).

Bogorodskij, A. Ja. Electrolyse du KNO<sub>3</sub>, du NaNO<sub>3</sub> et du LiNO<sub>3</sub> Ioudu. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chm. Obšč., **37**, 1905, (703-759).

Brand, K. Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polyuitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege, Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (1006–1015).

Brandeis, R. Anorganische Produkte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.3 Berlin, 1901, (155–166).

Brochet, A. Hydrate de baryum. [5, Intern. Kongress tür angew Chemie. 4.] Berlin, 1901, 4713–745).

Brode, J. Oxydation des Stickstoffes in der Hochspannungsllamme. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (752–751); Halle a. S., 1905, (111+63).

Bronn, J. Die beim Schmelzen von Glas mittels Elektrizität und beim Heizen mit kleinsthekigen Leitern (Kryptol: gemachten Erfahrungen, Elektroch, Zs., Berlin, **11**, 1901-05, (144 119, 167-173, 185-190, 205-213).

Chuard, E. Fixation de l'azote atmosphérique. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4.), 17, 1901, 208-210).

Coehn, A. Spezifische Metallwirkungen in der elektrolytischen Reduktion und Oxydation, [5, Intern Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1901, 503–510.

Cowper-Coles, S. Rapid electrodeposition of copper. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, -215-236, with 12 pls. and discussion).

Cowper-Coles, S. Elektrolytische Verzinkung, Halle a. S., 1905, V 37.

Davison, A. L. The electrolytic determination of cadmium with the use of a rotating anode. Thesis, Pennsylvania, Easton, Pa., 1905, 416%

Ecker, K. Elektrolyse organischer Salze. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, 668.

Ehrenfeld, R. Zur elektrolytischen Reduction der Kohlensäure. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 41138 4113).

Ekstein, K. Die elektrolytische Reduktion von Kampfersäureinid und Kampfersäurealkylimid in schwefelsaurer Lösung. Diss. Würzburg, 1903, 36).

**Elbs**, K. Nichtbleiakkumulatoren. Zs. Elektroch., Halfe, **11**, 1905, 731 735, 948-950).

Emmert, B. I. Verhalten des Succininids bei der elektrolytischen Reduktion. H. Ursache der spontanen bepression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsaure. Diss. Wärzburg, 1905, 60.

**Evans,** W. H. Electrolytic preparation of fitanons sulphate. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **49**, 1904, No. 2, (1–3).

Fischer, A. und Boddaert, R. J. Die elektrolytische Fällung der Metalle unter lebhafter Bewegung des Elektrolyten mit Berücksichtigung der wichtigeren. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, 1945-953).

Flora, C. P. Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Kadmiums in Lösungen von Kadmiumsulfat. Zs. anorg Chem., Hamburg, 47, 1905, (1-22).

Foerster, F. Anorganische Verbindungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Borlin, 1904. 414.

und Cofetti, G. Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1961, (736-741).

———— und **Müller**, E. Elektrolytische Chloratbildung. / c., **11**, 1905, (502-503).

———— und **Piguet**, A. Elektrolyse des Kaliumacetats. *I.c.*, **10**, 1901, 729-736, 924-925.

Gelstharp, F. Electrolytic recovery of tin. Chem. News, London, 91, 1905, (1; London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (111-112).

Electrolytic preparation of tin paste. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (112–117).

Gilchrist, L. The electrolysis of acid solutions of aniline. J. Physic Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (539-517).

**Gin,** G. Vanadium, [5, Intern. Kongress for angew. Chemic, 4,] Berlin, 1904, (741-745); Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (447-448).

———— Aluminium. [5, International Kongress für angew. Chemie, L.] Berlin, 1904, 500–503).

Grafenberg, Nichtbleiakkunmlatoren, Zs. Elektroch, Halle, **11**, 1905, (736-739).

**Grésil.** Bains de nickelage. Mouit. sci. Quesn., Paris, (ser. 1), **18**, 1904, (675–676).

Gunckell, A. Untersuchung von Acetondampfen, Methylalkohof, und altem Terpentinöl, Marburg, SitzBer, Ges. Natw., 1904, /125/137.

Guye, P. A. Électrolyse des chlorures alcalins. Théorie elémentaire des éléctrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903. (121–151, 212-226).

Haber, F. und Moser, A. Das Generatorgas- und das Kohlenelement. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (593-609).

Hauser, G. Elektrolyse des Estersalzes der Monobenzylmalensaure sowie des dibenzylessigsauren Kaliums mit fettsauren Salzen. Diss, techn. Ilo-hschule, München, 1904, (51).

Hay, F. W. Salze der Pimelinsäure, Diss. Leipzig, 1903, 30.

Hesselmann, E. J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-amino-aza-Verbindungen. Diss. Giessen. 1905, 67).

Hofer, H. and Moest, M. Benerkung zu Foerster und Pignet: Elektrolyse des Kaliumacetates. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, 834–835.

Hohler, E. Elektrolytische Abscheidung des Magnesiums und Darstellung einer geeigneten Schmelze, Diss. Zürich, 1904. 11. Junius, A. Molybdate, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (128–118); Diss. Berlin, 1905, (40).

Karaoglanoff, Z. Oxydations- und Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (189–196).

Kershaw, J. B. C. Chloratindustrie. Halle a. S., 1905, (1X+124).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen, 1903, 49.

Kretzschmar, H. Einwirkung von Brom auf Alkali und Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (789-817).

Küpling, O. Elektrolyse des Glykocolls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4638-1646.

Law, H. D. Electrolytic oxidation of aliphatic aldehydes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 198-206); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 57-8.

- and Perkin, F. M. Electrolytic oxidation of hydrocarbons of the benzene series. Part I. Hydrocarbons containing the methyl group. London. Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 31-11.
- comene and cymene. l.c., 251-261.
- Electrolytic analysis of antimony. *l.c.*, (262–263).

Lepel, F. von. Zur Oxydation des Luttstickstoffes mit Hülfe des elektrischen Flammenbogens. Berlin, Ber, D. chem. Ges., 38, 1905, (2524-2533).

Levi, M. G. Preparazione elettrolitica dei persolfati. Gazz. chim. ital.. Roma, 33, parte 23, 1903, 81-89.

Löb, A. Elektrolytische Untersuchungen mit symmetrischem und unsymmetrischem Wechselstrom. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (VIII—69).

Löb, W. Nitrobenzol. 5, Intern. Kongress für angew. Chemic. I.] Berlin, 1901, 666.

nud Schmidt, J. Bedentung des Kathodenmaterials für die Reduktion des m- und p- Nitrotolnols, Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, 756-761. Lorenz, R. Elektrolyse geschmolzener Salze. 1: Verbindungen und Elemente. Halle a. S., 1905, VIII + 217).

2: Das Gesetz von Faraday; die Ueberführung und Wanderung der Jonen; das Leitvermögen. Halle a. S., 1905, «XVI+257.

Marie, C. Réduction électrolytique des composés incomplets. 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1901, 412–444.

Mathes. R. Elektrolytische Reduktion von Halogensubstitutionsprodukten der Benzolreihe. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (55).

Mayr. C. Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1901, 51.

Mennicke, H. Elektrische Zinugewinnung und Zinnrallination mit Flussund Kieselflusssäure. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, 412-414, 136-440, 164-464, 180-186).

Möller, J. Elektrochemische Reaktionen in der organischen Chemie. *l.c.*, **11**, 1905, 227–231, 249–253); **12**, 1905, 6-11, 24–27, 51–57; Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (126–128, 155–157).

Mühlbach, E. Elektrolyse von Cerosalzen. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, 71°.

Mühlhofer, H. Einwirkung elektrolytisch erzeugter Halogene auf organische Verbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1905, 36.

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. Berlin, Ber. D. chem. ges., 38, 1905, 778-782, 1118-1190 ; Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 1917-931.

Zur elektrolytischen Darstellung von Xitrit aus Xitrat (besonders au Silberkathoden). Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (500–515).

Peters, F. Bleisuperoxyd aus metallischem Blei, Centralbl. Accum., Westend-Berlin, **3**, 4902, 83-84, 112-113, 440-144, 246-248, 273-275, 285-287); Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **5**, 4904, 4-5, 13-15, 26-27, 38-39.

Petersen, J. "Reduction of oleic acid to stearic acid by electrolysis. (Danish) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 2, (137–149).

Rhodin, J. G. A. Mass analyses of Muntz's metal by electrolysis, and some notes on the electrolytic properties of this alloy. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (119-135).

Richard, A. Dérivés halogénés des acétones de la série grasse. Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat., (série 6, 2, 1902 [1904], (203-300).

Richards, J. W. The electrolysis of water. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **160**, 1905, (377–395).

**Rokotnitz**, A. Bleisuperoxyd, Centralbl, Accum., Gross-Lichterfelde, **4**, 1903, (213–216, 227–229, 237–240, 251–253, 261–265).

Root, J. E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

Rossi, A. J. Ferro-titanium and other metallic alloys. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 1755-760).

Russ, R. Die elektrische Reduktion. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (170–197).

Rack, M. Entstehung und Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation, Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe, 1903, (70).

Sapožnikov, A. V. Microstructure de l'étain obtenu par l'électrolyse de son chlorure. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (procverb. 334–335).

Cristallisation de l'étain et du zine par l'électrolyse de leurs sels. (Russ.) l.c.; **37**, 1905, (153-456, av. pl. I-IIII).

Scheidemandel, J. Gewinnung der seltenen Erdmetalle durch Schmelzelektrolyse. Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (VII+52).

Schick, K. Elektrolyse mit Wechselstrom. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (67).

Schlötter, M. Elektrolytische Oxydation von Alkoholen der Fettreihe. Diss. techn. Hochschule, München, 1902, 40).

Schoop, M. U. Theorie des alkalischen Accumulators mit unveränderlichem Elektrolyt, Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, (169–171, 181–181, 195–196).

Senn, H. Elektrolytische Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (229–245).

Siemens, A. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen. Göttingen. Diss. 1904, 461.

**Skrabal**, A. Feber das Elektrolyteisen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (749-752).

**Snowdon**, R. C. The electrolytic precipitation of silver. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (392–398).

The electrolytic precipitation of nickel on nickel. *l.c.*, (399-101).

Stockem, L. Alkalimetalle, Metallurgie, Halle, 1, 1904, (20-26).

Stockmeier, H. Metallbearbeitung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (261–263).

Szilárd, B. Elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung. (Ungarisch) Gyögysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669–670, 684–687, 700–701, 715–717).

Tardy, A. et Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alculius. Mode de fonctionnement des diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, 479-123, 7 figg.).

Vanzetti L. e Coppadoro, A. Sintesi elettrolitica dell'acido glutarico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), 12, 2<sup>a</sup> semestre, 1903, (209-215).

Withrow, J. R.—The electrolytic precipitation of gold with a rotating anode and the rapid analysis of halide. Thesis, Pennsylvania, Easton, Pa., 1905, (24).

Zorn, H. Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, 511.

# Ions Velocity and migration-

Abegg, R. Ionenbeweglichkeiten, Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (25–27).

Elektroaffinität der Anionen. I. Das Oxalat-Ion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (293–323).

Bolton, W. von. Honen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, 4694–4996.

Bousfield, W. R. Ionic sizes in relation to the conductivity of electro-lyres. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, 563-564; (Tebers.) Zs. physik, Chem., Leipzig, 53, 1905, 257-313.

Bredig, G.—Die Prinzipien der elektrischen Endosmose und damit zusammenhängende Erscheinungen des kolloidalen Zustandes. [1. lutern. Kongressfor angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, 643–652.

und Fraenkel, W. Eine nene sehr emplindliche Wasserstoffionen-Kata'yse. Zs. Elektroch., Halle. 11, 1965, 525-528.

Coehn, A. und Barratt, J. O. W. Galvanotaxis vom Standpunkte der physikalischen Chemie. Zs. allg. Physiol. Jena, 5, 1905, (1-9).

Danneel, H. lonengeschwindigkeiten. Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, 219-252.

Dempwolff, C. Wanderung der Ionen im Methylalkohol als Lösungsmittel. Diss. Restock, 1903, (53).

Denison, R. B. and Steele, B. D. The accurate measurement of ionic velocities. London, Proc. R. Soc., (Ser. A., 76, 1905, 556–557).

Dilthey, W. Metalloide als Centralatome positiver Ionen, Hab., Schr.-Zarich, 1904, (114).

Fredenhagen, C. Elektrolytische Lösungstenstonen einzelner Stoffe gegen Leliebige Lösungsmittel, Zs. Elektroch, Helle 11, 1905, (196-502); Ann. Physik, Leipzig, 4, Folger, 17, 1905, (285-331).

Grossmann, H. Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Verrdeich zu dem Halogenand dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, 340-643.

Harms, F. Phosphoroxydation, Jahrb. Radioakt., Leipzig. 1, 1901, (291-299).

Hittorf, W. Wanderungen der Ionen während der Elektrolyse. Abhandlungen 1853–1859. Leipzig, 1904, (111, mit 1 Taf.)

Jones, H. C. and Bassett, H. P. Determination of the relative velocities of the ions of silver nitrate in mixtures of the alcohols and water and on the conductivity of such mixtures. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, 7409-345;

Kleiner, H. Verhalten Ionen armer Flüssigkeiten als Kondensatorbelegungen, Diss, Zürich, 1901, (38, mit 3 Taf.).

Korn, A. und Strauss, E. Beziehung zwischen dem Lösungsdrack und der Fenisationswärme de Metalle. [Festschrift Boltzmann, Leipzig, 1901, (277-281): München, SitzBer, Ak. Wiss., math.-phys. Cl., 35, 1905, (13-19).

Kümmell, G.J. Komplexe Ionen in tenären Electrolyten. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (XXI-XXIX).

Larisch, P. Abhangigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Kobalt., Chrom., Rhodium., Iridiummid Platin, Ammoniaken. Diss. Zürich, 1901, 103°.

Le Blanc, M. Kann ein Element sowohl positive wie negative Ionen billen? Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 813–818.

McBain, J. W. Die Messung der Wanderungsgeschwindigkeiten komplexer Ionen, I.c., 961-963; Berichtigung, Ebenda, **12**, 1906, (23).

Mache, H. lonengeschwindigkeit. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, 137;

Meyer, E. and Müller, E. Ursache der Ionisation der Phosphorluft. Berlin, Verh. D. physik, Ges., 6, 1904, (332–336).

Piquet, A. Migration de Beckmann. Zürich, 1904, 104.

Przibram, K. Verhältnis der Ionenbeweglichkeiten in schlechtleitenden Flüssigkeiten und seine Beziehung zu den polaren Unterschieden bei der elektrischen Entladung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (276-277, 473-474).

Schwerin, Graf B. Technische Anwendung der Endosmose, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1,] Berlin, 1901, [653–660).

Walker, J. The ions of pure water. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 362-366, with discussion).

# Conductivity

General.

Ancel, L. Variations de résistance électrique sous l'influence de la lumière

des corps autres que le selénium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (559-561).

Bevan, P. V. The change of conductivity in solutions during chemical reactions. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (501-502).

Bloch, E. Conductibilité électrique de l'air produite par le phosphore et sur les gaz récemment préparés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (25-144).

Conductibilité des gaz issus d'une flamme. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1327–1329).

Drucker, K. Anomalie der starken Elektrolyte. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **10**, 1905, (1-66).

Duclaux, J. Conductibilité des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1468-1470).

**Dutoit,** P. Conductibilité, dissociation et propriétés des électrolytes dans les dissolvants autres que l'eau. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (617–656).

Eversheim, P. Leitungsvermögen und Dielektrizitätskonstante von Flüssigkeiten vor und oberhalb der kritischen Temperatur. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1904, 1905, natw. Abt., (23–24).

Gardner, D. D. et Gerasimov, D. G. Détermination de la solubilité des sels des acides faibles en mesurant l'électro-conductivité. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. ru-s. fiz.-chim. Obšč.. 36, 1901, 1746-753).

Grüneisen, E. Innere Reibung wässriger Salzlösungen und ihr Zusammenhang mit der elektrolytischen Leitung, Berlin, Wiss, Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (237–266).

Kohlrausch, F. Innere Wärmeleitung und elektrisches Leitvermögen von Flüssigkeiten. Diss. Rostock, 1904, 42).

Kowalski, J. de et Zdanowski, B. Mesure des résistances électrolytiques liquides et plusieurs de ses applications. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (105–131, av. 2 fig.).

Lemke, N. Electroconductibilité et frottement intérieur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1134-1138).

Malfitano, G. Conductibilité électrique des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1221-1223). Nell, P. [Einfluss der Gelatine auf die Leitfähigkeit der Elektrolyte.] Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), 18, 1905, (323–347).

Öholm, L. W. Hydrodiffusion der Elektrolyte, Zs. physik, Chem., Leipzig, **50**, 1904, (309–349).

Pissarjewsky, L. und Lemcke, N. Eintluss des Lösungsmittels auf die Gleichgewichtskonstante und Beziehung zwischen dem elektrischen Leitvernögen und der innern Reibung. *I.e.*, **52**, 1905, (479–493).

Reinganum, M. Das elektrochemische Aequivalent bei der Elektrizitätsleitung der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905. (851–852).

Smoluchowski, M. von. Zur Theorie der elektrischen Kataphorese und der Oberflächenleitung. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (529–531).

Streintz, F. Leitvermögen. [Fest-schrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, +196-203).

Uhrig, A. Nachweis elektrischer Leitfaltigkeit in Gasen für einige Falle von bereits bekanntem Auftreten des Dampfstrahlphanomens. Diss. Marburg, 1903, (63).

Weigel, O. Feste unipolare Leiter. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd, 21, 1905, (325–396).

Wilhelmy, N. N. The discharge of electricity in gases. . . Diss. . . . Catholic University of America, 1905, (78).

**Zdanowski**, B. Mesure des résistances liquides. Diss. Fribourg, 1901, (70+1 fig.).

Inorganic.

Bernini, A. Einfluss der Temperatur auf die elektrische Leitfähigkeit des Lithiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (71-78).

**Blackman**, P. Molecular conductivity of water. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (237).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. The electrical conductivity and other properties of sodium hydroxide in aqueous solution as elucidating the mechanism of conduction. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253-322).

**Brown**, F. C. Effect of pressure on the electrical resistance of Selenium cells.

Physic, Rev., New York, N.Y., 20, 1905. (185-186).

Chanoz, M. Conductibilité électrique de l'eau du Rhône à Lyon. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 748-750/.

**Deussen**, E. Flusssaure, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, 300-310, 408-430.

Felipe, B. C. Leitfähigkeit der Schwefelsäure bei verschiedenen Temperaturen. Uebers, Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (422-429).

Goodwin, H. M. and Haskell, R. The electrical conductivity of very dilute hydrochloric and nitric acid solutions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, 397-415.

Hechler, W. Fluidität und Leitfähigkeit einiger konzentrierter wässeriger Salzlösungen unter 0. Diss. Münster i. W., 1904, 651, mit 2 Taf.

Koenigsberger, J. und Reichenheim, O. Verhalten einiger kristallisierter natürlicher Metallsulfide und -oxyde gegen elektrische Strömung und gegen Strahlung. Centralld. Min., Stuttgart, 1905. 454–170.

Kohlrausch, F. Löslichkeit einiger schwerföslicher Salze im Wasser bei 18. Zs. physik. Chem., Leipzig. 50, 1904, 355-356.

McElfresh, W. E. Jufluence of accluded hydrogen on the electrical resistance of palladium. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, (321-335).

Mönch, W. Elektrische Leitfähigkeit von Kupfersulfür, Silber, Blei- und schwarzem Quecksilbersulfid, N. Jahrb, Min., Stuttgart, Beilagebd, 20, 1905, 365–435.

Rosset, G. Widerstand von Blei-Antimon-Legierungen für Accumulatorengitter. [Zusammensetzung und Leitfahigkeit.] Uebers. Certralbl. Accum., Gross-Lichterfelde. **6**, 1905, 250–262.

Saposchnikow, A. Verhalten der Gemische von Salpetersaure und Schwefelsiarre. Zs. physik. Chem. Leipzig, 51, 1905, 609-626; 53, 1905, 225-231.

Sturm, A. Elektrischer Widerstand bei Aluminium-Zink-Legierungen, Diss, Rostock, 1901, 58. Take, E. Mangan-Aluminium-Bronzen. Diss. Marburg, 1904, (1H+143).

Walker, J. W. and Johnson, F. M. G. The electrical conductivities of some salt solutions mercuric chloride, potassium chloride, iodide and eyanide] in accetamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1597-1600); fabstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 233).

Whetham, W. C. D. The electrical conductivity of dilute solutions of sulphoric acid. London, Proc. R. Soc., Ser. A. 76, 1905, 577-583.

### Organic.

Bingham, E. C. The conductivity and viscosity of certain salts in mixtures of acctone with methyl alcohol, with ethyl alcohol, and water. Diss. Johns Hopkins univ., 1905, (79).

Henkel, H. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen. Diss. Berlin, 1905, 47).

Kraemer, J. Leitfahigkeit molybdanund wolframsaurer organischer Complexe. Diss. Münster i. W., 1904, 46.

Meyer, V. I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, (59).

Muller, P. T. et Bauer, E. Détermination de la chaleur de dissociation de quelques acides isontro-és pseudoacides par la méthode des conductibilités. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, 472-497, av. 2 fig.).

Petersen, F. Elektrischer Widerstand der Milch. Landw. Versuchstat.. Berlin, **60**, 1904, (259–314, nut 1 Taf.).

Plotnikov, V. A. Conductibilité électrique des solutions étherées de l'acide phosphorique. Russ. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 1282-1288.

Conductibilité électrique des dissolutions du bronnure d'éthyle; combinaisons du diméthylpyrone avec les acides. Russ. L.c., **37**, 1905, 348-337.

Electroconductibilité des dissolutions des combinaisons du dimethylpyrone avec l'acide trichloracétique dans le chloroforme et le benzene. Russ., Le., (875-881).

Shukoff, I. [Conductivity of monomethyl tin bromide and diethyl thallium chloride.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. [2691-2693].

Steele, B. D. The halogen hydrides as conducting solvents. Part III. The transport numbers [of ethyl ether, acetone, methylhexyl ketone and triethylammonium bromide when dissolved in liquefied hydrogen bromide.]. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (320).

E. H. Part IV. Preliminary notice. l.c., (321-322).

## Dielectric Constants.

Baur, E. Beziehung zwischen elektrolytischer Dissociation und Dielektrizitätskonstante. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (936–938).

Behn, U. und Kiebitz, F. Dielektrizitätskonstante von Eis. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (610-617).

Eggers, H. E. On the dielectric constants of solvents and solutions. Thesis. Wisconsin. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([14]-36).

Fredenhagen, C. Theorie des elektrischen und dielektrischen Verhaltens der Leiter zweiter Klasse. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (332–345).

Graetz, L. Elektrische Dispersion der Kristalle. [Dielektrizitätskonstanten.] [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (477–482).

Heydweiller, A. Dielektrische Festigkeit leitender Flüssigkeiten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (346-352).

Kauffmann, H. und Beisswenger, A. Lösungsmittel und Fluoreszenz. [Fluoreszenzfarbe u. Dielektrizitätskonstante.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (350-354).

Krüger, F. Messung von Dielektrizitätskonstanten. *l.c.*, **51**, 1905, (739–740).

Mathews, J. H. Relation between electrolytic conduction, specific inductive capacity and chemical activity of certain liquids (with a bibliography of dielectric constants). J. Physic., Chem. Ithaca, N.Y., 9, 1905, (641-681, with text fig.).

Philip, J. C. and Haynes, D. The dielectric constants of phenols and their ethers dissolved in benzene and mxylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (998-1003); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200-201). (p-7195)

**Schlundt**, H. The dielectric constants of some inorganic solvents. J. Physic. Chem., New York, N.Y., **8**, 1904, ([122]–130).

## Magnetic Properties.

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Magnetic rotatory power of camphorquinone, fluorene and fluorenone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272–1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180–181).

Austin, L. W. Magnetische Längenänderung der Heuslerschen Mangan-Aluminium-Kupfer-Legierungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (211– 216).

Bernini, A. Magnetisierung einiger Alkalimetalle. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (109-111).

Cotton, A. et Mouton, H. Biréfringence magnétique. Nouveaux liquides actifs. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (349-351).

Crossley, A. W. and Renouf, N. [Magnetic rotations of 1:1-dimethyl-hexahydrobenzene, 1:1-dimethyl-∆s-te-trahydrobenzene and 3-hydroxy-1:1-dimethylhexahydrobenzene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209).

Gumlich, E. Versuche mit Heuslerschen ferromagnetischen Mangan-Aluminium-Kupfer-Legierungen. [Einfluss der Temperatur.] Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (203-207); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (535-550, mit 1 Taf.)

Heusler, F. Manganbronze und die Synthese magnetisierbarer Legierungen aus munagnetischen Metallen. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (260–264).

- Schmiedbare magnetische Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (98-100).

Heydweiller, A. Selbstinduktionsund Permeabilitätsvergleichungen. [Aenderung des Magnetismus von Eisenund Mangansalzen durch Auflösen in Wasser.] [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (4-12).

Houllevigue, L. et Passa, H. Propriétés magnéto-optiques du fer ionoplastique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (29-31).

Meslin, G. Coefficients d'aimantation des liquides. l.e., 140, 1905, (237-239).

Coefficient d'aimantation du bismuth et quelques points de repère dans l'échelle diamagnétique. *l.c.*, (499-502).

spécifique et susceptibilité magnétique des sels. *l.c.*, (782–784).

Nathusius, H. Magnetische Eigenschaften des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Püsseldorf, 25, 1905, (99–105, 164–169, 290–296).

Schendell, G. Das Verhalten von Farbstofflösungen im magnetischen Felde. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (58).

Take, E. I. Untersuchung der Magnetisierbarkeit der bei den Spandauer Gravitationsmessungen verwendeten Materialien. 11. Historisches und Theoretisches über Umwandlungspunkte. 111. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heusler'scher Mangan-Aluminiun-Bronzen. Diss. Marburg, 1904, (III+143).

Vaillant, P. De l'influence de la concentration sur les propriétés magnétiques des solutions de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1632-1634).

Wedekind, E. Magnetische Verbindungen aus unmagnetischen Elementen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (850–851).

Weiss, P. Propriétés de la pyrrhotine dans le plan magnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1332–1334, 1532–1535).

### 7300 OPTICAL PROPERTIES.

#### General.

Armstrong, H. E. and Robertson, W. The significance of optical properties as connoting structure: camphorquinone—hydrazones — oximes — diazo - derivatives; a contribution to the theory of the origin of colour and to the chemistry of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

Bird, R. M. Why a flame emits light. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23130-23431).

Edmunds, C. K. The metallic reflection of selenium. Physic. Rev., New

York, N.Y., **18**, 1904, (193-229, with text fig.).

Fox, K. Dichroismus der gefärbten Fasern. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (257–259).

Hasslinger, R. v. Das speeifisch hohe Leuchtvermögen des Gasglühlichtes. Prag, Abh. Lotos, **53**, 1905, (1-4).

Houllevigue, L. Fer ionoplastique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1093-1095).

Kauffmann, H. Aufspaltung der Elemente. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1393-1397).

König, J. Bestimmung des Trübungsgrades und der Farbentiefe von Flüssigkeiten sowie des Gehaltes gefärbter Lösungen mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (129-141, 587-590).

Konen, H. and Hagenbach, A. On double reversal. Astroph. J., Chicago. lll., 19, 1904, (111-115, with pl.).

McDowell, M. F. Circular dichroism in natural rotary solutions. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (163-171).

Minguin, J. Influence de la fonction éthylénique dans une molécule acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (946– 948).

Müller, P. T. et Bauer, E. Fonction isonitrosée; influence des radicaux négatifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (190-202).

— Méthode optique différentielle de diagnose des pseudoacides. *l.c.*, (203-211).

Siedentopf, H. Ultramikroskopische Untersuchungen über Steinsalzfärbungen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (855–866, mit 1 Taf.).

### Fluorescence.

Hartley, W. N. The absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (428-430).

Kauffmann, H. Erforschung der Fluoreszenz. ChemZtg., Cöthen, **29**, 1905, (1032–1034); Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1904), 1905, (339–345).

Zusammenhang zwischen Fluoreszenz und chemischer Konstitu-

tion. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (66).

Kauffmann, H. und Beisswenger, A. Lösungsmittel und Fluoreszenz. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (350–354).

——— [Fluorescence of dimethoxyacetophenone and of methovinyl and methopropenyl hydroquinone dimethylether.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (789-793).

— Zu Kehrmann's Deutung des Fluorescenzwechsels. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (793–794).

und Grombach, A. Benzol. [Fluorescenz.] l.c.. (794-801).

Morse, H. W. New phenomena of fluorescence. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122).

Nichols, F. L. and Merritt, E. The spectro-photometric study of fluorescence. *l.c.*, **18**, 1904, (122–123).

Pregl, F. Ursache der Schwefelsäure-Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (166–175).

Schuhknecht, P. Fluoreszenz. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (717-727).

Wislicenus, W. und Wren, H. [β-Dinaphthostilbene;—violet blue fluorescence.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (502-510).

wood, R. W. The fluorescence of sodium vapour and the resonance radiation of electrons. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (513-525, with pl.).

and Moore, J. H. The fluorescence and absorption spectra of sodium vapor. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (94-111).

# Phosphorescence.

Baskerville, C. and Lockhart, L. B. The phosphorescence of zine sulphide through the influence of condensed gases obtained by heating rare-earth minerals. Amer. J., Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (93-94).

Beilby, G. T. Phosphorescence caused by the beta and gamma rays of radium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (506-510, 511-518).

(D-7195)

Bunte, II. Leuchtsalze und Beleuchtungskörper. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (726–730); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1011–1013).

Dahms, A. Erscheinungen der Phosphorescenz. Habilitationsschrift. Leipzig, 1903, (43).

Giesel, F. Emanium. Phosphorescenzspectrum. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (775–778).

Goldstein, E. Phosphoreszenz anorganischer Präparate. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (16-19).

Guinchant, J. Les phénomènes de luminescence et leurs causes. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (685–693).

Klatt, V. und Lenard, P. Erdalkaliphosphorie. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 23, 1905, (1-34).

Ludwig, F. Phosphorescirende Collembolen. Prometheus, Berlin, 16, 1904, (103-107).

Nichols, E. L. and Merritt, E. The phosphorescence of organic substances at low temperatures. Physic. Rev., New York., N.Y., 18, 1904, (120-122).

The luminescence of sidot blende. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (120-122).

Waentig, P. Zum Chemismus phosphoreszierender Erdalkalisulfide. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (435-472).

Wood, R. W. The scintillations produced by radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (427-430).

### Triboluminescence.

**Čugajev,** L. A. Triboluminiscence. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (1245–1253).

Gernez, D. Lumière émise par les cristaux d'anhydride arsénieux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1134–1136).

Triboluminescence du sulfate de potassium. *l.c.*, (1234-1236).

Triboluminescence des composés métalliques. l.c., (1337–1339).

Guinchant. Luminescence de l'acide arsénieux. *l.c.*, (1101).

Triboluminescence de l'acide arsénieux. l c., (1170-1171).

4 B 2

Morgan, G. T. Tribo-luminescence in the acridine series. Chem. News, London, 92, 1905, (219).

Trautz, M. Chemilumineszenz. Zs. physik. Chem., Leipzig. 53, 1905, (1-111).

und **Schorigin**, P. Kristallolumineszenz und Tribolumineszenz. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (80-90).

(12H-130). Chemilumineszenz. l.c.,

Trenkle, W. Lumineszenzerscheinungen. Regensburg, Ber. natw. Ver., 10, 1905, (95-100).

Webster, C. S. S. Tribo-luminescence. Chem. News, London, 92, 1905, (185).

### Radiation.

Ascoli, M. Une nouvelle espèce de radiations. Les rayons N. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (226-242, av. fig.).

Baskerville, C. and Zerban, F. Inactive thorium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1642-1644).

Elster, J. und Geitel, H. Schirmwirkung des Steinsalzes gegen die allgemein auf der Erde verbreitete Becquerelstrahlung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, 4733-737).

Klaus, A. Absorption der Thoremanation. l.c., (820–825).

Gates, F. C. Nature of certain radiations from sulphate of quinine. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, 135-145, with text fig.).

Graetz, L. Strahlungsartige Erscheinungen des Wasserstoffsuperoxyds. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, 296–300.

Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (225 –231).

Kalähne, A. Strahlung des Chininsulfates. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (450-472); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (778-779).

Ladendorf, A. Bildung von leuchtenden und chemisch wirkenden Strahlen im Körper. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (337-339).

Merckens, W. Strahlenartige Einwirkungen auf die photographische

Bromsilbergelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (667-683).

Pohl, R. Leuchten bei Ionisation von Gasen. *l.c.*, **17**, 1905, (375-377, mit I Taf.).

Precht, J. und Otsuki, C. Strahlungsähnliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd. *l.c.*, **16**, 1905, (890-906); Berlin, Verh. D. physik. Ges., **7**, 1905, (53-56).

Radeboldt, W. Einwirkung von Röntgenstrahlen auf Flussspat. Diss. Rostock, 1903, (30).

Schmidt, H. W. Messung des Emanationsgehalts von Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, **6,** 1905, (561– 566).

Streintz, F. Metallstrahlen. *l.c.*, (764-768).

Vanino, L. und Gans, I. Die Bologneser Leuchtsteine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (196-200).

Wesenberg, G. Leuchtbakterien und Photographie im Bakterienlicht. Prometheus, Berlin, 16, 1904, (66-70).

Zerban, F. Inactive thorium. Chapel Hill. N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 20, 1904, ([57]-62).

#### Radium emanations.

Angström, K. Wärmeabgabe des Radiums. (Cebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (685-688).

Aschoff, K. Radioaktivität der Kreuznacher Solquellen. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (271-281).

Becquerel, H. Eigenschaften der α-Strahlen des Radiums. Uebers. *l.c.*, (666-669).

Berthelot, M. Emanations et radiations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, 289-293).

Blanc, G. A. Radioactivity of mineral springs. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (148-154); (Übers.) Physik. Zs., Leipzig, 5, 1905, (703-707).

Boltwood, B. B. The origin of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (599-613).

Radio-active properties of the waters of the springs on the Hot Springs reservation, Hot Springs, Ark. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), 20, 1905, (128-132). Bragg, W. H. The α particles of radium. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (600-602).

Campbell, N. R. Radioactivity and chemical chauge. *l.c.*, **9**, 1905, (545–549).

Crookes, W. Modern views on matter. The realisation of a dream. [5. lntern. Kongress für angew. Chemie. J.] Berlin, 1904, (86–99); [Uebers.] Zr. Natw., Stuttgart, 76, 1904, (292–314); Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (701–706).

Curie, P. Radioactivité. Traduit du français. (Russe) St. Peterburg, 1904, (33, av. 5 fig.).

Curie-Sklodovskaja. Radium et les substances radioactives. . . Thèse. Traduction du français. (Russe) St. Peterburg, 1904, (VIII+127).

Dadourian, H. M. Radio-activity of underground air. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (16– 22); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (98–101).

**Dawes,** H. F. Secondary radiation excited in different metals by the  $\gamma$  rays from radium. Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (182–185).

**Ducca,** W. Lumineszierende Stoffe und die Radioaktivität des Urans. Diss. München, 1905, (43).

Elster, J. und Geitel, H. Radioaktivität von Quellsedimenten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (67-70).

Engler, C. Radioaktivität der Thermalquellen von Baden-Baden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (714–722).

Eve, A. S. The properties of radium in minute quantities [with note by E. Rutherford]. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (708-712); Physik. Zs. Leipzig, 6, 1905, (267-269).

Geitel, H. Elektrizitätszerstreuung und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (146-161).

Giesel, F. Vorkommen von Radium und radioactiven Edelerden in Fango-Schlamm und in Ackererde von Capri. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (132-133); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (205-206).

——— "Thor-Activität" des Monazits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2334–2336). Giesel, F. Emanium (Aktinium). Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1904), 1905, (345–358).

Godlewski, I. Actinium and its successive products. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (265–276); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (35–45).

——— Some radioactive properties of uranium. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (289–304); Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (45–60).

Absorption of the  $\beta$  and  $\gamma$  rays of actinium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (375-379).

Gonder, K. L. Induzierte Radioaktivität. Diss. München, 1905. (V+68).

Guye, C. E. Les hypothèses modernes sur la constitution électrique de la matière. Rayons cathodiques et corps radioactifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (549–572).

Hahn, O. A new radio-active element, which evolves thorium emanation. London, Proc. R. Soc.. (Ser. A), **76**, 1905, (115–117); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3371–3375); Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (717–720).

fallsconstante der Emanationen des Emaniums und Actiniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1943–1946).

Henrich, F. Radioaktives Gas in den Wiesbadener Thermalquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1757– 1760); Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (87–100); Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (177– 199).

gew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 1011-1014).

Himstedt, F. Radioaktive Substanzen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (138-146).

und Meyer, G. Bildung von Hefium aus der Radiumemanation. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (1005-1008).

Hofmann, R. Absorptionskoellizienten von Flüssigkeiten für Radiumenanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (337-340).

Huggins, Sir W. and Huggins, Lady. Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium. Part III.—Radiation in hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (488–492).

Iklé, M. Radioaktivität. Jahrb-Radioakt., Leipzig, **1**, (1904), 1905, (413–442).

Jackson, W. H. Note on a paper by W. Makower entitled "On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode." Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (532-537).

-Johnson, Miss L. B. Decay of excited radioactivity from natural gases. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (177-182).

Jorrisen, W. P. und Ringer, W. E. Einfluss von Radiumstrahlen auf Chlorknallgas. Berlin, Ber. D. Chem., Ges., 38, 1905, (899-904).

**Kahlbaum**, G. W. A. Radiumbromid. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (1009–1011).

und Steffens, M. Spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (53–60).

**Kelvin**, Lord. Plan of an atom to be capable of storing an electrion with enormous energy for radioactivity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (695–698).

Kučera, G. Die von den sekundären β- und γ Strahlen des Radiums in verschiedenen Gasen hervorgebrachte Ionisation. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge, 18, 1905, (974–990).

Landin, J. The theory of radioactive disintegration. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (153-157).

McClelland, J. A. On secondary radiation [emitted by bodies exposed to a strong primary radiation from radium]. Publin, Sci. Trans. R. Soc., (Ser. 2), 8, 1905, (169-182); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (230-243).

McCoy, H. N. The relation between radioactivity and composition of Uranium compounds. Physik. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (381–382).

Mache, H. und Meyer, S. Radioaktivität österreichischer Thermen, Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (692-700). Mackenzie, A. S. The deflexion of α rays from radium and polonium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (538-548, with pl.).

**Makower**, W The molecular weights of radium and thorium emanations. *l.c.*, **9**, 1905, (56-77).

Method of transmission of the excited activity of radium to the cathode. *l.c.*, **10**, 1905, (526-532); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (915-918).

Marckwald, W. Radioaktive Stoffe. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (580); Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 6-20).

D. chem. Ges., **38**, 1905, (591).

Actinium und Emanium. l.c., (2264–2266).

Melander, G. Ultraviolette Strahlung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **17**, 1905, (705-716).

Meyer, G. Das Radium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (237-239).

Paschen, F. Wärmeentwickelung des Radiums in einer Bleihülle. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (97).

Petri, J. Einige neue Erscheinungen, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte veranlasst werden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (951-957).

Prytz, K. and Thorkelsson, T. Radioactivity of some Icelaudic boiling springs, and the contents of Argon and Helium of the gases of these springs. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No 4, (317–346).

Ramsay, W. Radium. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (127–133).

Reuterdahl, A. Das radioaktive Atom. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (116–120).

Richarz, F. Analogieen im Verhalten des Ozon mit der Radioaktivität Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (68-71).

Rudge, W. A. D. The properties of radium in minute quantities. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 1905, (183).

Rutherford, E. Properties of the  $\alpha$ -rays from radium. *l.c.*, (163-176).

**Rutherford,** E. Charge carried by the  $\alpha$  and  $\beta$  rays of radium. *l.c.*, (193-298).

ducts of radium. *l.e.*, (290–306).

 $\frac{1905, (xiv + 580)}{1905, (xiv + 580)}$ . Radioactivity. Cambridge,

Der Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (103-127).

and Barnes, H. T. Heating effect of the  $\gamma$  rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (621-628).

Sackur, O. Zerfallconstante der Radiumemanation, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1753-1756).

Radioactivität des Thoriums. *l.e.*, (1756–1761).

Sarasin, E. Radioaktivität der Luft, welche atmenden Brunnen entströmt. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (708–709).

**Tommasina,** T. und **Micheli**, F. J. Untersuchung des Elster-Geitelschen Effektes: indnzierte Radioaktivität. (Uebers.) *l.c.*, (709-715).

Schlundt, H. and Moore, R. B. Radioactivity of some deep well and mineral waters. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (320-332).

— The chemical separation of the radio-active types of matter in thorium compounds. *i.e.*, (682-706).

Schmidt, A. Radioaktivität einiger Süsswasserquellen des Taunus. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (34–37, 402–406).

**Schmidt**, H. W. Zerfall von Radium A, B und C. *l.e.*, (897-903).

**Sieveking**, H. Apparat zur Bestimmung der Radioaktivität der Thermalquellen. *l.e.*, (700–703).

Slater, Miss J. M. W. Excited activity of thorium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (628-644, with pl.).

**Soddy**, F. Radioactivity. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (244–280).

The production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (ser. 6), 9, 1905, (768-779).

Les phénomènes radioactifs. Traduction de l'anglais. (Russe) St. Peterburg, 1904, (156). **Soddy,** F. La radioactivité. (Russe) St. Peterburg, 1904, (XI + 243).

Streintz, F. und Strohschneider, O. Metallstrahlung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (198-205, mit 2 Taf.).

**Strutt**, R. J. Radio-active minerals. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101, 312).

**szilárd,** B. Radioaktivität des 1gmánder Bitterwassers. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.).

Vogelsang, J. Radium und radioaktive Stoffe. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (236-238, 248-250).

Voller, A. Radioaktivität verschiedener Substanzen, insbesondere Radium, Polonium und Radiotellur. Weitere Mitteilungen über Radioaktivität. Lebensdauer des Radiums. Hamburg, Verh. natw. Ver. (N.F.), 12, (1904), 1905. (XXXVII-XXXIX, XLVIII-XXVII).

Eigenschaften geringer Radiummengen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (109-411).

walter, B. Eine von den Strahlen des Radiotellurs in der atmosphärischen Luft erzeugte neue Strahlung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (367–374, mit 1 Taf.).

—— und **Pohl**, R. Das Eigenlicht des Radiumbromids. *l.c.*, **18**, 1905, (406–409).

Whetham, W. C. D. A volatile product of the radium emanation. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (474).

Zerban, F. Radioaktivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (557-559).

# Refraction and Dispersion.

Refraction.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraffin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (619-624).

Brühl, J. W. Cinnamal-campher. [Mcl. refraktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (760-761).

— und **Schröder**, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (1-42); **51**, 1905, (1-8, 513-541); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., **8**, 1904, (N.F.), (119-164, 182-200, 246-276).

Chéneveau, C. Sur l'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (361-363).

coblentz, W. W. [1. Reflection and refraction at the interface of two media having intersecting dispersion curves. 2. The infrared absorption spectrum of selenium.] Physic. Rev.. New York, N.Y.. 19, 1904, (89-97, with text fig.).

Crossley, A. W. and Renouf, N. [Refractive powers of 1:1-dimethylhexahydrobenzene. 1:1-dimethyl- \(\Delta\)-tetrahydrobenzene and 3-hydroxy-1:1-dimethylhexahydrobenzene.] London, 1:1-dimethylhexahydrobenzene.] London, Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, (209).

Cuthbertson, C. Refractive indices [of gaseous mercury, methyl fluoride, phosphorous, and sulphur]. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905. (323-349).

end Prideaux, E. B. R. Refractive index of gaseous fluorine. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (426-427).

Eykman, J. F. [Refractometrische Konstanten der Benzolderivaten.] (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (79–93).

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717-718).

Homfray, T. F. Molecular refractions of some liquid mixtures of constant boiling point. [Mixtures of acetaldehyde and water, formic acid and water, acetone and water, and alcohol and ethyl cyanide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, +320-1443; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, +225-226).

Molecular refractions of dimethylpyrone . . . [its hydrochloride and its compound with alcohol, pyrone and its hydrochloride, pyronuconic acid, ethyl chelidonate, ethyl xanthochelidonate, and dehydracetic acid] and the quadrivalency of oxygen, l.c., [113–1161]; [abstract\_Proc. l.c., (226–227).

Kaiser, W. Beziehungen zwischen Druck und Brechungsexponent der Gase bei Drucken unterhalb einer Atmosphäre. Diss. Münster i. W., 1903, (45.

Kirchner, F. Die optischen Eigenschaften entwickelter Lippmannscher Emulsionen. Diss. Leipzig, 1903, (40).

Klages, A. [Phenylmethylethylene oxide.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1969-1971).

und Sautter, R. [Isopropyl methopentyl- and pentenyl-benzenes, also o- ethoxymethopentyl-and pentenyl-benzenes.] l.c., (2312-2315).

Koch, J. Brechungsindizes des Wasserstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (658-674).

Lehmann, O. Näherungweise Bestimmung der Doppelbrechung fester und flüssiger Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge', 18, 1905, (796-807).

Löwe, F. Methoden der Refraktometrie. Zs. Electroch., llalle, **11**, 1905, (829-831).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Matthes, [H.]. Refraktometrische Bestimmungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (298–309).

Pauly, A. Einfache Methode zur Bestimmung der Brechungsexponenten von Flüssigkeiten. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (344-348).

Rupe, H. und Frisell, G. Entgegnung. [Betr. Cinnamalcampher.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1171.

Strauss, H. Brechungsexponenten von Mageninhalten, D. Aerzteztg, Berlin, 1901. (75-77).

Van Aubel, E. Sur l'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 126-128).

Veley, V. II. and Manley, J. J. The refractive indices of sulphuric acid at different concentrations. London, Proc. R. Soc., Ser. A1, 76, 1905, (469-487).

Zecchini, F. Sul potere rifrangente delle mescolanze con alcool metilico.

Venezia, Atti Ist. ven., **42**, parte  $2^a$ , 1903, (777-784).

### Dispersion.

Wood, R. W. A quantitative determination of the anomalous dispersion of sodium vapor in the visible and ultraviolet regions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([363]–396).

## Rotatory Polarisation.

Andrlik, K. Glutaminsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (452).

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Optical rotatory power of camphorquinone, benzylphenylhydrazone, methylphenylhydrazone and diphenylhydrazone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract] London, Proc. Chem., Soc., 21, 1905, (180-181).

Arnold, A. Stereochemische Studien. Diss. Strassburg i. E., 1901, (79).

Baeyer, A. Dibenzalaceton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (569).

**Bau,** A. Krystallisierte Melibiose. Diss. Göttingen, 1904, (46).

Behrend, R. Bemerkung zu der Abhandlung [von G. Heikel. Birotation der Galactose]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (105-107).

Biernacki, V. Halbschattenanalysator. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (180-184).

Bresler. 1. Das Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 1. Zuckerind., Berlin, 27, 1902, (1719–1722, 1837–1843); 28, 1903, (377–383, 472–474, 1268–1272, 1371–1376); 29, 1904, (1393–1396, 1468–1471, 1499–1503).

Cohen, J. B. and Armes, H. P. The relation of position isomerism to optical activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids. [With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (1190-1199): [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218).

**Čugajev**, L. A. Les propriétés optiques de la naphte. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 925-927).

**Ehrlich**, F. Isoleucine. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, 775-803, 944).

Emmerling, O. Racemische Verbindungen. [Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. 1.] Jena, 1905, (429–437).

Fischer, E. und Marburg, O. Spaltung des Leucins in die optisch-activen Componenten mittels der Formylverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3997-4005).

Frankland, P. F. and Gebhard, N. L. [The rotation of] the ethereal salts and amide of dimethoxypropionic acid derived from d-glyceric acid [and the influence of temperature on it]. London, J. Chem., Soc., 87, 1905, (864-878); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189).

Grossmann, H. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optischactive mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711–1719).

Einwirkung von Blei- und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Teclm. Tl. (650– 657, 911–976).

Einwirkung alkalischer Uranylsalze auf das Drehungsvermögen der Zucker und anderer optischaktiver Hydroxylverbindungen. *l.c.*, (1058–1073).

und Pötter, H. Einfluss der Concentration und der Temperatur auf das specifische Drehungsvermögen stark optisch-activer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3874-3891); Münster, Jahresber. Prov-Ver.-Wiss., 33, 1905, (125-126).

Haller, A. et Desfontaines, M. Exaltation du pouvoir rotatoire des molécules aliphatiques en passant à l'état de composés cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1205–1208).

et Müller, P. Th. Constitution des sels du sodium de certains acides méthéniques et méthiniques. Ethers cyanacétique, acyleyanacétique, malonique, et cyanomalonique, malonitile, camphre cyané. *l.c.*, **139**, 1904, (1180–1185).

Heikel, G. Birotation der Galactose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (71-104). Holty, J. G. Solubility and specific rotatory power of carbohydrates and certain organic acids and bases in pyridine and other solvents. J. Physic. Chem. Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (764–779).

Inssen, G. Menthylamine. Diss Leipzig, 1903, (56).

Jungfleisch, E. Méthode de dédoublement de l'acide lactique de fermentation en ses composants actifs sur la lumière polarisée. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (56-59).

Jungius, C. L. Umlagerung zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Benerkung hierzu von C. Tanret. Zs. plysik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97–108); **53**, 1905, (692).

Klages, A. and Mautter, R. [Isopropyl methopentyl- and pentenyl-benzenes; o-ethoxylmethopentyl- and pentenyl-benzenes.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

Kondakow, I. Stereoisomere Menthole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (185-193).

Ladenburg, A. Reindarstellung des Isostilbazofins. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), II, 1, 1905, (69– 72.

Vortr., Stuttgart, 8, 1903, (449-465).

Lehmann, O. Drehung der Polarisationsebene und der Absorptionsrichtung bei flüssigen Kristallen. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **18**, 1905, (868-810).

Loiseau. D. Mélibiose. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (386).

Lovén, J. M. Die optisch aktiven Phenäthylamine (α-Aminoäthylbenzole). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (307-314).

Magini, R.—I raggi ultravioletti e l'isomeria stereochimica.—Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5<sup>a</sup>), **12**, 2 semestre, 1903, (297-304).

Marckwald, W. und Meth, R. α-An ido-athylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801).

———— und **Paul**, D. M. Umwandelung von Racemkörpern in die optisch-activen Verbindungen, *l.c.*, (810– 812). Marcusson, J. Entstehung des Erdöls. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (1-4).

Milroy, I. A. Einfluss inaktiver Substanzen auf die optische Drehung der Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (443-464).

Minguin, J. Dissociation des sels de strychnine décelée par leur pouvoir rotatoire. Pouvoir rotatoire dans les séries homologues. Influence de la double liaison. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (243–245).

Münter, F. Einfluss der Doppelbindung auf das Drehungsvermögen einiger optisch aktiver hydrocyklischer und Benzol-Derivate. Diss. Basel, 1904, (72).

Neuberg, C. und Federer, M. Spaltung von Racemkörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VIII. Ethyl tartrate in chloroform. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (313-320); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (78).

Vermeintliche Beziehung zwischen Molekulargrösse und Drehungsvermögen in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. **38**, 1905, (4090-4101).

and Taylor, F. Studies in optical superposition. Part I. [Rotations of menthol, *l*-menthyl *d*-tartrate, *l*-menthyl acetate and *l*-menthyl diacetyl-d-tartrate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (33–42); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (252).

Part VII. Solution volume and rotation of menthol and menthyl tartrates. *l.c.*, (122-135); [abstract] Proc. *l.c.*, **21**, 1905, (15).

Pawlewski, B. L'activité optique des produits du pétrole. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (337–338).

Rakusin, M. Naphtha. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (155-156).

Verhalten der pennsylvanischen Naplitha gegen das polarisierte Licht. *l.c.*, (360).

La naphte et ses produits de distillation. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (611-613, 777-780); **37**, 1905, (85-91, 221-223).

Rakusin, M. Pouvoir optique des huiles végétales. (Russ.) *l.c.*, **36**, 1904, (proc.-verb. 1327–1329).

L'activité optique des huiles végétales les plus importantes. (Russ.) Moskva, 1905, (9).

Rimbach, E. und Weber, O. Einwirkung anorganischer Substanzen auf die Drehung von Lävulose und Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (473–493).

Roux, E. Multirotation des sucres. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (585-593).

Rupe, H. und Frisell, G. Cinnamal-campher. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104-122).

Schönrock, O. Zucker. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (100–104).

**Scholtz**, M. Isomere Coninium jodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3627-3638); **38**, 1905, (595-600).

Schulze, E. und Winterstein, E. Das spezifische Drehungsvermögen einiger aus Pflanzen dargestellten Tyrosinpräparate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (79-83).

**Sörensen**, S. P. L. Decomposition of racemic ornithuric acid into the optically active forms. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., **6**, 1905, (193-210).

Thomas, Miss M. B. and Jones, H. O. Some optically active nitrogen compounds. [Phenylbenzylisopropylmethylammonium iodides and phenylbenzylisoamylmethylammonium iodide.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (33–34).

**Tijmstra** Bz, S. Die von W. Marckwald ausgeführte asymmetrische Synthese der optisch-activen Valeriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2165).

Tubandt, C. Die Inversionsgeschwindigkeit des Menthons. Diss. Halle a. S., 1904, (64).

Urban, W. Alkylierte d-sec.-Butyl-Thioharustoffe. Diss. Marburg, Breslau, 1903, (71).

Ville, J. et Derrien, E. La méthémoglobine et sa combinaison fluorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1549-1551). **Walden,** P. Drehungsvermögen optisch-activer Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (345-409).

(Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 607-611).

Warburg, O. Spaltung des Leucinäthylesters durch Pankreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (187–188).

Weber, O. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf das Drehungsvermögen von Dextrose und Lävulose. Diss. Rostock, 1904, (88).

Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniumsalze und die Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83– 86).

Asymmetrischer Stickstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1838–1844).

und **Fröhlich**, E. Spaltung der Propyl-benzyl-phenyl-methyl-animoniumbase in ihre optischen Antipoden. *L.c.*, (3438–3446).

**Wintner,** C. Drehungsvermögen optisch-aktiver Körper. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (200–208).

# Absorption and Emission Spectra-

**Aufsess**, O. Frhr. Die Farbe der Seea. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **13**, 1904, (678–711).

Baly, E. C. C. Spectroscopy. London, 1905, (xii+568).

Bell, L. The Perot-Fabry corrections of Rowland's wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (191-197, with text fig.).

Berndt, G. Die elektrischen Spektra von Gasen und Gasgemischen, Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (223–274).

Bolton, W. von. [Neue spektroskopische Methode.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (691-696).

Brühl, J. W. L'évolution de la Spectrochimie. (Polonais) Chem. pols, Warszawa, 5, 1905, (577-583).

Brühl, J. W. Entwicklung der Spectrochemie. Berlin, 1905, (37).

desmotropic form of substances of the ethyl acctoacetate type in the homogeneous state and dissolved in neutral media. [The spectro-chemical molecular functions of ethyl acetoacetate and its solutions in water, methyl alcohol, chloroform, or alcoholic sodium ethoxide.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (164–165).

Byk, A. Beziehungen zwischen dem Absorptionsvermögen für strahlende Energie und der chemischen Beschaffenheit der Körper. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (349–353).

Coblentz, W. W. Infra-red emission spectra of metals. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122-124).

 $\frac{}{(337-363)}$ . Liquids and solids. *l.e.*,

**Crew**, II. Conditions which govern the appearance of spark lines in are spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1904, (274–284).

**Crookes**, Sir W. Phosphorescent spectra of Sδ and europium. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (411-411).

gadolinium. *l.e.*, **74**, 1905, (420-122).

Europium and its ultraviolet spectrum. *l.e.*, (550-551).

Some phosphorescence spectra, indicating the existence of new elements [ionium and incognitum]. Chem. News, London, **92**, 1905, (273–274).

**Delafontaine**, M. Spectra of terbium and other metals of the rare earths. *l.c.*, (5).

Deslandres, II. et d'Azambuja. Variations des spectres de bandes du carbone avec la pression et nouveaux spectres de bandes du carbone. Paris, C.-R. Acad. sei , 140, 1905, (917-920).

**Eberhard**, G. Thorpräparate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (826–828).

Eder, J. M. and Valenta, E. Invariability of the wave-lengths in the spark and are spectrum of zinc. [Translation.] Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (251-262).

Fabry, C. and Perot, A. Corrections to Rowland's wave-lengths. *l.c.*, (119–120).

Formánek, J. Die qualitative Spectralanalyse anorganischer und organischer Körper. Berlin, 1905, (XI+333, mit 6 Taf.).

Gehrcke, E. und Baeyer, O. von. Trabanten der Quecksilberlinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1037– 1042).

Goldstein, E. Elektrische Entladungserscheinungen und ihre Spektra. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (315-324); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (14-17).

Gramont, A. de. Disparition dans l'étincelle oscillante des raies du silicium présentes dans les spectres de certaines étoiles. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (188-191).

Photographie des spectres d'étincelle directe des mineraux sulfurés. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (514–515).

spectre du silicium d'après l'effet de la self-induction et sur leur présence dans les spectres stellaires. l.c., (515-517).

Hagenbach, A. Bandenspektra. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (128–146).

und Konen, II. Atlas der Emissionsspektren der meisten Elemente. Jena, 1905, (VII+72, mit 28 Taf.).

Halm, J. Structure of the series of line- and band - spectra. Edinburgh, Trans. R. Soc., 41, 1905, (551–598).

Hartmann, J. Spektrum des Gieselschen Emaniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (401–402).

Rowland's system of wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (167–190).

Hénocque, A. Rapport sur les vœux 4 et 5, émis par la section 1 du IVe congrès international de chimie appliquée relatifs à l'adoption d'un repérage uniforme des spectres d'émission et de dissociation. [5. Intern. Kongress für

angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (1015-1019).

**Hénocque**, A. Rapport sur les vœux 36 et 37, émis par la section VIII relatifs à l'adoption d'une échelle uniforme pour la représentation des spectres de bandes. *l.c.*, (1019-1025).

Hermann, H. Bogenspektren. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (684-707).

Herramhof, H. Untersuchung der Spektren einiger seltenen Erden insbesondere der Reflexionsspektren ihrer Phosphate. Diss. Techn. Hochschule. München, 1905, (111+55).

Himstedt, F. und Meyer, G. Eigenlicht von Radiumbromidkristallen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (688-689).

**Hofmann**, J. Emission von Oxyden. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (108–129).

Huggins, Sir W. and Huggins, Lady. Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (151–155, 390–395).

Humphreys, W. J. Double reversal. l.e., (204-209).

Methods of economizing the light in spectrum analysis. Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (324–340).

Jaschke, C. Einfluss der Beimischung von Metallsalzen zu Bogenlichtkohlen auf die Verteilung der sichtbaren Energie in den einzelnen Teilen des Spektrums ihrer Flammenbogen. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (151–152, 161–163, 171–173).

Kayser, H. Spektroscopie. Bd 3. Leipzig, 1905, (VIII+604, mit 3 Taf.).

——— Die Veränderlichkeit der Wellenlängen in Funkenspektren. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (308-310).

**Kazay**, E. Eine einfache Formel zur Bestimmung der Wellenlänge der Spektrumlinien für Spektroskope verschiedener Skalen. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (74-75).

Kent, N. A. The relative positions of the arc and spark lines of the spectra of titanium and zinc. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (387-388).

Killing, C. [Lichtemission der seltenen Erden.] Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (445-450).

King, A. S. Emissionsspektra von Metallen im elektrischen Ofen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (360-381).

sphere on arc spectra with reference to series relations. [Diss., California.] Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (129–150).

Causes of variability of spark spectra. *l.e.*, **19**, 1904, (225-238, with pl.).

l.c., 20, 1901, (21-40).

Kowalski, J. de et Joye, P. Spectre d'émission de l'arc électrique à haute tension. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1102-1103).

Lenard, P. Alkalimetalldämpfe. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (197-247).

**Lewis,** P. The spectrum of the electrodeless discharge in nitrogen. Physic. Rev., New York, N.Y., **18**, 1904, (124-125).

The spectrum of the afterglow of the spark discharge in nitrogen at low pressures. *l.c.*, (125-128).

The afterglow of metallic vapors in nitrogen—a new band spectrum. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (49-57, with pl.).

Spectra of nitrogen and its oxides. *l.e.*, (58–62, with pl.).

Lilienfeld, J. E. Eine allgemeine und hervorragend empfindliche Methode zur spektralen qualitativen Elementaranalyse von Gasgemischen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (931– 942); Friss. Berlin, 1905, (40).

Lockyer, N. and Baxandall, F. E. The arc spectrum of scandium and its relation to celestial spectra. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (538-545).

**Lunt**, J. Spectrum of silicon; with a note on the spectrum of fluorine. *l.c.*, (Ser. A), **76**, 1905, (118-126, with pl.).

London, British Association for the Advancement of Science. Wave-length tables of the spectra of the elements and compounds. Report of the Committee, consisting of H. E. Roscoe, Marshall Watts, [J.] Norman Lockyer, J. Dewar, G. D. Liveing, A. Schuster, W. N. Hartley, Wolcott Gibbs, W. de

W. Abney and W. E. Adeney. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (66–168).

Lyman, T. Preliminary measurements of short wave-lengths discovered by Schumann. Astroph. J., Chicago, Iil., 19, 1904, (263-267, with text fig.).

Meyer, E. Durchlässigkeit des Argons für ultraviolette Strahlung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (362-364).

Morse, H. W. Spectra from the Wehnelt interrupter. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (162–186); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, (517–544+31.)

Nutting, P. G. The spectra of mixed gases. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1901, (105–110).

 $\frac{}{(239-245)}$ . Secondary spectra. *l.c.*,

Transition from primary to secondary spectra. *l.c.*, **20**, 1904, (131-135).

Ottenberg, G. Spektralanalytische mit dem Quarz -Spektrographen vorgenommene Untersuchungen reiner und kapillaranalytisch abgetrennter gelber Farbstoffe mit Lesonderer Berücksichtigung pharmakognostisch wichtiger Körper. Diss. Bern, 1904, (120, mit 1 Taf.).

Parsons, L. A. The spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (112-128, with text fig.).

Purvis, J. E. The influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242).

Reese, H. M. Enhanced lines of titanium, iron, and nickel. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (322-337).

Rubens, H. Das Emissionsspektrum des Auerstrumpfs. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (790-792); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (725-738).

Rudorf, G. Radium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (100–110).

Rütten, C. und Morsch, H. Die Bogenspektren von Samarium und Tautal. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (181–202).

Saunders, F. A. Some additions to the are spectra of the alkali metals. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, 452-151); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1901, (437-453). Saunders, F. A. New series in the arc spectra of magnesium, zinc and cadmium. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117-118).

Schniederjost, J. Das Bandenspektrum der Luft. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (202–203).

Stark, J. Quecksilber. Ann. Physik, (4. Folge), 16, 1905, (490).

und Küch, R. Spektrale Eigenschaften des Lichtbogens zwischen Cd-, Zn-, Pb-, Bi-,Sb-, Te- und Se-Elektroden. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (438–443).

Steinhausen, J. "Enhanced lines." Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (45-48).

Urbain, G. Spectre nouveau observé dans la gadoline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1233-1234).

Waetzmann, E. Intensitätsverhältnisse der Spektra von Gasgemischen. Diss. Breslau, 1904, (72).

Wiedemann, E. Verbindungsspektren. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (826-831).

— und Wehnelt, A. Bequeme Methode zur Untersuchung der Metalldampfspektra von Entladungsröhren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (690).

Wolff, E. Das Lanthanspektrum. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (395–409).

#### Absorption Spectra.

Arnold, L. [Spektrum des Erbium-chlorids.] Diss. Erlangen, 1905, (V+69).

Baly, E. C. C. and Collie, J. N. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part I. Benzene and certain mono-substituted derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1332–1346); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203).

and Desch, C. H. The ultra-violet absorption spectra of certain enol-keto-tautomerides. Part II. [The spectra of benzoylacetone, ethyl benzoylacetate, ethyl acetonedicarboxylate, ethyl oxaloacetate, ethyl ethoxyfumarate, ethyl acetylsuccinate, ethyl diacetylsuccinate, ethyl diacetylsuccinate, ethyl benzoylsuccinate, acetonylacetone, and hydroxymethylenecamphor.] I.c., (766–784); [abstract] Proc. I.c., (84–85).

Baly, E. C. C. and Ewbank, E. K. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part 11. The phenols. l.c., (1347-1355); [abstract] Proc. l.c., (203-204). Part III. Disubstituted. l.c., (1355-1360); [abstract] Proc. l.c., (210-211).

Barnes, J. Spektrum des Magnesiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (148-151).

Cugajev, L. A. Couleur et spectres d'absorption des combinaisons organiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, proc.-verb. 189-190).

Dobbie, J. J. and Tinkler, C. K. [Absorption spectra of phenylmethylacridol, dihydrophenylacridine, and phenylacridine methiodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (269-273); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74-75).

The ultra-violet absorption spectra of certain diazo-compounds in relation to their constitution [including examples of isomeric diazosulphonates, isomeric diazocyanides and isomeric diazotates]. *l.c.*, (273–280); [abstract] Proc. *l.c.*, (75).

**Durrant**, R. G. [Absorption spectra of solutions of] green compounds of cebalt produced by oxidising agents [on cobaltous salts in presence of alkali salts of acetic, tartaric, citric, oxalic, lactic, malic, succinic and glycollic acids]. *l.e.*, (1781–1791); [abstract] Proc. *l.e.*, (251).

Formánek, J. Beziehungen zwischen der Konstitution und dem Absorptionsspektrum bei Thiazinen und Thiazonen. (Čechisch) Prag, Rozpr. Ceské Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (23); Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (33–38, 61–67, 238–214, 263–264).

Fricke, W. Berechungsexponenten absorbierender Flüssigkeiten im ultravioletten Spektrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (865-889).

Friederichs, W. Absorptionsspektra von Dämpfen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (154-164).

Fritsch, C. Mangan. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (793-837).

Grabe, L. Absorption der Dämpfe des Benzols und einiger seiner Derivate im Ultraviolett. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (276-394).

• Hartley, W. N. The absorption spectra of uric acid, murexide, and the ureides in relation to colour and to their chemical structure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1796–1822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (166–167).

Observations on chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. *l.c.*, (1822–1831); [abstract] Proc. *l.c.*, (167).

The absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (428–430).

[Absorption spectra of hydrates of nitric acid.] Dublin, Sci. Proc. R. Soc., **10**, 1905, (373–377).

Hiller, R. Die Absorptionsstreifen des Blutes und seiner Derivate im Ultraviolett. Diss. Rostock, 1904, (32).

**Hübl,** A. Freiherr von. Das Absorptions- und Sensibilisierungsspektrum der Cyanine. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (183–190).

Jungbluth, F. Regularities in the structure of the third cyanogen band. [Trans.] Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (237-252).

Krüss, P. Absorption organischer Farbstoffe im Ultraviolett. Zs physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (257–296, mit 5 Taf.).

Lambert, P. Spectre d'absorption des sels mauganeux. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (357-358).

Leinen, J. Die "Theorie Thieles über die Struktur der Banden", geprüft ander dritten Kohlebande. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (137–154).

Lester, O. C. Oxygen absorption bands of the solar spectrum. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (81–104, with text fig., pl.).

Magini, R. Spettri ultravioletti di assorbimento degli isomeri orto, meta e para. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°a), 12, 2° semestre, 1903, (87-95, 260-267).

Relazione fra il doppio legame e l'assorbimento dello spettro ultra-violetto. *l.c.*, (356-362).

Influence de la configuration et des liaisons moléculaires sur les spectres ultraviolets d'absorption. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, 403-437, av. 5 fig.:

Meyer, V. I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, 59).

Moore, B. E. Spectrophotometric study of solutions of copper and cobalt. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (456-457).

Müller, F. A. Absorption im Ultraviolett [hei Benzol und seinen Derivaten]. Diss. Erlangen, 1904, (34).

Pinoff, E. Die Tollen'sche Phloroglucin-Salzsäure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (766-771).

Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. L.c., (3308-3318).

Riecke, E. Absorptionsverhältnisse der Strahlen des Radiums und des Poloniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (633-685).

Schaefer, C. Das ultrarote Absorptionsspektrum der Kohlensäure in seiner Abhängigkeit vom Druck. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (93–105).

Schniederjost, J. Spectra von Wasserstoff, Helium, Luft, Stickstoff und Sauerstoff im Ultraviolett. Diss. Halle a. S., 1904, (44).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. [The absorption spectrum of solutions of ferrous oxalate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Wiedemann, E. Verteilung von Kobaltchlorid zwischen Alkohol und Wasser nach dessen Lösung in Gemischen disser beiden Substanzen. [Absorptionskurven.] Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (10-12).

Wöhler, L. und Kasarnowski, H. Beitrag zur diluten Färbung der Alkaliund Erdalkalihalogenide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (353-370).

## 7350 PHOTO-CHEMISTRY.

# Chemical Changes induced by Radiant Energy.

Benrath, A. Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (220-227).

Berg, L. M. [Die Zersetzung des Chloroforms, Bromoforms, lodoforms und Chloralhydrats unter dem Einflusse von Licht und Luft.] (Holländisch) Alkmaar, 1905, (79).

Berthelot, M. Effets chimiques de la lumière: action de l'acide chlorhydrique sur le platine et sur l'or. Ann. chim. phys., l'aris, (sér. 8), 9, 1904, (295– 299).

Bie, V. Ist die baktericide Wirkung des Lichtes ein Oxydationsprozess? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (5-74).

lst die baktericide Fähigkeit des Lichtes auf eine direkte Einwirkung auf die Bakterien oder auf eine indirekte Einwirkung durch die Entwicklung eines baktericiden Stoffes im Nährsubstrate zurückzuführen? l.c., 75-146).

Bode, G. Die Einwirkung des Lichtes auf keimende Gerste und Grünmalz. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (785-786).

Busck, G. Ltchtbiologie.—Eine Darstellung der Wirkung des Lichtes auf lebende Organismen. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, H. 8, 1904, (1-147).

Chadwick, S., Ramsbottom, J. E. and Chapman, D. L. The action of ultraviolet light on moist and dried mixtures of carbon monoxide and oxygen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (287-288).

Chapman, D. L. and Burgess, C. H. Cause of the period of chemical induction in the union of hydrogen and chlorine. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (400).

Ciamician, G. e. Silber, P. Azioni chimiche della luce. Il Memoria. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (354-379). Nota preliminare: Roma, Rend. Acc. Lincei. serie 5a, 11, 10 semestre 1902, (277-281). Rist. da Bologna. Mem. Acc. sc., serie 5a, 10, 1903, (275-297)

**Ciamician,** G. e **Silber,** P. Nota VI. *l.c.*, 2° semestre, 1903, (528-534).

— Chemische Lichtwirkungen. (8.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1176–1184).

— (10.) *l.c.*, (3813–3824).

**Crookes**, Sir W. On the colouration of glass by natural solar and other radiations. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (524-528).

**Eder**, J. M. Einfluss des Wassers auf die photochemischen Reaktionen. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (48-51).

Essinger, L. Wirkung photodynamischer (fluorescierender) Stoffe auf Fadenpilze. Diss. München, 1905, (21).

**Fischer,** F. Wirkung ultravioletten Lichtes auf Glas. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (946-947); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (216-217).

und Braehmer, F. Bildung des Ozons durch ultraviolettes Licht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2633-2639); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905. (576-579).

Francesconi, L. e Bargellini, G. Fluorescenza dell'anidride naftalica e di alcuni suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (129-133).

e Maggi, G. Azione della luce e degli alcali sulla santonina e suoi derivati. Acido fotosantoninico. *l.c.*, (65-80).

Gunckell, A. Untersuchung von Acetondämpfen, Methylalkohol, und altem Terpentinöl, Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (125-137).

**Guntz**, A. Die Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber. (Uebers., Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, /81–84, 89–93, 101–103).

Hilpert, S. Reaktjonen des 4-Amido-2-nitrostilbens. Diss. Berlin, 1905, (46)

Huber, H. Weitere Versuche mit photodynamischen, sensibilisierenden Farbstoffen. (Eosin, Erythrosin.) Prifung der Wirkung des Tageslichtes auf Lebensfähigkeit und Virulenz von Bakterien auf Toxine und Antitoxine und auf das Labferment. Arch. Hyg.. München, 54, 1905, (53–88).

(D-7195)

Jodlbauer, A. und Tappeiner, H. von. Das photochemische Verhalten des Quecksilberoxalats (Eder'sche Lösung: bei Abwesenheit von Sauerstoff und bei Anwesenheit gewisser fluorescirender Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2602-2609).

Jorrissen, W. P. und Ringer, W. E. Die Zerlegung des in Chloroform aufgelösten Jodoforms, durch diffuses Tageslicht und durch Radiumstrahlen. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (799-802).

— Einfluss von Radiumstrahlen auf Chlorknallgass, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (899-901).

aldehyd durch Sauerstoff bei Gegenwart von Essigsaureanhydrid. J. prakt. (hem., Leipzig, (N.F., **72**, 1905, 173–184).

Kieser, K. Die sensibilisirenden Eigenschaften einiger Farbstoffe einer neuen Farbstoffklasse. Zs. wiss. Phot. Leipzig, **3**. 1905. (6-15); Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (181-183, 203-205, 210-213).

Leo, II. Beeinflussung der Sonuenlichtwirkung durch Meerwasser. D. med. Wochenschr., Leipzig, **30**, 1904. (1924–1925).

Lidoff, A. P. Verhalten von Jodacetylen zu fetten Oelen. Acetylen, Halle, **8**, 1905, (163).

**Liebl,** F. Untersuchungen photodynamischer Stoffe auf Diastase. Diss. München, 1905, (18).

**Litzendorff,** J. Dijodkohlenstoff. Diss. Marburg, 1904, (35).

**Löb**, W. Assimilation der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **37**, 1904, (3593–3596); Umschau, Frankfurt a. M., **9**, 1905, (967–974).

Low, W. H. Colouration of glass by radiation. Chem. News, London, 91, 1905, (232-233).

Lucas, R. Färbung von Glas durch Belichtung. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (388–390).

Lüppo-Cramer. Reifung des Chlorsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (59-62).

Lumière, A. et Lumière, L. Altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (65-73).

Luther, R. und Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Anthracen und Dianthracen. Zs. physik. Chem., Leipzig. 51, 1905, (297-328; 53, 1905, (385-427).

Marchetti, C Sui fenomeni luminosi prodotti dall'azione degli alogeni su alcuni idrocarburi. Atti del 1º congr. naz. di chim. appl., Torino, 1903, (457-458).

Mettler, E. Bakterizide Wirkung des Lichtes auf mit Eosin, Erythrosin und Fluoreszein gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, **53**, 1905, (79-172).

Opolski, S. Action du chlore et du brome sur les homologues du thiophène sous l'influence de la lumière et de la chaleur. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (458-557); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 45, A, 1905, (145-156).

Orton, K. J. P., Coates, J. E. and Burdett, F. The influence of light on diazo-reactions. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168-170).

Regener, E. Chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper. Diss. Berlin, 1905, (33); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1904, (1228– 1231).

Ritter, M. Die neuro-dynamische Therapeutik im Anschluss an Studien und Erfahrungen über die photodynamische Wirkung von Fluorescenzund Luminescenz-Stoffen auf Zellengebiete und Nervenendigungen. Leipzig, 1905, (V+59).

Scharf, W. Die Nachfarben der Salze. Natw. Wochenschr., Jena, 19, 1904, (217-219).

Scholl, H. Photoelektrische Erscheinungen am feuchten Jodsilber, Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (193-237, 417-163).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Die Zersetzung des Chloroforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (877-888).

Jodoforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Hollandisch) I.c., (897-901).

pharmazeutischer Präparate unter dem Einflusse von Licht und Luft. 1. Chloroform. 2. Jodoform. 3. Bromoform. 4. Uebersicht der Resultate der Untersuchung des Chloroforms, Bromoforms und Jodoforms. 5. Chlorofhydrat. 6. Der Einfluss des Gasglühlichts auf einige pharmazeutische Präparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (387-421).

Schulze, E. und Winterstein, E. Verhalten des Cholesterins gegen Licht. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (316-319).

Schwalbe, C. Znr Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazoniumchlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2196–2199).

Sebelien, J. The distribution of photochemically active light on the northern hemisphere during the summer solstice. (Norw.) Arch. Mat. Naturv., Kristiania, 26, 9, 1904, (13).

Lichts bei natürlicher Beleuchtung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (879-881).

Simpson, E. S. Colouration of glass by solar radiation. Chem. News, London, 91, 1905, (236).

Slator, A. Eine Untersuchungsmethode für Lichtreaktionen in homogenen Systemen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (12-13).

Stobbe, H. Chemische Lichtwirkung und Chromatropie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11.1. 1905, (63-65).

Struthers, R. de J. F. and Marsh, J. E. Photographic radiation of some mercury compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (377-380); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (67).

Tappeiner, H. Wirkung der photodynamischen (fluoreszierenden) Substanzen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (375-395).

Bemerkungen zur Abhandlung von Mettler über die bakterizide Wirkung des Lichtes auf gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, **54**, 1903, (19–52).

Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 41, 1. 1905, (103-104); 4ahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (78-82).

Werner, R. Verwertung der Rolle des Lecithins bei der biologischen Wirkung der Radium- und Röntgenstrahlen. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (61-63).

Wildermann, M. Die durch Lichtwirkung erzeugten galvanischen Elemente. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (209-223).

Winckel, M. Belichtete und ranzige Fette. Zs. Unters. Nalingsmittel, Berlin, 9, 1905, 400-96;; Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H. 1, 1905, (210-212); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (763-764).

Zersetzung der Fette und die Ursache des Ranzigwerdens derselben. Vortrag. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (690-691).

# Chemistry in relation to photographic operations.

Backeland, L. A method for determining the relative permanency of photographic prints. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (377–378).

Toning action of a mixture of thiosulphate of sodium and alum. *l.e.*, (380-387); Arch. Phot., Genève, **8**, 1994, (38-47).

— The electrolytic action of metallic particles in sensitized papers. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (400–403).

Photoretrogression, or the disappearance of the latent photographic image. *l.c.*, (403–410); (Uebers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (58–67).

Bromure d'argent centrifugé pour les émulsions de bromure. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (362-365).

Bellach, V. Die Struktur der photographischen Negative. Diss. Marburg a.L., 1903, (93, mit 11 Taf.).

Berl, E. Anwendung der Katalyse in der Photographie. Bul. Photoglob., Zürich, 9, 1904, (23-26).

Braun, W. Bromsilbergelatine. Diss. Marburg, 1902, 50).

Czermak, P. Wirkung verschiedener Substanzen auf photographische Platten. Jahrb. Phot., Ilalle, 19, 1905, (4I-48).

Eder, J. M. Natur des latenten Lichtbildes. Wien, SitzBer. Ak, Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, (1159-1193).

——— Sensitometrische Prüfung gewöhnlicher und orthochromatischer Platten. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (332–311).

**Eichengrün**, A. Darstellung brauner Töne auf Chlorbromsilber-Emulsionen. *l.c.*, (387–393).

Englisch, E. Das Verhalten der Bromsilbergelatine im Grenzgebiet der Solarisation. *l.c.*, (423–424).

Der Albertversuch und die sog. Photobromidreaktion. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (415–419).

Fabre, C. Révélateurs au méthylparamidophénol. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (346-347).

Gaedicke, J. Doppelsalze von Silberund Natriumthiosulfat. *l.c.*, (416); Phot. Wochenbl., Berlin, **29**, 1903, (226– 230).

Gramont, A. de. Photographie des spectres d'étincelle directe des minéraux sulfurés. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (514-515).

Günther, L. Das farbenempfindliche Chlorsilber und Bromsilber. Nürnberg, Abh. nat-hist. Ges., **15**, 1904, (169-239).

Hertzsprung, E. Eine spektralphotometrische Methode. Zs. Wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (15-27).

Kahlbaum, G. W. A. und Steffens, M. Spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (53-60).

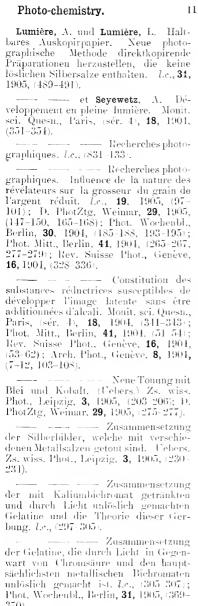
**Kieser**, K. Optische Sensibilisation von Silbersalzen, Diss. Freiburg i. B., 1904, (96).

Kirchner, F. Optische Eigenschaften entwickelter Lippmannscher Emulsionen, Diss. Leipzig. 1903, (40).

Lüppo-Cramer. Photochemie des Jodsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (62-65).

Lumière, A. und Lumière, L. Neues Verfahren der Farbenphotographie. Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1904, (225–227).

(p-7195)



- Die entwickelnden

Eigenschaften des reinen Natrium-

hydrosulfits und einiger organischer

Hydrosulfite. Phot. Wochenbl., Berlin

**30**, 1901, (377–379).

Lumière, A., Lumière, L. and Seyewetz, A. Antioxydation der Lösungen von Natriumsulfit und über die Antioxydationsmittel. l.c., 31, 1905, (241-243, 249-252, 261-263). — Zusammensetzung der mit Kaliumbichromat getränkten und durch Licht unlöslich gemachten Gelatine und die Theorie dieser Gerbung. *l.e.*, (349–352, 361–363). - Die entwickelnden Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischer Hydrosulfite. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (28-32); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (57-60).---- Ersatz der Alkalien durch Ketone und Aldehyde in den photographischen Entwicklern. Antwort auf Löbel. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (32-34). --- Die Herstellung und die entwickelnden Eigenschaften des Metochinous, einer Verbindung des Methylparamidophenols (Metol) mit dem Hydrochinon. D. PhotZtg, Weimar, **27,** 1903, (377-381). Zerstörung des photographischen Farbschleiers. l.c., (446-450). ---- Photographischer Entwickelungsprozess, der feinkörnige Bilder gibt. *l.e.*, **28**, 1904, (749-750). --- Veränderung und Konservierung des Diamidophenol-Entwicklers. l.c., 29, 1905, (344-346). --- Zusammensetzung der mit verschiedenen Metallsalzen getonten Silberbilder. 1.c., (357-360). -- - - Sur l'altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (135--- -- Altération l'air du sulfite de soude cristallisé. (184-187, 232-231); Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (129-136). --- Altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (271–275); Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (161–166). --- Composition de

la gélatine insolubilisée par les sels de

sesquioxyde de chrome et théorie

de l'action de la lumière sur la gélatine

additionnée de chromates métalliques. Arch. Phot., Genève. 8, 1904, (193-205).

Lumiére, A., Lumiére, L. und Seyewetz, A. Propriétés révélatrices de l'hydrosulfite de soude pur et de quelques hydrosulfites organiques. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (542-548); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, 289-294).

den Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischer Hydrosulfite. Journ. Suisse Phot., Lausame, **6**, 1904, (203–206).

Luther, R. Die Aufgaben der Photochemie. Antrittsvorlesung. Leipzig, 1905, (18); Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (257-272).

Mees, C. E. K. und Sheppard, S. E. Sensitometrie photographischer Platten. (Uebers.) l.c., 2, 1904, (303-336); 3, 1905, (97-121).

Namias, R. Réactions dans le virage des images aux sels de plomb. Augmentation de stabilité des préparations bichromatées à moyen de certams sels alcalins à acide organique. [In: 5. Intern. Kongress 4.] Berlin, (327-330).

Importance de la présence des chlorures solubles dans les bains de virage à l'or et au platine. Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (49-52).

Otsuki, C. Action of hydrogen peroxide on a photographic plate in the dark. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (575-583).

Influence of the length of the time of development on the degree of darkening of the photographic plate. *l.c.*, (583–585).

**Precht,** J. Solarisation und verzögerte Entwickelung. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (351–354).

und Otsuki, C. Strahlungsähnliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (890–906).

Precht, J. und Stenger, E. Chemische Farbenhelligkeit des Tageslichts. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (27-35).

panchromatischen Platten in ihrer Abhängigkeit von der Entwicklungsdauer. I.c., 167-74).

Bromsilbergelatine mit Entwicklergeladt. Charakteristische Kurve und Verhalten im Solarisationsgebiet. *l.c.*, (76–80).

Strahlungsempfindlichkeit von Bromsilbergelatine gegen weisses, grünes und orangerotes Licht. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (334–336).

Quincke, G. Die Bedeutung der Oberflächenspannung für die Photographie mit Bromsilbergelatine und eine Theorie des Reifungsprozesses der Bromsilbergelatine. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (3-6).

Schaum, K. Photographische Wirksamkeit des Ozons. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (73-74); Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (1-2).

Die photographische Wirksamkeit der verschiedenen Energieformen und gewisser chemischer Agenzien. Allg. ChemZtg. Apolda, 5, 1905, (24–26).

Die photographische Wirksamkeit von Metallen und photochischen Stoffen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (427–432).

das latente Bild. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (341-346).

Zur Photochemie des Bromsilbers, Marburg, SitzBer, Ges, Natw., **1903**, (24–25).

Versuche mit bindemittelfreiem Bromsilber. Jahrb. Phot., Halle, **18**, 1904, (74-77).

Seyewetz, A. Destruction du voile photographique dit "voile dichroïque." [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (321–327, 356–371); Phot. Rdsch., Halle, 17, 1903, (186–189); Phot. Centralbl., Halle, 9, 1903, (186–189).

Sheppard, S. E. The reversibility of photographic development and the retarding action of soluble bromides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1311–1332); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223).

Sheppard, J. and Mees, C. E. K. The theory of photographic processes on the chemical dynamics of development. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (447–473). Part H. Chemical dynamics of development, including the microscopy of the image. Le., (Ser. A), 76, 1905, (217–234, with ph.); Zs. Wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (282–296, 310–323, 354–370).

## Colour Photography.

Florence. Die Farbenphotographie nach dem Dreifarbensystem. Phot. Chronik, Halle, 8, 1901, (349–352, 399–401, 519–521, 643–645); 9, 1902, (105–108, 205–207, 320–322, 437–439, 657–659); 10, 1903, (118–120, 275–277, 294).

Hertzberg, J. On photographing in natural colours. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (67-79, with pl.); Fotogr. Tidskr., Stockholm, 17, 1904, (39-43, 49-56, with pl.);

König, E. Lichtempfindlichkeit der Leukobasen organischer Farbstoffe und ihre Anwendung zur Herstellung photographischer Bilder. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1633–1636); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (94–96); Phot. Chronik, Halle, 11, 1904, (591–594); D. PhotZtg, Weimar, 28, 1904, (685–688).

Die Pinatypie, ein neues Verfahren zur Herstellung farbiger photographischer Bilder. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905, (65-68).

Lehmann, 11. Mischfarbenphotographie mittels stehender Lichtwellen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (165-172).

Lumière, A. und Lumière, L. Neues Verfahren der Farbenphotographie. D. PhotZtg, Weimar, 28, 1904, (675-677); Rev. Snisse Phot. Genève, 16, 1904, (365-370); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (225-229).

Mayer, K. Das Dreifarbensystem. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (561–571).

Meyer, B. Zur Dreifarbenphotographie. D. PhotZ(g, Weimar, 29, 1905, (32–33, 46–49, 66-67, 118–124, 433–138, 145–147, 302–307).

Miethe, A. Farbige Photographie durch additive Synthese, [5, Intern. Kongress für augew. Chemie, 1.] Berlin, 1901, (317–351). Neuffer, F. Photographie in natürlichen Parben. Pola, Mitt. Geb. Seew., **33**, 1905, (17-21).

Precht, J. und Stenger, E. Energiewerte der chemischen Strahlung hinter Dreifarbenfiltern. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (332-334).

und **Stenger**, E. Grundlagen der Dreifarbenphotographie. *l.c.*, (329–331).

Rothé, E. Vereinfachte Farbenphotographie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (70-77).

Schinzel, K. Katachromie, ein neues Verfahren der Farben-Photographie. Phot. Ind., Dresden-A, 1905, (757-760); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (289-290).

**Schmidt,** H. Dreifarbenphotographie. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905, (37-43, 259-262, 276-278).

Valenta, E. Verwendbarkeit des mit Fluoresceinfarbstoffen kombinierten Aethylvioletts zur Herstellung panchromatischer Platten. Phot. Alman., Leipzig, 25,1905, (59-60).

Worel, K. Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (7-10).

# PHYSIOLOGICAL CHEMISTRY. 8000 GENERAL.

Biochemisches Centralblatt, Hrsg. v. C. Oppenheimer, Bd I, Leipzig, 1902-1903.

Abegg, R. Der Temperatureinfluss auf die Entwicklungsgeschwindigkeit animalischen Lebens [im Vergleich mit den Temperaturkoellizienten chemischer Reaktionsgeschwindigkeiten.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (528-529).

Arthus, M. Elemente der physiologischen Chemie. Leipzig, 1904, (VI+314).

Barger, G. and Jowett, H. A. D. The synthesis of substances allied to epine-phrine [cadrenaline), the active principle of the suprareual gland]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (967-974); [abstract! London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205).

Bertrand, G. Le domaine actuel de la chimie biologique. Rev. gén. sei., Paris, 16, 1905, (151-461).

Bodon, K. Molekuläre Concentrations-Verhältnisse und chemische Zusammensetzung der Transsudate und Exsudate. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, **6**, 1905, (131–138).

Boni, I. Un' analisi di succo pancreatico umano. Milano, Rend. Ist. lomb., (serie 2<sup>a</sup>), 36, 1903, (563–567).

Burian, R. Chemie der Spermatozoen. Ergebn. Physiol., Wiesbaden. 3, Abt. 1, 1901, (48-106).

Camerer, W. jun. Die chemische Zusammensetzung des Neugeborenen. Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden, 17, (1900), 1901, (182-185).

Cernovodeanu, Mlle. P. et Henri, V. Hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1394-1396).

Charrin et Le Play. Fixation des substances chimiques sur les cellules vivantes. *l.c.*, **141**, 1905, (75-78).

**Chrząszcz**, T. Les hypothèses sur la vie et la mort au point de vue enzymatique. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (81–86, 112–117).

Cash, J. T. and Dunstan, W. R. The pharmacology of indaconitine and bikhaconitine. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (468-490).

**Graw,** J. A. On the physical chemistry of the toxin-antitoxin reaction: with special reference to the neutralisation of lysin by antilysin. *l.e.*, (179–193).

**Dakin,** H. D. The synthesis of a substance allied to adrenalin. *l.c.*, (491–497).

Physiological activity of substances indirectly related to adrenalin. *l.c.*, (498-503).

Dekhuyzen, M. C. Osmotic pressure of the blood and urine of fishes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (537-549), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, [1904], (418-430), (Dutch); Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (121-136), (French).

Detre, L. u Sellei, J. Heilung der durch Sublimat vergifteten rothen Blutkörperchen mittelst Blutlösung. 2. Mechanismus der blutlösenden Wirkung des Sublimats. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (6-8, 22-23, 36-38).

des Tetanustoxins. (Ungarisch) l.c., (327-330, 348-351).

Detre, L. u. Sellei, J. Wirkung des Lecithins auf die Leukocyten. Die bisher unbekannte aktive Funktion (Phagokaryosis) des Zellkerns. (Ungarisch) *l.c.*. (479-481).

**Donath,** G. Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroscop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. (Ungarisch) *l.e.*, (616-619, mit 9 fig.).

Engel, K. Wert der Refractometrie bei der differentialen Diagnose der entzündeten und nicht entzündeten serösen Flüssigkeiten. (Ungarisch) *l.c.*, (428– 432).

Felletár, E. Vorkommen der Schwermetalle im menschlichen Körper. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (624–628).

**Fränkel**, S. Stereochemische Konfiguration und physiologische Wirkung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. 1, 1904, (290-308).

Freund, M. Beziehungen des Blutfarbstoffs zum Blattfarbstoff. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903 1904, 1905, (42–43).

**Gössling**, W. Adrenalinforschung. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (508–510).

**Griffiths**, A. B. Chemistry of invertebrate muscle. Chem. News, London, **91**, 1905, (146-147).

Halliburton, W. D. Physiological Chemistry, London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (169–191).

Biochemistry of muscle and nerve. Philadelphia, 1904, (xvi+160).

Ham, C. E. and Balean, H. The effects of acids upon blood. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (312–318).

**Hammarsten**, O. Concise manual of physiological chemistry. (Swedish) Uppsala, 1904, (VI+350).

A text-book of physiological chemistry. New York and London, 1904, (viii+703).

Hári, P. und Rhorer, L. Die Anwendung der Lösungstheorie zur Erklärung der physiologischen und heilsamen Wirkung der Mineralwässer. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (519-530, 543-594, 682-710, mit 2 Taf.).

Henze, M. Muskelchemie der Octopoden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (177-193).

Herzog, R. O. Chemisches Geschehen im Organismus. Zs. allg. Physiol., Jena, 4, 1904, (163-200); 5, 1905, (134).

Hildebrandt, Herm. Pharmakologische Smdien über synthetisch hergestellte Basen aus der Piperidinreihe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (249–289).

Hunter, A. Chemical specificity of precipitins. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (327–342).

Kiss, G. Zusammenhang zwischen der gahrungshemmenden Wirkung und den chemischen Gruppen der Elemente. (Ungarisch) Math. Ternt. Ert., Budapest, 23, 1905, 385-400).

Korányi, S. und Bence, G. Veränderungen im Blute unter Einwirkung der Kohlensäure. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (613-640).

Laidlaw, P. P. Blood pigments. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 757.

Langworthy, C. F. and Austen, P. T. The occurrence of aluminium in vegetable products, animal products, and natural waters. New York and London, 1901, (V+168).

Legahn, A. Physiologische Chemie. Tl 1: Assimilation. Tl 2: Dissimilation. Leipzig, 1905, (134, mit 2 Taf.; 138, mit 1 Taf.).

Macallum, A. B. Nature of the silver reaction in animal and vegetable tissues. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, 247–229).

—— Distribution [and micro-chemical detection] of potassium in animal and vegetable cells. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (95-128 with 2 pls.).

Mansfeld, G. Die physiologische Wirkung des Trimethylamin-Acthylenjodids. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (531–512).

Meinertz, J. Jecorin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (376–382).

Mendelsohn, M. De l'action du radium sur la Torpille (Torpedo marmorata). Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (163-165).

Milroy, J. A. Reduced acid haematin and some of its derivatives. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (xiixiy).

Nakamura, M. Stimulant action of dilute boric acid solution on plants. Japanese) Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 25, 1904, (1162-1169).

**Pöhl.** La littérature la plus importante de la spermine. (Russe) St. Peterburg, 1904, (4).

Reid, E. W. Osmotic pressure of solutions of haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (12–19).

Robertson, A. und Wijnne, A. J. Blausaurevergiftigung nach dem Genuss von Kratokbohnen. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, 5993-399).

Rohrer, L. Osmotische Arbeit der Nieren. (Ungarisch: Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (631-633, 651-653, 669-671).

Rosenthaler, L. Die Entwicklung der Pflanzenchemie von Du Clos bis Scheele. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (289-296).

Rossel, O. Recherche du sang. Arch. Sci. Phys., Genève. (sér. 4), 18, 1904, 70-72).

Schmidt, E. Beziehungen zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirkung einiger Ammoniumbasen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, 1705-711).

Schulz, F. N. Konstitution des Gehirns, Allg Zs. Psychiatrie, Berlin, 60, 1903, (624-631).

Schulze, E. Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel Solanum tuberosum) und der Dahlie (Dahlia variabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (331-343).

— Methoden, die zur Darstellung organischer Basen aus Pflanzensäften und Pflanzenextrakten verwendbar sind? *I.c.*, (314-354).

Siegfried, M. und Mark, H. Jecorin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (492-496).

Sikes, A. W. Globulin of "albuminous" urine. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (401-105).

Snyder, ('. D. Influence of temperature upon cardiac contraction and its

relation to influence of temperature upon chemical reaction velocity. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., **2**, 1905, (125– 146).

**Söderbaum**, II. G. What is our present knowledge of chemical processes in the soil occasioned by micro-organisms. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (165-169).

Spiegel, L. Neuere biochemische Theorien. Fortschr. Med., Berlin, 20, 1902, (834-844).

**Szili,** S. Hydroxylion- und titrierbares Alkali-Gehalt des reifen foetalen Blutes. (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budapest, **23**, 1905, (593–598).

Tezner, E. Die Variation der Zusammensetzung des Speichels unter physiologischen Verhältnissen. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (93-113, 277-302, mit 4 Fig.).

Thierfelder, H. Cerebron. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (21-31).

Phrenosin und Cerebron. 1.e., **46**, 1905, (518-522).

Toyonaga, M. Kalkgehalt verschiedener tierischer Organe. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (357-360).

Voelcker, J. A. Agricultural chemistry and vegetable physiology. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (192-221).

Weyrich, E. Die blutdrucksteigernde Substanz der Nebennieren, das Suprarenin. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 75 (1903), II, 1, 1904, (127-129).

Zaitscheck, A. und Szontagh, F. Löslichkeit der Milch und der Kaseine in Pepsin-Salzsäure. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (49-54, 65-70).

## 8010 ENZYMES.

**Arrhénius**, S. La physicochimie des toxines et des antitoxines. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1901, (633–637).

Bang, I. Fermentwirkungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (358–360).

Beckenhaupt, C. Ursprung der Enzyme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (548-552).

Bokorny, T. Wirkungsweise der Enzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (1853).

— — Die Wärmetönung bei enzymatischen Vorgängen. l.c., (2517).

— Giftwirkung von Enzymen. l.c., (2825).

Rohrzucker und Malzzucker bei hoher Zucker-Konzentration. *I.c.*, (2927).

Bondi, J. Fermente im Fruchtwasser. Centralbl. Gynäk., Leipzig, 27, 1903, (633-640).

Braeuning, H. Geschwindigkeit der Fermentreaktionen bei Zusatz chemisch indifferenter Stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (70–80).

**Buchner**, E. Enzyme bei Milchsäureund Essiggärung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (496–497).

Chrząszcz, T. Les hypothèses sur la vie et la mort au point de vue enzymatique. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (81-86, 112-117).

Delbrück, M. Anwendung der Enzymforschung auf die Essiggarung. Tagesztg Brau., Berlin, **1**, 1903, (837–838, 841–842, 847–848, 853).

Die Kampfenzyme. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (269– 270).

l.c., (569). Körperfremdes Eiweiss.

Euler, H. Katalyse durch Fermente. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 8, 1905, (28); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (420–447).

Reactions of enzymes. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **47**, 1905, (110-116).

und Euler, A. Enzymologische Notizen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (365–369).

**Fischer**, H. Zustand der lebenden Substanz. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (206-208).

Fischer, W. Enzyme wirbelloser Tiere. Diss. Rostock, 1903, (84).

Friedel, J. Assimilation chlorophyllienne en l'absence d'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (169–170).

Friedjung, J. K. und Hecht, A. F. Katalyse und Fermentwirkungen der Milch. Arch. Kinderheilk., Stuttgart, **37**, 1903. (177-239, 346-405).

Gonnermann, M. Hemmender Einfluss freinder Molekille bei der Wirkung der Histozyme und Fermente auf Amide und Glykoside. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (225–256).

Fermente oder Fermentgemische? ApothZtg. Berlin, **19**, 1904, (608-609, 617-618, 632-634, 644-645, \*676-677.

Henri, V. Wirkungen der Enzyme, der Toxine und Antitoxine und der Agglutinine. I. Kritik der Arbeiten Barendrecht, Visser und Herzog. II. Vorläufige theoretische Betrachtungen über die Wirkung der Enzyme. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (19– 32).

Gesetze der Enzymwirkung und heterogene Katalyse, Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (790-794, 948).

Herzog, R. O. Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, 416-424; 43, 1904, (222-227).

mloway, H. Einfache Methoden zur quantitativen Bestimmung der vom Magen ausgeschiedenen Enzyme. Arch. Verdaumgskrankh., Berlin, **11**, 1905. (111–157).

Jones, L. R. The cytolytic enzyme produced by *Bacillus carotovorus* and certain other soft rot bacteria, Centralbl. Bakt., Jena. Abt. 2, **14**, 1905, (257-272).

Kiesel, K. Fermente und Antifermente, Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., 60, 1901, (LXXIX-XCV).

Lippmann, E. O. von. Fermente und Enzyme. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1937-1940); Berlin, Z-. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1309-1315).

Mazé, P. Les microbes dans l'industrie fromagère: l. Les moisissures; H. Les ferments lactiques; HI. Les ferments de la caséine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (378-103, 481-491).

Price, T. M. Enzymes in cornstalks and their relation to cornstalk disease. Washington, D.C., U.S. Dept. Agrie.,

Rep. Bur. Anim. Indust., 21, (1904), 1905, (66-75).

**Prowazek**, S. Theorie der Fermente, Zs. augew. Mikrosk., Weimar, **10**, 1904, (113).

Reiss, E. Eine Beziehung des Lecithins zu Fermenten. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1169-1171).

Rothenbach, F. und Eberlein, L. Enzymgärung der Essigpilze. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (233-234).

Schilling, F. Die Fermente. Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 5, 1904, 187–196.

Schroeder, H. Wirkung fluoreszierender Stoffe auf lebende Zellen, Enzyme und Toxine. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 1. Originalabhandlungen, 1905, (129-138).

Senter, G. Reaction-velocities in heterogeneous systems: with particular reference to enzyme actions. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, 1311-319.

Shibata, K. Vorkommen von Amide spaltenden Enzymen bei Pilzen. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (384-394).

**Sigmund**, W. Die physiologischen Wirkungen des Ozons. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (400–415, 494–502, 627–640).

Stoklasa, J und Vitek, E. Einfluss verschiedenartiger Kohlenhydrate und organischer Säuren auf die Metamorphose des Nitrates durch Bakterien. Lc., (493).

**Szontagh**, F. Ernährungslehre der Säuglinge. Ungarisch) Gyermekgy. az Orv. Hetilap mellékl., Budapest, **1905**. 11-7.

Tschirch, A. und Stevens. Gummi-Enzyme. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (501-507).

- Japanlack (Ki-urushi , Arch, Pharm., Berlin, **243**, 1905, (504-553).

Tuturin, N. Enzymes. (Russ.) Dietionnaire Encyclopédique, éd. F. Λ. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 40. St. Peterburg, 1901, (836–843).

Urbain, E., Perruchon, L. et Lancon, J. De l'influence des produits de dédoublement des matières albuminoïdes sur la saponification des huiles par le cytoplasma, Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (641–643).

Vandevelde, A. J. J. Einwirkung von Wasserstoffhyperoxyd auf Enzyme. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (558-570).

Visser, A. W. Reactionsgeschwindigkeit und chemisches Gleichgewicht in homogenen Systemen und deren Anwendung auf Enzymwirkungen, Zphysik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, 257– 309).

Weigmann, H. Der Gärungen der Milch und der Abbau ihrer Bestandteile. [Handbuch der teehn. Mykologie, 2. Jena, 1905, (49-160).

Wender, N. Farbreaktionen der Enzyme. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (525– 530).

Die Seitenkettentheorie und die Enzymwirkungen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (605-607).

Sauerstoffgärung, Alkohol, Berlin, **14**, 1904, (250, 252, 260, 268, 270, 276).

Wetzel, G.—Das Eisen als das tätige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Arch. Protistenkunde, Jena, 5, 1905, (263-266).

will, H. Fortschritte auf dem Gebiet der Morphologie und Physiologie der Gärungsorganismen. Brauer- und Mälzer-Kalender. Jg 28. Tl 2.] Stuttgart, [1902].

## Alcohol producing enzymeszymase.

Buchner, E. and Antoni, W. Zell-freie Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (206-228).

und Neisenheimer, J. Die chemischen Vorgänge bei der alkoholischen Gährung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (620-630).

Euler, H. Chemische Dynamik der zellfreien Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (53-73).

**Gromow**, T. und **Grigoriew**, O. Die Arbeit der Zymase und der Endotryptase

in den abgtöteten Hefezellen unter verschiedenen Verhältnissen. l.c., **42**, 1904. (299–329).

**Harden**, A. Zymase and alcoholic fermentation. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, [2–15].

Meisenheimer, J. Die Chemie der Gärungserscheimungen. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (329–332).

Rubner, M. Die Umsetzungswärme bei der Alkoholgärung. Arch. Hyg., München, 49, 1904, (365–118).

Stoklasa, J. Identität der anaeroben Atmung und alkoholischen Gärung und die Isolierung garungserregender Enzyme aus der Zelle der hölteren Ptlanzen und Tiere. 5. Intern. Kongress frangew. Chemie. 3.7 Berlin, 1904, 505-518); Wochenschr. Brau. Berlin, 20, 1903, 270-274.

lsolierung gärungserregender Enzyme aus Kuh- und Frauenmilch. Arch. Hyg., München, **50**, 1904, (165–182).

#### Sucroclasts.

Armstrong, E. F. Enzyme action. VII. -The synthetic action of acids contrasted with that of enzymes. Synthesis of maltose and isomaltose London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (592-599.

The nature of enzyme action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (443-451).

and Courtauld, S. L. The formation of isodynamic glucosides with reference to the theory of isomerochange, and the selective action of enzymes—preparation of β-methyl glucoside. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, iiv.

Barendrecht, H. P. Enzymwirkung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 49, 1904. (456-482).

Bierry, H. et Terroine, E. F. Maltase du suc pancréatique de sécrétine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (146-147).

Bourquelot. E. et Hérissey. Il Tréhalase; sa présence générale dans les champignons. *l.e.*, **139**, 1904, (871-876).

de l'essence de racine de Benoîte : glucoside et enzyme nouveaux. *l.c.* . **140**, 1905, (870-872).

Dawson, H. M. Der Mechanismus der Enzym- und Fermentwirkung. Uebers, Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905 677-680, 701-703;

Dean, A. L. Inulin. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([69]-84).

Fermi, C. Die saccharifizierende Wirkung des Bac, tuberenlosis. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, 487-188.

Fischer. H. Enzymwirkung und Jarung. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1903. naturw. Sektion, (12-18).

Griessmayer. Verschiedene Hefenmzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, 2559-2564/.

Malvézin, P.—Les diastases dans les maladies des vins.—Bul. ass, chimistes, Paris, 22, 1905, (1044-1068).

Power, F. B. and Lees, F. H. [Gynocardase, the hydrolytic enzyme of the seeds of Gynocardia olorata. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (349-357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 88-89.

Stoklasa, J. Kohlehydratverbrennung im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 664-670.

— Jelinek, J. und Vitek, E. Enzyme in der Zuckerrübe. Prag, Ber. VersAnst. ZuckInd., 9, [1904], 1905, I-11).

#### EMULSIN.

Henry, T. A. and Auld, S. J. M. Probable existence of emulsin in yeast. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (568-580).

### INVERTASE.

Gonnermann, M. Rübeninvertase. Beitr. chem. Physiol., Brannschweig, 5, 1901, (512-511); Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, 41, 1901, (145-148).

Hafner, B. "Invertin" der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (4–34, mit 1 Tal.); Diss. Tubingen, 1903, (96).

#### LACTASE.

**Bierry**, H. Lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 4122–4123.

\_\_\_\_\_\_ et Gmo-Salazar. Lactase animale. l.c., 139, 1901, (381-384).

Brachin, A. Méthodes de recherche de la lactase. J. pharm. chim., Paris, escr. 6), 20, 1904, (195-203).

Lactase. *l.e.*, (300–308).

Heinze, B. und Cohn, E. Milchzuckervergährende Sprosspilze. Zs. Hyg., Leipzig, 46, 1904, (286–366).

Porcher, C. Lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1406–1108).

#### MELIBIASE.

Bau, A. Das Enzym Melibiase, sowie vergleichende Studien über Maltase, Invertase und Zymase. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (560–564, 575– 579, 596).

# Amyloclasts. DIASTASE.

Ascoli, M. und Bonfanti, A. Blutserumdustasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (156-164).

Asō, K. Can oxidase prevent the action of diastase? (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (972-979).

**Effront**, J. Amylase. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (561–566).

Développement de l'amylase pendant la germination des grains. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (626– 628).

Kleemann, A. Malzdiastase, Landw. Versuchstat, Berlin, **63**, 1905, (93-131); Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (42).

Liebl, F. Weitere Untersuchungen photodynamischer Stoffe auf Diastase. Diss. München, 1905, (18).

Loewi, O. Diastasegehalt versehiedener Blutsera. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (100-102).

Pollak, A. Die Bestimmung der diastatischen Wirksamkeit enzymatischer Präparate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (729-733).

———— Die stärkeabbauenden Enzyme im Grimmalze. Wochensehr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (317-319).

### Coaqulase.

Fernbach, A. et Wolff, J. Influence de l'état de liquéfaction sur sa transformation par les diastases saccharifiantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1067-1069). Wolff, J. Gerinnen der gelösten Stärke [durch Amylokoagulase]. Zs. Spiritlad., Berlin, **27**, 1904, (269); Wochenschr. Brau., Berlin. **21**, 1904, (335–336).

### Proteoclasts.

**Catheart**, E. P. Products of digestion of the proteolytic spleen enzyme acting in an alkaline medium. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (299–304).

The formation of inactive arginine by enzymes from proteids which yield optically active arginine on hydrolysis with acids. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxxix-xl).

Ehrenreich, M. Antifermente und Fermente des Blutes. Diss. Würzburg, 1904, (23)

Ellinger, A. und Cohn, M. Pankreassekretion beim Menschen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (28–37).

Erben, F. Bemerkungen zu der Abhandlung von O. Schumn: ", Proteolytisches Ferment im Blute bei Leukämie". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, 161–162).

Fischer, E. und Abderhalden, E. Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (52-82); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (290).

Jones, W. Selbstverdauung von Nucleoproteiden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1901, (35–54).

Vorkommen der Guanase in der Rindermilz und ihr Fehlen in der Milz des Schweines. *I.e.*, **45**, 1905, (84-91).

und Partridge, C. L. Guanase. *l.e.*, **42**, 1904, (313–348).

Adenase. l.c., **44**, 1905, (1-10).

Kiesel, K. Weitgehende Specificität einiger Verdauungsfermente. Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (343-368).

**Krandauer,** M. Das proteolytische Enzym im bayerischen Darrmalze. Zs. Brauw., München, (N.F.), **28**, 1905, (149–453).

Larguier des Bancels. Activation du suc pancréatique sous l'influence combinée des colloïdes et des électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (111-116).

Pantanelli, E. Albinismus im Pflanzenreich. Zs. Pflanzenkrankb.. Stuttgart, **15**, 1905, (1–21).

Pawlow, I. P. und Parastschuk, S. W. Eiweissfermente. Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, **42**, 1901. (415-152).

Rosenberg, S. Ersatz des Bauchspeichels durch Pankreon; Wirkung von Zymase bei Diabetes mellitus. D. Aerzteztg, Berlin. **1902**, (385-386, 112-115).

Sachs, F. Nuclease. Hoppe-Seviers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905. (337–353).

Schenck, M. Die bei der Selbstverdauung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen. L.c., 43, 1905, (406-409).

Schittenhelm, A. Fermente des Nucleinstoffwechsels. l.e., (228-239).

Harnsäurebildung und Harnsäurezersetzung in den Auszügen der Rinderorgane, l.e., **45**, 1905, (121-151).

Jones, Partridge ind Winternitz über das Fehlen des Guanin zu Xanthin umwandelnden Fermentes in Milz und Leber des Rindes. L.c., (152–160).

Le., (161-165).

Schmidt-Hielsen, S. Wirkung der Radinnstrahlen auf Chymosin. Beitr chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904 (398-100); Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, **9**, 1905, (233-235)

Die Enzyme, namentlich das Chymosin, Chymosinogen und Antichymosin, in ihrem Verhalten zu konzentriertem elektrischem Lichte Beitr chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (355–376); Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (199-232).

Schneider, G. Pektin und Pektase. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (2.05-307).

Schumm, O. Nachtrag zu meiner Abhandlung: Proteolytisches Ferment im Blute bei myelogener Leukämie. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (583).

Shiga, K. Hefefermente. I. Fermentative Umwandlung der Nucleinbasen. 2. Vorkommen von Arginase in Hefe. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (502-507).

Vandevelde, A. J. J., de Waele, H. und Sugg, E. Proteolytische Enzyme der Milch. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (571-581).

Vines, S. H. Proteases of plants, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 814-815).

Warburg, O. Spaltung des Leucinathylesters durch Pankrensferment, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 187-188).

Weis, F. Enzymes protéolytiques de l'orge en germination (malt). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1901, 161-181).

Wohlgemuth, J. Sitz der Fermente im Hühnerei. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 510-515); [Festschrift Salkowski]. Berlin, 1904, (433-411).

Zaitschek, A. Gehalt an eiweiss- und stärkelösenden Euzymen verschiedener Milcharten. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (539–549).

Zaleski, W. Proteolytische Enzyme der reifenden Samen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (133-112).

#### EREPSIN.

Vernon, H. M. The ereptic power of tissues as a measure of functional sapacity. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (81-109).

#### PAPAIN.

Kurajeff, D. Coagulirende Wirkung des Papayotins auf Peptonlösungen, Centralbl. med. Wiss., Berlin, **39**, 1901, 145-147).

Kutscher, F. und Lohmann, A. Papayotinverdanung, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 283–386).

Windmüller, H. Papaïn. Diss. Rostock, 1902, (85).

#### PEPSIN.

Borkel, C. Peptische und tryptische Verdauung des Eiweisses. Diss. Leipzig, 1903, (43). Glassner, K. Neue Methode der quantitativen Pepsinbestimmung nebst Bemerkungen über die Tryptophanreaktion und das Plastein bildende Ferment. Münchener med Wochenschr., 50, 1903, (2298).

Grober, J. A. Wirkung gewisser Antiseptika (Toluol etc.) auf das Pepsin. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (109-118).

Kaufmann, J. Quantitative Pepsinbestimmung nach Mette (Modifikation Nirenstein-Schiff). Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (562–570).

Korn, A. Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen, 1902, (11).

**Kropf**, L. Zur Methodik quantitativer Pepsinbestimmungen für diagnostische Zwecke. Fortsehr. Med., Berlin, **21**, 1903, (521–524).

Lawrow, D. Chemismus der peptischen und tryptischen Verdauung der Eiweiskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (447–463).

**Lengyel**, L. Reaktionswärme der peptischen Verdauung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (145– 151).

Thermodynamik der Pepsinverdanung. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (255–262).

Leo, H. Wirkungsweise von Salzsäure und Pepsin bei der Eiweissverdanung, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (286–292).

Mohr, O. Antipepsine, Zs. Spirit-Ind., Berlin, 28, 1905, (381); Wochenschr, Brau., Berlin, 22, 1905, (501).

Nirenstein, E. und Schiff, A. Pepsinbestimmung nach Mette und die Notwendigkeit ihrer Modifikation für klinische Zwecke. Arch. Verdauungskrankla., Berlin, 8, 1902, (559-604).

O'Sullivan, J. A method of determining the proteolytic activity of pepsin. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (830-832).

Pekelharing, C. A. Pepsin. (Hollandisch) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (ser. 5), 5, 1905, (281-297).

Sacsh, H. Antipepsin. Fortschr. Med., Berlin, 20, 1902, (425–128).

Sawjalow, W. Identität von Pepsin und Chymosin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (307-331).

Scheermesser, F. W. Peptische Verdauung des Leims. Diss. Leipzig, 1903, (68).

Schütz, J. Hemmung der Pepsinwirkung durch Salze. Beitr. chem. Physiot., Braunschweig, 5, 1904, (406–411).

#### TRYPSIN.

**Bayliss**, W. M. and **Starling**, E. H. Relation of enterokinase to trypsin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (129-136).

Catheart, E. P. Products of tryptic digestion. [Festschrift Salkowski.] Berlin, 1904, (81-88).

Ehrenreich, M. Einheitliche und spezifische Natur des Pankreastrypsins. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (262–265).

**Hári**, P. Trypsinverdauung. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (582–592).

Hedin, S. G. Antitryptic action of serum-albumin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (390-394).

Action of trypsin. l.c.,  $\sqrt{468-485}$ ).

**Starling**, E. H. The relation of trypsinogen to trypsin. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (741-742).

#### FIBRIN FERMENT.

Fuld, E. Fibrinferment. Biochem. Centralbl., Leipzig, 1, 1903, (129-132).

Jolles, A. und Oppenheim, M. Blutfermente. Arch. path. Anat., Berlin, 180, 1905, (185-225).

Morawitz, P. Blutgerinnung. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1901, (133–141).

### RENNIN.

Huber, H. Weitere Versuche mit photodynamischen, sensibilisierenden Farbstoffen. (Eosin, Erythrosin.) Prüfung der Wirkung des Tageslichtes auf Lebensfähigkeit und Virulenz von Bakterien auf Toxine und Antitoxine und auf das Labferment. Arch. Hyg., München, **54**, 1905, (53–88).

**Kovács**, O. Labwirkung. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (619-621, 636-639).

**Löwenstein**, E. Die Wirkung des Formalins auf die Milch und das Labferment. Zs. Hyg., Leipzig, **48**, 1901, (239-248).

Quiring, W. Wirkung fluoreszierender Stoffe auf Labferment. Diss. München, 1905, (21).

# Lipoclasts.

**Armstrong**, H. E. Enzyme action.— Lipase. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (606-608).

Bert relli, E. Antilipase. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (231–237).

Bitnyj-Šliachto, V. A. L'étude de la lipase. Diss. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (138+VI+4).

Braun, K. Antikörper gegen die fettspaltende Wirkung der Samen von Abrus precatorius. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34).

Connstein, W. Fettspaltung durch Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (537– 544); Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (600–602).

Fermentative Fettspaltung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. 1, 1904, (194–232); Arch. Anat., Physiol., Leipzig, Physiol., Abt., **1905**, (403).

Dakin, H. D. The fractional hydrolysis of optically inactive esters by lipase. Part II. [The formation of optically active products.] J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (199–206).

Fokin, S. Pflanzen, die in ihrem Samen ein Ferment euthalten, das die Fette in Glyzerin und Fettsäuren spaltet. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (30–32, 48–19, 69–71).

Zerlegung der Fette durch Enzyme. *l.e.*, (91–92, 118–120, 139–141, 167–170, 193–195, 224–226, 244–247).

Hoyer, E. Quantitative Versuche mit der fermentativen Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (1093– 1096); SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (834–835, 854–855).

Kanitz, A. Pankreassteapsin und Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (482–491). **Lewkowitsch**, J. Fettspaltung durch Enzyme. <sub>1</sub>5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (544– 547).

Magnus, R. Zur Wirkungsweise des esterspaltenden Fermentes (Lipase) der Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (149-15 F.

Mohr, O. Die enzymatische Fettspaltung in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, 740-741.

Vierling, H. Die Fermentwirkung des Richnussamens in der Technik, Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1901, +199-200:

Volhard, F. Das fettspaltende Ferment des Magens. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1904, (302-309).

Waldvogel, K. F. R. Autolyse und fettige Degeneration. Arch. path. Anat., Berlin, 177, 1901, (1-28).

Waldvogel, R. Durch Fermente bewirkte Umwandlungen bei der fettigen Degeneration. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (200).

Walker, W. H. and Bourne, L. M. The hydrolytic enzyme contained in castoroil seeds. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (284-288).

### Oxydase.

**Asō**, K. Oxidases, Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1905, (371–374).

Bach, A. Wirkungsweise der Peroxydase bei der Reaction zwischen Hydroperoxyd und Jodwasserstoffsäure, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1994, 3785-3800.

**Baudran**, G. Oxydases chimiques, Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (330– 331).

Bauer, K. Heilmittel des Diabetes. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (816-819).

Bernard, M. Oxydase der Weintraube. J. Pharm., Mülhausen, **29**, 1902, (116–117).

Bertrand, G. Action de la laccase sur le ganacol. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904. (116-120).

Bourquelot, E. et Marchadier, L. Réaction provoquée par un ferment oxydant indirect (anaéroxydase) sur la vaniline et la morphine. d. pharm.chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (5-10).

Buchner, E. und Gaunt, R. Oxydase der Essigbakterien. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (709-710).

Burian, R. Oxydative und vermeintliche synthetische Bildung von Harnsäure in Rinderleberauszug. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (497-331).

Chodat, R. et Bach, A. Le mode d'action de la peroxydase. Arch. Sci. Phys. Genève, (sér. 4), 17, 1904, (453-456).

Emerson, J. T. Blackening of Baptisia tinctoria. [Due to oxidizing enzymes.] New York, N.Y., Bull. Torrey Bot. Cl., **31**, 1904, (621-629).

**Gessard**, G. Tyrosinase de la monche dorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, 644-645;

Issajew, W. Hefeoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (132-140).

—— Malzoxydase. *l.c.*, **45**, 1905, (331–350).

Medwedew, A. Oxydative Leistungen der thierischen Gewebe, Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (403–428).

Rullmann, W. Reaktionen des oxydierenden Enzyms der Kuh- und Frauenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, 681–89.

Sano, K. Oxydasen insbesondere bei Bacterien. Diss. Würzburg, 1902, (13).

Winckel, M. Anwendung der Vanillin-Salzsäurereaktion zum Nachweis von Fermenten. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (209-210); Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (925); ApothZtg, Berlin, 49, 1904, (564); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904, 41, 1, 1905, (209-210).

#### Catalase.

Bach, A. Katalase, Berlin, Ber, chem. Ges., **33**, 1905, 4878–4885).

Battelli, F. et Stern, Mlle L. La philocatalase et l'anticatalase dans les tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1197-1198).

— Mode d'action de la philocatalase. Le., (1352-1351).

— - - L'activateur de la philocatalase dans les tissus animaux. Lc., **141**, 1905, (139-142).

Battelli, F. et Stern, Mile L. La richesse en catalase des différents tissus animaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (646-647).

Dalmady, Z. Katalase-Inhalt de-Urins und klinischer Wert Jer Katalase-Untersuchungen. (Ungarisch: Orv. Heti-Iap, Budapest, 49, 1905, 1760-762, 779-780).

Euler, H. Katalasen, Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (357-364).

Issajew, W. Hefekatalase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (102-116); 44, 1905, (546-559).

Jolles, A. Quantitative Bestimmung der Katalasen im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (1-5).

Krasnosselsky, T. Bildung der Atmungsenzyme in verletzten Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (142–155).

Liebermann, L. Beiträge zur Kenntniss der Fermentwirkungen 1-VIII. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (119-234).

und Liebermann, P. Ist zur Guajakreaction die Gegenwart einer Katalase notwendig? *l.e.*, **108**, I905, (489-498).

Rosenbaum, A. Katalyse des H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> durch Blut und Gewebe des Tierkörpers. [Festschrift Salkowski.] Berlin, 1904, (337–341).

Senter, G. Das Wasserstoffsuperoxyd zersetzende Enzym des Blutes. (Cebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (673-705).

Vierling, H. Die Elemente der chemischen Kinetik mit besonderer Berücksichtigung der Katalyse und Fermentwirkung. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (249-250).

Wender, N. Die Hefe-Katalase. Alkohol, Berlin, **14**, 1904, (156, 162, 164).

## 8020 FERMENTATION.

Ampola, G. e Ulpiani, C. La denitrificazione nel suolo agrario; Seconda comunicazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (125-129).

Arthaud-Berthet, J. Sur l'Oidium lactis et la maturation de la crème et des fromages. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1475-1477).

Behrens, J. Die Pektingarung. [Handbuch der techn. Mykologie, 3.] Jena, 1905, (269–286).

Berthelot, M. Expériences de contrôle. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8, 6, 1905, (195-200).

**Bertrand**, G. Bacterie du sorbose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904. (181-288); Bul. ass. chimistes, Paris. **22**, 1904, 478-480).

Bie, V. 1st die baktericide Fähigkeit des Lichtes auf eine direkte Einwirkung auf die Bakterien oder auf eine indirekte Einwirkung durch die Entwicklung eines baktericiden Stoffes im Nährsubstrate zurückzuführen? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (75–116).

Boekhout, F. W. J. und Ott de Vries, J. J. Edamerkäsereifung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (321-334).

Bekorny, Th. Milchsäurebakterien. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905. (223-226).

Boullanger, E. et Massol, L. Action des sels ammoniacaux sur la nitrification du nitrite de soude par le ferment nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (687-689).

— — Microbes nitrificateurs. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, 481 -196).

Charpentier, P. G. Sterigmatocystis nigra et acide oxalique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (367-369, 429-431.

Cingolani, M. Equazione chimica della fermentazione dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 24, 1903, (98-124).

Craw, J. A. Mechanism of agglutination [of bacterial cells]. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (113-128).

Dienert, F. Action du magnésium et de la magnésie sur les microbes. Paris. C.-R Acad. sci., 140, 1905, (273-275).

Dombrowsky. Mehl-, Teig- und Brotsäuren. Arch. Hyg., München, 50. 1901, (97-117).

**Emmerling**, O. Ursprung der Fuselöle, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (953-956, 3535-3538).

Die spaltung racemischer Verbindungen in ihre optisch-aktiven

(p-7195)

Komponenten durch die Tätigkeit von Kieinlebewesen. [Handbuch der techn. Mykologie, 1.] Jena, 1905, 429-437).

Euler, H. Katalyse durch Fermente. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 8, 1905, 28; Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, 420-447).

Freudenreich, E. v. und Thöni, J. Wirkung verschiedener Milchsäurefermente auf die Käsereifung. Centralbl. Bakt. Jena, Abt. 2, 14, 1905, 34-43, auf 1 Taf...

Fuhrmann, F. Ein neues Essigsäure biblendes Bakterium. Bot. Centralbl. Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, 1-33, mit I Taf.,

Geisendörfer, G. Säurebildung in Mischungen von Mehl und Wasser und Einfluss der Kleie auf diesen Vorgang. Diss. Würzburg, 1904, (19).

**Harden**. A. The chemical action on glucose of the lactose-fermenting organisms of faeces. J. Hygiene, Cambridge, **5**, 1905, (188-493).

Hayduck, F. Kohlensäure und Eiweiss, [Atmung der Pflanzen und Garung]. Zs. Spiritland., Berlin, 28, 1905, 309-310.

Heinze, B. Einige Berichtigungen und weitere Mitteilungen zu der Abhandlung: "Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pllanzliche Organismen". Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (9-21, 75-57, 168-183).

und Cohn, E. Milchzuckervergährende Sprosspilze. Zs. Hyg. Leipzig, 46, 1904, (286-366).

Henneberg, W. Milch-äurebakterien der Breunereimaische, der Milch, des Bieres der Presshefe, der Melasse, des Sauerkohls, der sauren Gurken und des Sauerkeiges; Milchsaurebakterien des menschlichen Magens, Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (438-412, 450-155)

Jensen, O. Der Käsereifungsprozess unter spezieller Berücksichtigung der flüchtigen Fettsäuren, Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, **18**, 1901, (319–405).

Johnson, G. Saccharonayees thermantitoman. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, +166-190.

Koning, C. J. Milch. Tl 1: Die bakterieide Phase. Tl 2: Die Zerlegungsphasen der Milch. Tl 3: Der Säuregrad der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig. **1**, 1905, 49-68, 97-113, 215-229, 289-305, 337-356).

MacConkey, A. Lactose-fermenting bacteria. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (333-379).

McKenzie, A. Studies in asymmetric synthesis. III. The synthesis of I- lactic acid. activity of fermentation London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1373–1383); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 224.

Malenkovič, B. Vergärbarkeit des Xylans, Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 3, 1905, (515-516).

Marshall, C. E. Associative action of bacteria in the souring of milk. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (400-419).

Mazé, P. Les microbes dans l'industrie fromagère: I. Les moisissures; II. Les ferments lactiques; III. Les ferments de la caséine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (378-403, 481-494).

et Pacottet, P. Les ferments de maladies des vins. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, |245-263|.

et Perrier, A. Mécanisme de la combustion respiratoire. Production d'acide citrique par les citromyces. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (311-313); Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (553-575).

Müntz. Le moelleux des vins. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (346-349).

Nechitch, A. Ferments de deux levains de l'Inde, le Mucor Praini et le Dematium Chodati. Action des sels sur la fermentation alcoolique. Thèse, Genève, 1901, (36, av. 1 pl.).

Omelianski, W. Zersetzung der Ameisensäure durch Mikroben. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 11, 1903, (177-189, 256-259, 317-327, mit 1 Taf.).

Die Zersetzung der Baustoffe der Zellwände der Pflanzen. Die Cellulosegärung. [Handbuch der techn. Mykologie, 3.j. Jena, 1904-05, (245-268).

Panek, K. Die "Barszcz" genannte Gährung der roten Rüben. Krakow, Bull. Intern. Acad. 1905, 5-19, mit I Taf.); (Polish) Krakow, Rozpr. Akad., 45 B, 1905, 4-45, av. I pl. .

**Perrier**, G. Préparation de moûts de pommes pratiquement steriles. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (324–325).

Pozzi-Escot, E. Nouveau procédé de fermentation des matières amylacées. Bull. ass. chimistes, Paris, 22, 1005, 1765-777).

Pringsheim, H. H. Zur Fuselölfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (486-487).

Ursprung des Fuselöls und eine Alkohole bildende Bakterienform. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (300–321, mit 2 Taf.).

Rossi, G. und de Grazia, S. Zersetzung der Pflanzen. *l.c.*, (212-215, mt I Taf.).

Rudakov, F. et Aleksandrov, A. Composition de l'huile de fusel obtenue dans la distillation des glands. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (21, 207-219).

Schardinger, F. Bacillus macerans, ein Aceton bildender Rottebacillus. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, 772-781).

**Schulz**, R. Gärung der Bohnen. [In: Wortmann. Bericht der Kgl. Lenranstalt Geisenheim, 1904.] Berlin, 1905, (162–172).

Seifert, W. Saureabnahme im Wein und der dabei stattfindende Gärungsprozess. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (305–306, 318–320).

Stoklasa, J. Kohlehydratverbrennung im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (664-670).

Thiele, R. Die Vorgänge bei der Zersetzung und Gerinnung der Milch. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1904, [394-406].

Ulpiani, C. Sul batterio dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2<sup>a</sup>, 1903, (93–98).

Van Slyke, L. L. and Hart, E. Chemical changes in the souring of milk. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (145-154).

Vásony, L. Entstehung der Fuselöle bei der Gährung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (71-73, (p-7195) 84-88, 103-106, 123-124,134-139, 15I-155).

Warcollier, G. Production d'un cidre doux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1711-1712).

Wehmer, C. Unabhängigkeit der Macorineengärung von Sauerstoffabschluss und Kugelhefe. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (122-125).

Mucorineengärung. Centralbt. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, 556-572); **15**, 1905, (8-19).

Sauerkrautgärung. l.c., 682-713, 781-890, mit 2 Taf./.

Weigmann, H. Die Gärungen der Milch und der Abbau ihrer Bestandteile. Handbuch der techn. Mykologie, 2.] Jena, 1995, (49-160).

Wender, N. Sauerstoffgärung. Alkohol, Berlin, **14**, 1904, 250, 252, 260, 268, 270, 276.

Windisch, K. Die chemischen Vorgange beim Werden des Weines. Plieningen, 1905, 411+122.

Yamashita, W. Relation between nitrification in cultivated soils and manuring. (Japanese: Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 25, 1904, (1169-1186).

# Alcoholic fermentation.

Armstrong, E. F. Enzyme action. VIII.—The mechanism of fermentation. London, Proc. R. Soc., Ser. B., 76, 1905, (600-605).

The nature of enzyme action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, 1143-451).

Bokorny, T. Aufsammlungsvermögen der Hefe für Farbstoffe und gewisse Schwermetallsalze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (2101–2102).

——— Quantitative Wirkung von giftigen Stoffen auf Hefe. *l.c.*, (2859–2862).

Brown, A. J. The influences regulating the reproductive functions of Saccharomyces cerevisiae. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1395–1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225).

Buchner, E. Zur Geschichte der Gärungstheorien. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904. (507-510).

und Meisenheimer, J. Die chemischen Vorgänge bei der alkoholi-

4 D 2

schen Gährung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 1620–630).

Buchner, E. und Mitscherlich, S. Herstellung glykogenarmer Hefe und deren Anwendung zum Zuckernachweis im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (554–562).

**Dawson**, H. M. The mechanism of enzyme and ferment action. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (288-311).

Effront, J. Acclimatation des levûres aux antiseptiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (19-24).

Hansen, E. C. Physiologie und Morphologie der Alkoholfermente. XI-XVII. [L'ebers.] Bierbr., Halle, 1903, (1-3, 37-40, 97-100, 109-112, 416-448, 469-472, 481-485).

**Harden**, A. Zymase and alcoholic fermentation. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (2-15).

and Young, W. J. The influence of phosphates on the fermentation of glucose by yeast juice. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189-191).

— — The alcoholic ferment of yeast juice. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (i-ii).

Henneberg, W. Physiologie der Heferassen 2 und 12. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 3,] Berlin, 1904, (646-650); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (211-243, mit 1 Taf.).

Verhalten einiger Kulturheferassen bei verschiedenen Temperaturen. Enzymtätigkeit, Lebensdauer, Haltbarkeit und Absterben der Hefen. Zs. Spiritlud., Berlin, **27**, 1901, (96–97, 105–106, 416–417, 126–127, 135–136, 146–147, 160–161, 173, 182–183, 194–195, 205, 207, 213–214, 226, 239).

Iwanoff, L. Verbalten der Eiweissstoffe bei der alkoholischen Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (461–192).

Jeanprêtre, J. Influence du soufre sur la fermentation alcoolique, Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., **30**, 1902, (52–64).

Kopper, A. Ausnützung der Eiweissstoffe bei der Hefefabrikation. (Ungarisch) M. Chem., F. Budapest, **11**, 1905, (82-81).

Lindet et Marsais, l'. Production comparce de l'alcool et de l'acide carbo-

nique au cours de la fermentation-Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1223-1225); Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (571-573).

Lindner, P. Mikroskopische Betriebskontrolle in den Gärungsgewerben mit einer Einführung in die technische Biologie, Hefenreinkultur und Infektionslehre. Berlin, 1905, (VIII+521).

Lippmann, E. O. von. Fermente und Enzyme. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1901, (1937-1940); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1309-1315).

Meisenheimer, J. Gärungserscheinungen. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (419-422); D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (329-332); Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (433-435).

Oppenheimer, C. Die Alkoholgährung. Med. Woche, Berlin, 1902, (473, 475-178).

Reisch, R. Zur Entstehung von Essigsäure bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (572-581).

Rosenstiehl, A. Einfluss der Farbund Gerbstoffe auf die Tätigkeit der Hefen. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (698-701); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (201-292).

Schrohe. Eilhard Mitscherlich und die vitalistische Gärungstheorie in der deutschen Literatur vor Pasteur. Tagesztg Brau., Berlin, **1**, 1903, (881–882, 885–886, 891–892, 895, 899); D. Essigind., Berlin, **7**, 1903, (321–325).

Sechs hervorragende Männer, welche sich um die Gärungswissenschaft und die Technik der Gärung in Berlin verdient gemacht haben. 1. Georg Ernst Stahl. 2. Sigismund Friedrich Hermbstädt. 3. Jeremias Benjamin Richter. 4. Eilhard Mitscherlich. 5. F. W. Lüdersdorff. 6. Theodor Schwann. Zs. SpiritInd., Berlin. 27, 1901, 159-160); Wochenschr. Brau., Berlin. 21, 1901, (422–125); D. Essigind., Berlin, 8, 1901, (142–145, 150–151).

Sedlmaur, T. Chemie der Hefe. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (38).

Stoklasa, J. Identität der anaeroben Atmung und alkoholischen Gärung und die Isolierung gärungserregender Enzyme aus der Zelle der höheren Pflanzen und Tiere. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (505-518); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (270-274).

Ulpiani, C. e Sarcoli, L. Fermentazione alcoolica del mosto di fico d'india con lieviti abituati al fluoruro di sodio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1993, (441–446).

Van Laer, H. Quelques levures non inversives. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (550-556).

Wender, N. Zur Nomenklatur der Hefearbeit. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (519– 525).

# 8030 VEGETABLE METABOLISM.

Adorján, J. Die Stickstoffaufnahme des Weizenkornes. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (281–289).

André, G. Développement de la matière organique chez les graines pendant leur maturation. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (805–807).

Transformations des matières azotées chez les graines en voie de maturation. *l.c.*, **140**, 1905, (1417-1419).

Variations simultanées des acides organiques chez quelques plantes grasses. *l.e.*, (1708–1711).

Becquerel, P. Action de l'éther et du chloroforme sur des graines sèches. *l.c.*, (1049-1052).

Benecke, W. Ernährung der Schizonyceten. Ernährungsphysiologie. Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. 1.] Jena, 1904–05, (303–320, 321–429).

Bernard, C. Assimilation en dehors de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (509–511).

Berthelot, M. Dessiccation des plantes et des tissus végétaux. Période de fenaison non réversible. Equilibre final, dans les conditions atmosphériques moyennes. *l.e.*, **139**, 1904, (693–702).

Dessiccation des plantes et des tissus végétaux : conditions d'équilibre et de réversibilité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (488-190).

1: Période de fenaison. 2: Dessiccation

absolue des plantes et matières végétales; période de dessiccation artificielle; réversibilité par la vapeur d'eau atmosphérique. 3: Période de vitalité; humectation par l'eau liquide; réversibilité imparfaite. 4: Changements de dimensions et de volume que les organes et tissus des végétaux éprouvent sous l'influence de la dessiccation. Le., (498-506, 506-520, 520-538, 538-552); Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (702-711, 761-773, 825-834).

Berthelot, M. Composés alcalins insolubles formés par les substances humiques d'origine organique et leur rôle en physiologie végétale et en agriculture. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (433-445).

Beulaygue, L. Evolution du poids et des matières organiques de la feuille durant la nécrobiose à la lumière blanche. *l.c.*, **139**, 1904, (814-816).

Blackman, F. F. Vegetable assimilation and respiration. IV.—A quantitative study of carbon-dioxide assimilation and leaf-temperature in natural illumination. London, Proc. R. Soc., (Ser. B., 76, 1905, (402–460).

Bokorny, T. Uebereinstimmendes Verhalten der Metalle der Kupfergruppe (Kupfer, Quecksilber, Silber) gegen Zellen der niederen Pflanzen. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, (1201-1202).

Bourquelot, E. et Danjou, E. Présence d'un glucoside eyauhydrique dans les feuilles du sureau, Sambueus nigra L. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (59-61).

Bréal, E. et Giustiniani, E. Nouveau traitement des semences. *l.c.*, **139**, 1904, (554-556).

Brown, A. J. The influences regulating the reproductive functions of Saccharomyces cerevisae. London, Chem. Soc., 87, 1905, (1395-1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225).

Brown, Il. T. and Escombe, F. Some of the physiological processes of green leaves, with special reference to the interchange of energy between the leaf and its surroundings. London, Proc. R. Soc., (Ser. B., 76, 1905, (29-111).

Butjagin, P. W. Die chemischen Veränderungen des Fleisches beim Schimmeln (Penicillium glaucum und Aspergillus niger. Arch. Hyg., München, **52**, 1905, (1-21, mit 2 Taf.).

Castoro, N. Untersuchungen über die Frage, ob die Keimung der Pflanzensamen mit einer Entwicklung von freiem Stickstoff verbunden ist. Landw. Versuchstat., Berlin. 60, 1904, 41-62.

Cayeux, L. La dissolution directe des silicates de la terre arable et les experiences de Daubree. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905. 509-510.

Charabot, E. et Hébert, A. Les états successifs de la matière végetale. *l.c.*, **139**, 1904, 608-609.

Cons mmation de matières odorantes chez la plante étiolée. l.c., 140, 1995, 455-457.

et Laloue, G. Formation et distribution de l'huile essentielle dans une plante annuelle. *l.c.*, **139**, 1904, (928-929).

——— Répartitions successives de l'estragol et des composés terpéniques entre les divers organes d'une plante annuelle. *Le.*, **140**, 1905, 667-660.

Czapek, F. Der Stickstoff im Stoffwechsel der Pflanze. Ergelon, Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, 300-331.

Bd I. Jena, 1905, (XV-584). Bd 2, (XH+1027).

Delage, A. et Lagatu, H. Censtitution de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 1043-1044.

de la terre arable. Les, 1233-1235 .

Demoussy, F.—La végétation daes les atmospheres riches en acide carbonique. *J.c.*, 883-885.

Devaux, H. Comparaisen des perveirs absorbants des parois ceilulaires et du sol peur les sels dissons. Berdeaux, Procescerb, soc. sei, phys. nat., 1903-1904, 1904, 52-34.

Dix, W. Der Einfluss des Blattes auf die Zuckerbildung in der Futterrube. D. landw. Presse, Berlin, 32, 1905, 337-328

**Dumont**, J. Valeur agricolo des matières humiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 256-259.

Euler, H. Assimilationsvorgange, Ark, Kemi. Stockholm, 1, 1904, 331-345. Euler, H. and Euler, A. Kondensationsprodukte des Formaldehyds. l.c., 347-355.

Ewert. Der wechselseitige Einfluss des Lichtes und der Kupferkalkbrühen auf den Stoffwechsel der Pflanze. Landw. Jahrb. Berlin. 34, 1905, 293-310. mit 3 Taf..

Fraps. G. S. Factors of availability of plant food. Amer. Clem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 1-13.

Gaidukov, N. Die Eisenalge Conferra und die Eisenerganismen des Süsswassers im allgemeinen. Berlin. Ber. D. bot. Ges., 23, 1905. 250-253.

Girard, A. C. et Rousseaux, E. Les exigences du tabac en principes fertilisants. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (733-735).

Grégoire, A. La marche de l'absorption de l'acide plu sphorique chez la betterave a surre. [5, Intern. Kongress für angew Chemie. 3.] Perlin, 1904, 774-784.

Griffon, Ed. L'assimilation chlorophyllienne chez les jeunes pousses des plantes : applications à la vigne. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 4148-4151.

Guignard, L. Sur l'existence, dans le sureau noir, d'un composé fournis sant de l'acide eyanhydrique. *l.c.*, **141**, 1905, 16-20.

Sur l'existence, dans certains groseillers, d'un composé fournissant de l'acide cyanhydrique. Lc., 418-452.

du glucoside cyanhydrique du sureau noir. Le., 236-238.

Heinze, B. Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflanzliche Organismen. Centralbl. Bakt., Jena. Abt. 2, 14, 1905. 9-21, 75-87, 108-183.

Hill, E. G. Nyetauthes arbor-tristis, colouring principle of. Preparation and properties. Calcutta. As. Soc. Beng., N.S., 1, No. 4, 1905. 102-105.

Hirsch, A. Die im Herbst auftretende Rotfarl ung der Blätter. Pharm. Ztg., Berlin, **49**, 1904, 875).

Houllier. Cause de l'appanyrissement des sources dans les pays de plaines. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 382-384).

Ingle, II. The available plant food in soils. London, J. Chem. Soc., 87, 1905,

(43-55); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, (194).

Itallie, L. van. Thalietrum aquilegifolium, eine Blausäure liefernde Pflanze. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (553-554).

Iwanoff, L. Verhalten der Eiweissstoffe bei der alkoholischen Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (464–492).

Kanitz, A. Einfluss der Temperatur auf die Kohlendioxyd-Assimilation. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (689–690).

Kassowitz, [M.]. Kohlensäureassimilation vom Standpunkte des Metabolismus. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (417-421).

**Katayama**, T. Is the availability of phosphoric acid in bone dust modified by the presence of gypsum? Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1905, (353-360).

**Kayeriyama**, N. Gases in the bamboo stem. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (333-357).

Le Clerc, J. A. Gehalt und Zunahme der Futterräben an Trockensubstanz, Zucker und Stickstoffverbindungen in verschiedenen Wachstumsperioden. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (27-81).

Leclerc du Sablon. Changements de composition du fruit des Cucurbitacées. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (320–321).

**Lefèvre,** J. Développement des plantes vertes à la lumière, en l'absence complète de gaz carbonique, dans un sol artificiel contenant des amides. *l.c.*, **141**, 1905, (211-213).

**Lépine**, R. et **Boulod**. Production du sucre dans le rein chez le chien phloridziné. *l.e.*, **139**, 1904, (497-199).

Lindet, L. Les hydrates de carboan de l'orge et leurs transformations eu cours de la germination. [5. Intern. Kongress für angew. Chèmie. 3.] Berlin, 1904, (498-505).

Löb, W. Assimilation der Kehlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3593-3596); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (745-752); Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (967-971).

Loew, O. and Asō, K. Different degrees of availability of plant nutrients.

Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (335-346).

London, British Association for the Advancement of Science. The respiration of plants. Report of the Committee consisting of H. Marshall Ward, H. Wager, F. Darwin, and J. B. Farmer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (344-345).

Lutz, L. Emploi de la leucine et de la tyrosine comme sources d'azote dans les végétaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (380-382).

Assimilabilité comparée des sels ammoniacaux des amines, des amides et des nitriles. *l.e.*, 1665–667.

Maassen, A. Gallertbildungen in den Säften der Zuckerfabriken. Gallertbildende Bodenbakterien. Berlin, Arb. biol. Abt. Gesundhtsamt, **5**, 1905, (1-30, mit 3 Taf.).

Maquenne, L. Les synthèses végétales des corps hydrocarbonés. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, 1928-934.

Dessiccation absolue des matières végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (609-612).

Mazé, P. L'humus et l'alimentation carbonée de la cellule végétale. Pre partie : la théorie de Liebig ; 2º partie : l'assimilation des substances termaires. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (152-157, 205-217).

— Mode d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1901, (277-303).

et Perrier, A. Assimilation de quelques substances ternaires par les végétaux supérieurs. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (470–473); Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (721–747).

Molliard, M. Culture pure des plantes vertes dans une atmosphère confinée en présence de matières organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (389-391).

Nicloux, M. Mécanisme d'action du cytoplasma (lipaséidine) dans la graine en voie de germination. Réalisation in ritro de ce mécanisme. Lc., 139, 1904, (113-145); Bul. Muséum, Paris. 1904, (573-575).

Niklewski, B. Umwandlung einiger stickstofffreier Reservestoffe während der Winterperiode der Bäume. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **19**, 1905, Abt. 1, 68-117).

Nikolski, M. Einfluss der Nahrung von verschiedenen Kohlenhydraten auf die Entwickelung der Schimmelpilze. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 12, 1904, (554–559, 656–675).

Omelianski, W. Der Kreislauf des Schwefels. [Handbuch der techn. Mykologie hrsg. v. Lafar. 3.] Jena, 1904, (2[4-244).

Pfeiffer, T. und Einecke, Λ. Die Festlegung des Ammoniakstickstoffs durch die Zeolithe im Boden. Breslau, Mitt landw. Inst., 3, 1905, (299-310).

Porchet, F. Action des sels de cuivre sur les végétaux. Thèse. Lausanne, 1901, (96).

Portheim, L. Ritter von und Samec, M. Verbreitung der unentbehrlichen anorganischen Nährstoffe in den Keimlingen von Phascolus vulgaris. Flora, Marburg, 94, 1905. 263–2861.

Posternak. Composition chimique et signification des grains d'aleurone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (322-324).

Prianischnikow, D. Einfluss von Ammoniumsalzen auf die Aufnahme von Phosphorsäure bei höheren Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, 8-17.

Assimilierbarkeit von Phosphorsäure in verschiedenen Phosphaten im Zusammenhang mit der Frage über Wurzelausscheidungen und physiologisch-saure Salze. [5, Intern. Kongress, 3.] Berlin, (748-754).

Einwirkung von 4% of Schwefelsäure auf planzliche Proteinstoffe und deren Zerfall in der lebenden Pflanze. Vortrag. [5. Intern. Kongress. 3.] (801–808).

Rahn, O. Die Zersetzung der Fette. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, [53–61, 422–429).

Remy, T. Neuere Hilfsmittel zur Gewimung stärkereicher Robstoffe für die Gärungsgewerbe. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 639–646.

Rivière, G. et Bailhache, G. Présence de l'hydroquinone dans le poirier. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (81-83).

Russell, W. Migrations des glucosides chez les végétaux. *l.c.*, (1230– 1232).

Schellenberg, H. C. Hemicellulosen als Reservestoffe bei unseren Waldbäumen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (36-45).

Schander, R. Schwefelwasserstoffbildung durch Hefe. Jahresber. Ver. angew. Bot., Berlin, 2, (1903-1904), 1905, (85-121).

Schlagdenhauffen et Reeb. Combinaisons organiques des métaux dans les plantes. Paris, C-R. Acad. sci., 139, 1904, (980-983).

Schorler, B. Die Rostbildung in den Wasserleitungsröhren. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (564–568).

Schultz, M. Einfluss von Nitriten auf die Keimung von Samen und auf das Wachstum von Pflanzen. Diss. Königsberg i. Pr., 1903, (VHI+92).

Schulze, E. Berichtigung [zu der Arbeit: Schulze, E. und Castoro, N.; Zusammensetzung und Stoffwechsel der Keimpflanzen, d. Zs., 38, 1903, (f99-258)]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (406).

man in Pflanzensamen und in Keimpflanzen anorganische Phosphate? *l.c.*, (477–484).

Smith, R. G. Ernährung von Bacterium Acaciae. Centralbi. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (380–384).

Söhngen, N. L. Bakterien, welche Methan als Kohlenstoffnahrung und Energiequelle gebrauchen. *l.e.*, (513-517).

Stefanowska. L'accroissement du poids des substances organiques et minérales dans l'avoine en fonction de l'âge l'aris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (58-60).

Stoklasa, J. und Vitek, E. Einfluss verschiedener Kohlenhydrate und organischer Säuren auf die Metamorphose des Nitrats durch Bakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (102–118, 183–205). **Suzuki**, S. Injurious effect of an excess of lime applied to the soil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1905, (347–351).

l.c., (405-419). Manuring with kainit.

Tahahashi, T. Is germination possible in absence of air? l.c., (139-442).

Thiele, R. Die Verarbeitung des atmosphärischen Stickstoffs durch Mikroorganismen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (161–238).

**Tischler**, G. Beziehungen der Anthocyanbildung zur Winterhärte der Pflanzen. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (452-471).

Treboux, O. Organische Säuren als Kohlenstoffquelle bei Algen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (432–441).

Ulbricht, R. Einfluss der Kalkung und Mergelung auf die Erträge an Serradella. Landw. Versuchstät., Berlin, **59**, 1904, (425–432, mit 2 Taf.).

Urbain, E. Origine de l'acide carbonique dans la graine en germinatiou. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (606-608).

Villard, J. Prétendue chlorophylle de la soie. *l.e.*, (165–166).

Wächter, W. Austritt von Zucker aus den Zellen der Speicherorgane von Allium Cepa und Beta vulgaris. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 41, 1905, (165-220).

Wagner, P. Die Wanderungen und Wandlungen des Stickstoffs in der Natur und die Nutzung und Beherrschung derselben in der landwirtschaftlichen Praxis. Berlin, Arb. D. Landw-Ges., H. 98, 1904, (28-46).

**Warcollier**, G. Cause de la présence de quantités anormales d'amidon dans les pommes meurtries. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (405–108).

Wimmer, G. Nitrificationsbakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (135-174).

Yamano, Y. Can aluminium salts enhance plant growth? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (429-432).

**Zaleski**, W. Eiweissbildung in reifenden Samen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (126–133).

### 8040 ANIMAL METABOLISM.

Abderhalden, E. Abbau und Aufbau der Eiweisskörper im tierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (17–52).

Abderhalden, E. und Rona, P. Fütterungsversuche mit durch Pankreatin, durch Pepsinsalzsäure plus Pankreatin und durch Säure hydrolisiertem Casein. *Le.*, **42**, 1904, (528–53.).

Verwertung der Abbauprodukte des Caseins im tierischen Organismus. l.c., 44, 1905, (198-205).

und Samuely, F. Das Verhalten von Cystin, Dialanyleystin und Dileucyleystin im Organismus des Hundes. *l.c.*, **46**, 1905, (187–192).

Barcroft, J. and Brodie, T. G. The gaseous metabolism of the kidney. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (52-68).

Barratt, J. O. W. Die addition von Säuren und Alkalien durch Iebendes Protoplasma. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (10–33).

Bauer, K. Heilmittel des Diabetes. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, 45, 1905, (816–819).

1905, (816-819).

Bergell, P. Verhalten der I-Arabinose im normalen und diabetischen Organismus. [Intern. Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (401-409).

nud Blumenthal, F. Einfluss des Pankreas auf den Eiweissabbau. Arch. Ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (627-631).

Boycott, A. E. Gaseous metabolism of the small intestine of the rabbit. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (313–357).

Burian, R. Versuchen von Kutscher und Seemann über die Oxydation der Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (494–496); 45, 1905, (351–354).

Oxydative und vermeintliche synthetische Bildung von Harnsäure in Rinderleberauszug. *l.e.*, (497–531).

———— Die Herkunft der endogenen Harnpurine bei Mensch und Säugetier. Le., (532-546).

Cohnheim, O. Kohlehydratverbrennung. 2. Die aktivierende Substanz des Pankreas. *l.c.*, **42**, 1904, (101–109); (3). *l.c.*, **43**, 1905, (517).

Cremer, M. Entsteht aus Glyzerin und Fett im Körper des höheren Thieres Traubenzucker? München, SitzBer. Ges. Morph., 18, (1902), 1903. (47-48).

Curtis et Lemoult, P. Affinité des matières colorantes artificielles pour le tissu conjonctif. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1606-1608).

Czernecki, W. Kreatin und Kreatinin im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (294-308).

Denigès, G. Localisation de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 5, 1905, (559-575).

**Desgrez**, A. et **Guende**, *Mlle* B. La dyscrasie acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (882-881).

et Zaky, A. Influence comparée de quelques composes organiques du phosphore sur la nitrition et le développement des animaux. *l.c.*, **139**, 1904, 819–821.

Edkins, J. S. Chemical mechanism of gastric secretion. London, Proc. R. Soc., Ser. B., 76, 1905, (376).

Engel. Das Fett in der Fraueumilch. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (355-365).

Fauvel, P. Valeur alimentaire de différents pains. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1421).

Fenyvessy, B. Bedingungen der schwefelsäurigen Synthese des Phenols und ihre Beziehung zur glukuronsäurigen Synthese. (Ungarisch M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, 41-20).

Fitzgerald, M. P. and Haldane, J. S. The normal alveolar carbonic acid pressure in man. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (486-494).

Fourneau, E. Les anesthésiques locaux. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1901, (850-858).

Goitein, S. Einfluss des Caund Mg-Gehaltes der Nahrungsmittel auf den Unsatz dieser Elemente und auf den Ca- und Mg-Gehalt der Organe. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (600–611, 611–681).

Goodall, A. and Paton, D. N. Digestion lencocytosis. H. The source of the lencocytes. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (20–33).

Grosser, P. Verhalten von zugeführtem Indol und Skatol im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 44, 1905. (320–331). Haldane, J. S. and Priestley, J. G. The regulation of the lung-ventilation. J. Physiol., Cambridge. 32, 1905, (225-266).

Hallion, L. L'importance pratique de l'exploration de la pression artérielle pour éviter les accidents de l'anesthésie. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (599-600).

Hawk, P. B. The influence of hemorrhage upon metabolism. [Thesis, Columbia.] Easton, Pa., 1905, (75).

Henri, V. Le rôle des colloïdes en biologie. Découvertes de kinases artificielles. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (640-642).

L'hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (101–104).

Hirschler, A. und Terray, P. Bedeutung der anorganischen Salze im Stoffwechsel des menschlichen und tierischen Organismus. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (145-238).

Holdermann, K. Bildung der Harnsäure im tierischen Organismus. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (95).

Hoogenhuyze, C. J. C. van und Verploegh, H. Kreatininausscheidung beim Menschen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (415-171).

Hugounenq et Morel. L'hématogène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1065–1067).

Jaffe, M. Verhalten des γ-Dimethylaminobenzaldehyds im tierischen Stoffwechsel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1905, (374–396).

Johannson, J. E. The metabolism of different carbohydrates. London. Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (756).

Kotake, Y. Das Schicksal des Vanilins im Tierkörper, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, **45**, 1905, (320–325).

Krüger, M. und Schittenhelm, A. Die Menge und Herkunft der Purinkörper in den menschlichen Faeces. Le., (14-27).

Kutscher, F. Zur Abwehr. [Betr: Burian "Oxydation von Nucleinsäuren mit Caleiumpermanganat".] Lc., 44, 1905, (317-319); 46, 1905, (305-306).

Langstein, L. Die Kohlehydratbildung aus Eiweiss. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (453-196).

Lemmermann, O., Linkh, G. und Moszeik, F. Einfluss einiger sogenannter spezifischer Milchfuttermittel auf die Milchsekretion, die Zusammensetzung der Milch und die Eigenschaften des Milchfettes. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (559-631).

**Lengyel**, L. Reaktionswärme der peptischen Verdauung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (145-151).

**Lépine**, R. et **Boulud**. Modifications de la glycolyse dans les capillaires, causées par des modifications de la température locale. Paris, C.-R. Acad. sci., **130**, 1904, (622-625).

——— Répartition des matières sucrées entre le plasma et les globules du sang. *Le.*, **141**, 1905, (175-177).

--- Acide glycuronique du sang. l.c., (453-456).

Linden, von. Matière colorante des Vanesses. Ann. sci, nat. zool., Paris, (sér. 8), 20, 1905, (295-363, av. pl.).

London, British Association for the Advancement of Science. The physiological effects of peptone and its precursors when introduced into the circulation. Interim report of the Committee consisting of E. A. Schäfer, W. H. Thompson, R. Boyce and C. S. Sherrington. The metabolism of arginin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (342-343).

Metabolism of the tissues. Report of the Committee consisting of Prof. Gotch, J. Barcroft, Michael Foster and [E. H.] Starling. *l.c.*, (343-344).

London, E. S. Zum Verdauungschemismus im tierischen Organismus unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (381–385).

und Sulima, A. Th. Eiweissverdauung im Magendarnkanal. *L.c.*, **46**, 1905, (209-235).

Lusk, G. Theories of metabolism-Science, New York, N.Y., (N. Ser., 22, 1905, (6-12).

Maignon, F. Présence normale de l'alcool et de l'acétone dans les tissus et liquides de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1063–1065, Errata 1203).

Maignon, F. Production d'alcool et d'acétone par les muscles. *l.c.*, (1124-1126, *Errata* 1204).

Malcolm, J. Inter-relationship of calcium and magnesium exerction. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (183-190).

Martinet, A. Pharmacologie de l'acide phosphorique. 1: Action digestive : 2: Action nerveuse et humorale, l'ev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (568-575; 611-616).

Mayer, P. Verhalten der drei stereoisomeren Mannosen im Thierkörper. [Glykogenbildung] Verh. Congr. im. Med., Wiesbaden, **20**, 1902, (486–422).

Verhalten der Diaminoropionsäure im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg. 42, 1904, (50-64).

——— Unvollkommene Zuckeroxydation im Organismus, [Intern. Beiträge zur inneren Medicin, 2.] Berlin, 1902, (349–355).

Thierkörper. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **19**, 1901, (393-407).

Klin. Med., Berlin, 47, 1902, (68–108).

Meyer, E. Verhalten des Nitrobenzols und einiger anderer aromatischer Nitrokörper im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem, Strassburg, 46, 1905, (497-509).

Meyer, L. F. Phosphorstoffwechsel. *l.e.*, **43**, 1904, (1-10).

Milner, R. D. Investigations on the nutrition of man. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (261-277).

Mioni, G. Hémolysines naturelles. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **19**, 1905, 84-108).

Morgen, A., Beger, C. and Fingerling, G. Eintluss des Nahrungsfettes und einiger anderer Futterbestandteile and die Milch produktion. Landw. Versuchstat., Berlin, 61, 1901, (1-281, mit 4 Taf.).

Müller, J. Umfang der Stärkeverdauung im Mund und Magen des Menschen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (321–337).

Noc, F. Propriétés bactériolytiques et auti-cytasiques du venin de Cobra. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, 1200-223).

Oberndörffer, E. Die wirkung der Chinasaure auf den Kalkstoffwechsel des Menschen. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, 1068–1073).

Patein, G. et Deval, L. Dosage et variations de la caseine dans le lait de femme. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (422-127).

Paton, D. N. Folin's theory of proteid metabolism. J. physiol., Cambridge, 33, 1905, (1-11).

Pfeiffer, T., Riecke, R. und Bloch, C. Die Muttersubstanzen der im Organismus der Pflanzenfresser erzeugten Hippurstaure. Breslau, Mit. landw. Inst., 2, 1904, (695-728).

Pflüger, E. Die im thierischen Körper sich vollziehende Bildung von Zucker aus Eiweiss und Fett. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, 1-66.

Ursprung des im Pankreas-Diabetes ausgeschiedenen Zuckers. l.c., 108, 1905, (115-188).

Das Fett wird als Quelle des Zuckers sichergestellt und Magnus-Levy's mathematischer Beweis, dass dass Eiweiss und nicht das Fett den diabetischen Zucker liefert, widerlegt. (c., 473-480).

Pflüger, E. F. W. Pas Glykogen und seine Beziehungen zur Zuckerkrankheit. Bonn, 1905, (XVIII-528).

Piettre, M. et Vila, A. Spectroscopie du sang et de l'oxybemoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1060– 1063).

Porcher, Ch. Origine du lactose. Des effets des injections de glucose chez les femelles en lactation. Le., 141, 1905, (467-469).

De l'ablation des mamelles ellez les femelles en lactation, l.e., (73-75).

Rothera, C. H. Cystin and its relation to sulphur metabolism. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, 175-482.

Salaskin, S. und Kowalevsky, K. Das Schieksal des Glykokolls im Organismus des Hundes bei intravenöser Einverleibung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, 440-4144. Salkowski, E. Zur Kenntnis des Harns und des Stoffwechsels der Herbivoren. Vorkommen von Allantoin. Indikanbestimmung. l.c., (213-250).

Santi, L. Se nel veneficio per sali di bario questo metallo passa alle urine e sotto qual forma venga assorbito ed eliminato. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (202-216; Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (706-710, 737-743).

Schenck, M. Die bei der Selbstverdauung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., (406-409).

Schittenhelm, A. Harnsäurebildung und Harnsäurezersetzung in den Auszügen der Rinderorgane. l.c., 45, 1905, 121-151.

und Bendix, E. Umwandlung des Guanins im Organismus des Kaninchens. l.e., 43, 1905, (365-373).

Schulz, I. A. B. Die Beziehung einiger aromatischer Verbindungen zur Benzoesäure-bezw. Hippursäurebildung und eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (515–543).

Scott, J. The influence of cobravenom on the proteid metabolism. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (166-178).

Seiler, F. et Verda, A. Réaction phosphomolybdique de l'urine. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (238).

Szontagh, F. Ernährungslehre der Säuglinge. (Ungarisch) Gyermekgy. az Orv. Hetilap mellékl., Budapest, **1905**, (1-7).

Thompson, W. H. Effects of chloroform and ether on renal activity. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxi).

The physiological effects and affied products, Parts VI and VII. The metabolism of arginin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (137–146; **33**, 1905, (106–124).

\_\_\_\_\_ Metabolism of arginin. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 190**5**, (741). Thomson, W. Presence of arsenic in the body and its secretion by the kidney. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 1, (1-10 with 3 pl.).

Tissot, J. Relations entre la pression artérielle et les doses de chloroforme absorbées; l'examen continu de la pression artérielle permet d'éviter surement tous les accidents de l'anesthèsie chloroformique, quel que soit le procédé de chloroformisation employé. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (459-462).

Vaney, C. et Maignon, F. Variations subles par le glucose, le glycogène, la graisse et les albumines solubles au cours des métamorphoses du ver à sole. *l.c.*, (1192–1195).

Vernier, P. D. Présence des albumoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (169-170).

Ville, J. et Derrien, E. Modification du spectre de la méthémoglobine sons l'action du fluorure de sodium. Paris, C-R. Acad. sci., 140, 1905, (743-744).

Völtz, W. Einfluss verschiedener Eiweisskörper und einiger Derivate derselben auf den Stickstoffunsatz, mit besonderer Berücksichtigung des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, 107, 1905, 360–414.

Einfluss des Lezithins auf den Eiweissumsatz ohne gleichzeitige Asparaginzufuhr und bei Gegenwart dieses Amids. l.c., (415-425).

Wiener, H Symbetische Bildung der Harnsäure im Thierkörper. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (383-392).

Wohlgemuth, J. Verhalten stereoisomerer Substanzen im thierischen Organismus. II. Die inaktiven Monoaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2064-2065).

Glukoronsäurebildung beim Menschen. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1081-1086).

Physiologie der Zuckerarten. [Intern. Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (369-376).

und Neuberg, C. Physiologisches Verhalten der stereoisomeren Arabinosen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (408-412).

## PATHOLOGIC CHANGES— HMMUNITY.

Arrhenius, S. Serum-therapy, regarded from a physico-chemical point of view. (Swedish) Hygiea, Stockholm, 66, 1904, (1327-1315, with pl.); Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (661-664, 668-679); [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (860-865).

Asakawa, N. Agglutination. Zs. Hyg., Leipzig, 45, 1903, (93-96).

Ballner, F. und Sagasser, R. Ritter von. Bildung von homologen und heterologen Agglutininen im Tierkörper. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (245-265).

von Agglutininen bei Absorptionsversuchen, l.c., (266-280).

Bang, I. und Forssmann, J. Hämolysinbildung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (151–152).

Baudran, J. Action du permanganate de calcium sur les toxines tétanique, dipluérique et la tuberculine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (884-886).

Becher, M. Alphaeucain, Holocain, Betaeucain, Tropacocain, Diss. Giessen, 1905, 62).

Bodon, K. Molekuläre Concentrations-Verhältnisse und chemische Zusammensetzung der Transsudate und Exsudate. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1995, (131-138).

Bonjean, E. Eau oxygénée à l'état naissant. Activité bactericide sur les germes des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (50–52).

Bordet, J. Les propriétés des antisensibilisatrices et les théories chimiques de l'immunité. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (593–632).

Bruch, P. Einige Gegenbenerkungen zu den vorstehenden Bemerkungen von Loew. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1993, (517–520).

Bruck, C. Immunität. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1904, (176–182); **47**, 1905, (428–430).

Calmette. Épuration des eaux résiduaires des villes et des industries. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, +481-501).

Citron, J. Immunisierung mit Exsudaten und Bakterienextrakten. Cen-

tralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (153-155).

Clément, E. Action de l'acide formique dans les maladies à tremblements. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1198-1199).

Graw, J. A. Physikalische Chemie der Toxin-Antitoxinreaktion, unter besonderer Berücksichtigung der Neutrali-ation von Lysin durch Antilysin. (Vebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, 1569-586.

Desgrez, A. et Ayrignac, J. Elimination du soufre et du phosphore, déminéralisation de l'organisme et grandeur de la molécule élaborée moyenne dans les dermatoses. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (900-901).

Detre, L. and Zellei, J. 1. Heilung der durch Sublimat vergifteten rothen Blutkörperchen mittelst Blutlosung. 2. Mechanismus der blutlösenden Wirkung des Sublimats. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, 46-8, 22-23, 36-38).

— Wirkung des Lecithins auf die Leukocyten. Bisher unbekannte aktive Funktion (Phagokaryosis) des Zellkerns. (Ungarisch) l.c., (479-481.

Dönitz, W. Die Wertbemessung der Schutz- und Heilsera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (570–591).

Dorn, E., Baumann, E. und Valentiner, S. Einwirkung der Radiumemanation auf pathogene Bakterien. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (497-500).

Doyon, M., Morel, A. et Kareff, N. Effets du phosphore sur la coagulabilité du sang. Origine du fibrinegène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (800-801).

Dungern, E. von. Bemerkung zu Arrhenius: Die Scrumtherapie vom physikalisch-chemischen Gesichtspunkt. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (783-785).

Ehrlich, P. und Morgenroth, J. Wirkung und Entstehung der aktiven Stoffe im Serum nach der Seitenkettentheorie. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (430-451).

Engel, K. Wert der Refractometrie bei der differentialen Diagnose der entzündeten und nicht entzündeten serösen Flüssigkeiten. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (428– 432).

Fischer, K. H. Sind die Antitoxine des Heilserums chemische Antidote? Monatschr. Wasserheilk., München, 11, 1904, (145-151, 176-188).

Friedberger, E. Die bakterieiden Sera. [Handbueh der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (491– 569).

Gay, F. P. The fixation of alexines by specific serum precipitates. Centralbi. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (603-610).

Guérin, G. Antagonisme physiologique entre l'alcool et la strychnine. Nancy, Bul. soc. sci., **51**, 1904, (119-123).

Hagemann, O. Giftigkeit der Kornrade. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (929–948).

Hansen, J. Die Wirkung der Kornrade auf die Milchproduktion. *l.c.*, (899-927).

Hueppe, F. und Kikuchi, Y. Neue sichere und gefahrlose Immunisierung gegen die Pest. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale. 1905, :610-613).

Kisskalt, K. Natürliche Immunität. Tl 2. 1. Das entzündliche Oedem. 2. Apathogene Bakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (243–258).

Kobert, R. Giftfische und Fischgifte. Med. Woche, Berlin, **1902**, (199-201, 209-212, 221-225, 236-241).

Koeppe, H. Zur Anwendung der physikalischen Chemie auf das Studium der Toxine und Antitoxine und das Lackfarbenwerden roter Blutscheiben. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (110-418).

Kolle, W., Hetsch, H. und Otto, R. Pest-Immunität. Zs. Ilyg., Leipzig, 48, 1901, (368-156).

Kraus, A. Einfluss von Borsäure und Borax auf den menschlichen Organismus. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (194– 195)

Kraus, R. Spezifische Niederschläge. (Präzipitine.) Anhang: Schur, H. Praktische Verwertbarkeit der spezifischen Präzipitation. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (592-641).

Landsteiner, K. und Leiner, K. Isolysine und Isoagglutinine im menschlichen Blut. Centralbl. Bakt., Jena. Abt. 1, 38, Originale, 1905, (548-555).

und Reich, M. Unterschiede zwischen normalen und durch Immunisierung entstandenen Stoffen des Blutserums. *I.c.*, **39**, Originale, 1905, (712-717).

**Launoy**, L. Toxicité du chlorhydrate d'amyléine ( $\alpha\beta$ ). Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (650-652).

Laveran, A. Traitement mixte par l'acide arsénieux et le trypanroth des infections dues au *Tripanosoma gambiense*. *l.c.*, **140**, 1905, (108**)**–1084).

Levaditi, C. Antitoxische Prozesse. Jena, 1905, (V+96).

Liebermann, L. Guajakreaction; Wirkung der thierischen Schutzstoffe und Immunkörper. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (207-226).

**Loew**, O. Giftwirkung der Salze des Magnesiums, Strontiums und Baryums auf Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (509-515).

Louise, E. et Moutier, F. Toxicologie du mercure-phényle. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1703-1704).

**Lüdke**, H. Zur Spezifität der Antikörper. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **38**, Originale, 1905, (81–100, 209– 219, 320–327, 451–455, 537–541).

Mansfeld, G. Die physiologische Wirkung des Trimethylamin-Aethylenjodids. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, **6**, 1905, (531–542).

Michaelis, L. Die Bindungsgesetze von Toxin und Antitoxin. Berlin, 1905, (1H+62).

Eiweisspräzipitine. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1240-1241, 1392).

Morgenroth, J. Diphtherietoxin. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (177-238).

Neuberg, C. Carcinomfrage. II. Anormale fermentative Vorgange beim Krebs. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (118-119).

Ottolenghi, D. und Mori, N. Die Wirkung des Aethyläthers auf die hämolytischen und bakteriziden Sera. Centralbf. Bakt., Jena, Abt. 1, **38**, Originale, 1905, (338-342, 468-175).

Paltauf, R. Agglutination. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (645-783).

Pettersson, A. Die bakteriziden Leukocytenstoffe und ihre Beziehung zur Immunität. Centralbl. Bakt, Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (123-437, 613-624).

Phisalix, C. Influence de l'émanation du radium sur la toxicité des venins, Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (600-602).

Pick, E. F. and Schwoner, J Diphterie-Antitoxin and dessen Beziclangen zum Toxin. Zs. exper. Path., Berlin, 1, 1905, (98-124).

Raehlmann, E. Trachom. Beitr. Augenheilk., Hamburg, **62**, 1905, (1-81, mit 4 Taf.).

Rehns, J. et Salmon, P. Traitement du cancer cutané par le radium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1723-1725).

Rubow, V. Leeithingehalt des Herzens und der Nieren unter normalen Verhältnissen, im Hungerzustande und bei der fettigen Degeneration. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905. (173-201).

Sachs, H. Komplementoide, Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (125–129).

Schiff-Giorgini, R. Tuberkelkrankheit des Oelbaumes. *l.c.*, Abt. 2, 15, 1905, (200-211).

Sieber, N. Die bakterienfeindlichen Stoffe des Blutfibrins. *l.c.*, Abt. 1, **38**, Originale, 1905, (571-581).

Spiethoff, B. Vorkommen von Albumosen im tuberkulösen Käse. Zentrafbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (481 - 483).

Totsuka, K. Bacterium coli. Zs. Hyg., Leipzig, 45, 1903, (115-124).

Trillat, A. Propriétés antiseptiques de certaines fumées et leur utilisation. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (797–799).

Uhlenhuth, P. Das biologische Verfahren zur Erkennung und Unterscheidung von Menschen- und Tierblut, sowie anderer Eiweisssubstanzen. Jena, 1905, (VIII+152).

Van Calcar, R. P. Diphteriegift. Eine neue Methode zum Nachweis der Toxone. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1028-1031).

Vandevelde, A. J. J. Bestimmung der Giftigkeit von Alkoholen und Essenzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1060–1070).

Verney, L. Les facteurs de l'immunité. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, 4847-803).

Vincent, E. Tétanos et quinine. Ann. Inst. Pasteur. Paris, **18**, 1904, (748-760).

Wagschal, F. Giftigkeit der Blausäure-Dämpfe. Diss. Würzburg, 1903, 33.

Wassermann, A. Antitoxische Sera, [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen, 4.] Jena, 1904, [452–490].

Wassermann, A. und Ostertag, R. Polyvalente (multipartiale) Sera mit besonderer Berücksichtigung der Immunität gegenüber den Erregern der Schweineseuche. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (416-427).

Wender, N. Die Seitenkettentheorie und die Enzymwirkungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (605-607).

Wetzel, A. Zur Frage des toxischen Eiweisszerfalls beim Carcinom. Diss. Tübingen, 1904, 19).

Wolff, H. Eiweisszerfall in einem Mammacarcinom unter dem Einfluss von Radium. Zs. Krebsforschg, Jena, 2, 1904, [265-266].

l.e., 3, 1905, 91-105).

Zangger, H. Funktionen des Kolloidzustandes bei lumunkörperreaktionen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 36, Referate, 1905, 161-168, 225-242).

#### ERRATA

### IN FOURTH ANNUAL ISSUE.

Pt. 1, p. xi, l. 4, for 1905 read 1904; l. 5, for 1904 read 1903.

P. 830 between lines 7 and 8 from top of first column insert DIAMINE  $C_{14}H_{16}N_2$  and between lines 17 and 18 insert DIAMINE  $C_{n}H_{2n-14}N_2$ .

#### IN FIFTH ANNUAL ISSUE.

P. 209, entry 29583 and p. 536, l. 9 for Schwefelkohle read Schwelkohle.

P. 229, catry 29999, p. 536 l. 19 and p. 629 l. I, for Schwefelkohle read Schweelkohle.

P. 705, transfer the entry under Maleic Acid to page 711 second column line 30.

P. 744 Maleic semial-dehyde should be indexed under 1420. Chloromalonic aldehyde should be indexed under 1410.

P. 748 second column. Transfer the first 15 lines to p. 716 between lines 8 and 7 from bottom of second column.

 $P.\ 763,\ to\ Phenylthiolbenzylacetylaceton\ and\ Amylthiolbenzylbenzoylaceton\ add\ a\ terminal\ letter\ e.$ 

P. 761 first column. Delete lines 7 to 9 from bottom and transfer lines 1 to 6 from bottom to the end of page 762.

 $P.\,793\,l.\,4\,from\,bottom\,for\,$  Dihydromethylpinylamineread Dihydrodimethylpinylamine.

P. 827 for Cinenic acid read Cineolic acid.

P. 849 delete lines 5 and 6 from bottom of second column.

P. 877 l. 2 from bottom for Diphenylsilicon read Diphenylsilicone.

P. 900 L. 6 for Diacetylleneoprune read Diacetylleucoprune.

# LIST OF JOURNALS WITH ABBREVIATED TITLES.

Abh. Didakt. Natw., Berlin	Abhandlungen zur Didaktik und Philosophie der Naturwissenschaft. Hrsg. v. F. Poske, A. Höfles und E. Grimsehl. Berlin. [zwanglos.]	— Ger,
Acetylen, Hallc	Acetylen iu Wissenschaft und Industrie. Zeitschrift des deutschen Acetylenvereins, hrsg. v. Altschul u. Scheel. Halle. [½ monatl.]	6 Ger.
Aerztl. Monatschr., Leipzig	Aerztliche Monatsschrift, hrsg. v. Dornblüth, Leipzig, [monatl.]	9 Ger.
Alkoholfreie. Ind., Dresden [Halle]	Alkoholfreie Industrie. Zentralblatt für die Herstellung und den Vertrieb von alkoholfreien Getränken Hrsg. v. E. Luhmann. Dresden. [1] monatl.]	— Ger.
Allatorv. L., Budapest	Állatorvosi Lapok, Budapest. [Veterinärische Blätter, Budapest.]	— Hun.
Allg. Anz. Brau., Mann- heim	Allgemeiner Anzeiger für Brauereien, Malzereien und Hopfenbau, hrsg. v. Bahrmann. Mannheim. [½ wöch.]	15 Ger.
Allg. Brauerztg, Nürnberg	Allgemeine Brauer- und Hopfen-Zeitung. Nürnberg. [tägl.]	I9 Ger.
$m{Allg.Chem}m{Z}tg, Apolda~[L"u-beck]$	Allgemeine Chemiker-Zeitung (früher: Süddeutsche Chemiker-Zeitung). Zeitschrift für die gesamten wirtschaftlichen und wissenschaftlichen Interessen der chemischen Industrie. Red. v. W. Lohmann. Apolda. [wöch.]	— Ger.
Allg. Fischereiztg, München	Allgemeine Fischerei-Zeitung, red. v. Hofer u. Weigelt. München. [½ monatl.]	24 Ger.
Allg, Forstztg, Frankfurt a. M.	Allgemeine Forst- und Jagd-Zeitung, hrsg. v. Lorey. Frankfurt a. M. [monatl.] Nebst Supplement: Jahres- bericht über Veröffentlichungen und wichtigere Ereignisse im Gebiete des Forstwesens etc.	25 Ger.
Allg. MolkZtg, Stuttgart	Allgemeine Molkerei-Zeitung, red. v. Roth. Stuttgart. [wöch.]	30 Ger.
(D-7195)		4 E

Allg. Phot <b>Z</b> tg, Halle	Allgemeine Photographen-Zeitung, hrsg. v. Emmerich. Halle. [wöch.] Nebst Beil.: Motivenschatz und Technische Rundschau.	<b>3</b> 1 Ger.
Allg. <b>Z</b> s. Psychiatrie, Ber- lin	Allgemeine Zeitschrift für Psychiatrie und psychisch-gerichtliche Medicin. Berlin. [8 H. jährl.]	35 Ger.
Allm. Sv. Läkartidn., Stock- holm.	Allmänna Svenska Läkartidningen. Organ för Allmänna Svenska Läkarföreningen. Stockholm. Svo.	- Swe.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md.	American Chemical Journal, (Johns Hopkins University), Baltimore, Md.	12 U.S.
Amer. Geol. Minneapolis, Minn.	American Geologist, Minneapolis, Minnesota.	13 U.S.
Amer. J. Sci., New Haven, Conn.	American Journal of Science, New Haven, Conn.	19 U.S.
Amsterdam, Chem. Weekbl	Chemisch Weekblad, Orgaan van de Nederlands'che Chemische Vereeni- ging. Amsterdam.	— Hol.
Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.	Proceedings of the Sections of Sciences, Koninklijke Akademie van Weten- schappen, Amsterdam. Svo.	3 Hol.
Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.	Verslagen der Vergaderingen van de Wis- en Natuurkundige Afdeeling der Kouinklijke Akademie van Wetenschappen, Amsterdam. 8vo.	7 Hol.
Ann. chim. analyt., Paris	Annales de chimie analytique appliquée à l'industrie, à l'agricult., à la phar- mac, et à la biologie (fusionnées avec la Revue de chimie analytique). Dir. Crinon. Paris. [bi-meusuel.]	43 Fr.
Ann. chim. phys., Paris	Annales de chimie et de physique. Réd. MM. Berthelot, Friedel, Mascart, Moissau. Paris. [mensuel.]	44 Fr.
Ann. Gew., Berlin	Annalen für Gewerbe und Bauwesen, hrsg. v. Glaser. Berlin. [½ monatl.]	42 Ger.
Ann. Inst. agron., Paris	Anuales de l'Institut national agrono- mique Paris. [mensuel.]	59 Fr.
Ann. Inst. colon., Marscille	Annales de l'Institut botanico-géologique colonial. Marseille. Dir. Heckel. [irrégul.]	58 Fr.
Ann. Inst. Pasteur, Paris	Annales de l'Institut Pasteur. Dir. Du- claux, Paris. [mensuel.]	60 Fr.
Ann. Natphilos., Leipzig	Annalen der Naturphilosophie. Leip- zig.	1285 Ger.
Ann. Physik, Leipzig	Annalen der Physik, hrsg. v. Drude Leipzig. [monatl.]	44 Ger.
A poth <b>Z</b> tg, Berlin	Apothekerzeitung, Organ des deut- schen Apotheker-Vereins, Berlin, [1] wöch,] Nebst Beibl.: Repertorium der Pharmacie,	50 Ger.

Arch. Anat. Physiol., Leip-	Archiv für Anatomie und Physiologie, hrsg. v. His und Engelmann. Leipzig. 1. Anatomische Abtheilung n. d. T.: Archiv für Anatomie und Entwicklungsgeschichte, hrsg. v. His. 2. Physiologische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Physiologie, hrsg. v. Eugelmann. [jede Abth. 2 monatl.]	52 Ger.
Arch, exper. Path., Leipzig	Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie, red. v. Naunyn u. Schmiedeberg. Leipzig. [9–12 H. jährl.]	61 Ger.
Arch. Feuerschutz, Leipzig	Archiv für Feuerschutz, Rettungs- und Feuerlöschwesen. Leipzig, [½ monatl.]	62 Ger.
Arch. ges. Physiol., Bonn	Archiv für die gesammte Physiologie des Menschen und der Thiere, hrsg. v. Pflüger. Bonn. [48 H. jährl.]	63 Ger.
Arch. Hyg., München	Archiv für Hygiene, hrsg. v. Buchner etc. München. [8 H. jährl.]	69 Ger.
Areh. Java Suiker., Soera- baia	Archief voor de Java-Suikerindustrie, Soerabaia, 8vo.	9 Hol.
Arch. Kinderheilk., Stutt- gart	Archiv für Kinderheilkunde, hrsg. v. Baginsky u. Monti. Stuttgart. [monatl.]	70 Ger.
Arch. Math. Natuw., Kristiania	Archiv for Mathematik og Naturvidens- kab, Kristiania.	3 Nor.
Arch. Pharm., Berlin	Archiv der Pharmacie, hrsg. vom deutschen Apotheker-Verein. Berlin. [monatl.]	81 Ger.
Arch. Phot., Genère	Archives de Photographie et Photo- Revue Swisse. Revue generale des arts et des sciences se rattachant à la photographie. Publication mensuelle illustrée. Jules Philippe, directeur. gr. 8vo. Genève.	— Swi,
Arch. Post, Berlin	Archiv für Post und Telegraphie, hrsg. im Auftrag des Reichs-Postamts. Berlin. [½ monatl.]	84 Ger.
$Arch.\ Protistenkunde, Jena$	Archiv für Protistenkunde, hrsg. v. F. Schaudium. Jena.	1284 Ger.
Arch. Sci. Phys., Genère	Archives des sciences physiques et naturelles. Genève, Lausanne et Paris. 8vo.	10 Swi.
Arch, Verdauungskrankla, Berlin	Archiv für Verdauungskrankheiten mit Einschluss der Stoffwechselpathologie und der Diätetik, krsg. v. Boas. Ber- [in. [4] jahrl.]	89 Ger.
Ark. Kemi., Stockholm	Arkiv för kemi, mineralogi och geologi utgifvet af K. Svenska. Vetenskaps- akademien i Stockholm. 8vo.	Swe.
Artiller. Žurn., St. Peter- burg	Артиллерійскій журналъ. СПетербургъ [Journal d'Artillerie. St Pétersbourg].	6 Rus.
(D-7195)	1	4 E 2

Astr. Nachr., Kiel	Astronomische Nachrichten, hrsg. v. Kreutz. Kiel, Hamburg. [72 Nrn jährl.]	94 Ger.
Astroph. $J$ ., Chicago, Ill	Astrophysical Journal. (University of Chicago), Chicago, Ill.	27 U.S.
Atel. Phot., Halle	Das Atelier des Photographen, red. v. Miethe. Halle. [monatl.] Nebst Beibl.: Photographische Chronik. [wöch.]	95 Ger.
Aus d. Heimat, Stuttgart	Aus der Heimat. Organ des deutschen Lehrer - Vereins für Naturkunde, Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage: Schriften des deutschen Lehrervereins für Naturkunde. [jährl.]	100 Ger.
Aus d. Natur, Stuttgart	Aus der Natur, Zeitschrift für alle Natur- freunde. Hrsg. v. W. Schoenichen. Stuttgart. [½ monatl.]	— Ger.
Bagneres de Bigorre, Bul. soc. Ramond	Bulletin de la société Ramond. Ba- gnères de Bigorre (Hautes-Pyrénées) Toulouse. [trimestr.]	159 Fr.
Balneol. Centralzty, Berlin	Balneologische Ceutralzeitung, Organ des Allgemeinen Deutschen Bäderver- bandes und des Schwarzwaldbäder- tags, hrsg. v. P. Meissner. Berlin. [wöch.]	1257 Ger.
Basel, Verh. Natf. Ges	Verhandlungen der naturforschenden Gesellschaft in Basel. Svo. Basel.	II Swi.
Baumaterialienk., Stuttgart	Baumaterialien-Kunde. Stuttgart. [1/2] monatl.]	114 Ger.
Bauzeichner, Lübeck	Der Bauzeichner. Illustrierte Fachzeit- schrift. Lübeck. [36 No. jährl.]	— Ger.
Bayr. IndBl., München	Bayrisches Industrie-und Gewerbeblatt, hrsg. v. Ausschuss des polytechnischen Vereins München. München. [wöch.]	119 Ger.
Beitr. chem. Physiol., Braunschweig	Beiträge zur chemischen Physiologie und Pathologie. Zeitschrift für die gesammte Biochemie, hrsg. von F. Hofmeister. Braunschweig. [zwang- los.]	1258 Ger.
Beitr. exper. Ther., Berlin	Beiträge zur experimentellen Therapie, hrsg. v. Behring. Berlin. [jährl.]	125 Ger.
Beitr, Geophysik, Leipzig	Beiträge zur Geophysik, hrsg. v. Gerland Leipzig. [1-2 H. jährl.]	129 Ger.
Beitr. kiln. Chir., Tübingen	Beiträge zur klinischen Chirurgie, red. v. Bruns. Tübingen. [7-841. jährl.]	132 Ger.
Ber. Landw. Ostafrika. Heidelberg	Berichte über Land- und Forstwirtschaft in Deutsch-Ostafrika, Hrsg. v. Kais, Gouvernement Dar-es-Salâm, Heidel- berg, [zwangl.]	1316 Ger.
Ber. Vers. oberrhein. geol. Ver. Stuttgart	Berichte über die Versammlungen des oberheinischen geologischen Vereins. Stuttgart. [zwangl.]	— Ger.

Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt	Bericht über die Versammlung des sächsischen Forstvereins, Thurandt, [jährl.]	147 Ger.
Bergbau, Gelsenkirchen	Der Bergbau. Bergmännische Wochen- schrift. Gelsenkirchen. [wöch.]	149 Ger.
Bergm. Rdsch. Kattowitz	Berg- und hüttenmännische Rundschau. Organ für die Interessen des Berg- baues, Hüttenbetriebes etc. Sehriftl. C. Hgner. Kattowitz. [½ monatl.]	— Ger.
Bergm. <b>Z</b> tg, Leipzig	Berg- und hüttenmännische Zeitung, red. v. Köhler u. Schnabel. Leipzig. [wöch.] Nebst Litteratur-Bl.	150 Ger.
Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol.	University of California Publications. Physiology. Berkeley, Cal.	558 U.S.
Berlin, Arb. biol. Abth. Gesundhtsamt	Arbeiten aus der biologischen Abthei- lung für Land- und Forstwirthschaft am kaiserlichen Gesundheitsamte. Berlin. [zwanglos.]	156 Ger.
Berlin, Arb. D. Landw. Ges.	Arbeiten der deutschen Landwirth- schafts-Gesellschaft, Berlin, [jährl, in zwangl, H.]	159 Ger.
Berlin, Arb. pharm. Inst	Arbeiten aus dem pharmazeutischen Institut der Universität Berlin, Hrsg. v. H. Thoms. Berlin, [unbestimmt.]	— Ger.
Berlin, Ber. D. bot. Ges	Berichte der deutschen botanischen Gesellschaft. Berlin. [monatl.]	164 Ger.
Berlin, Ber. D. chem. Ges.	Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. Berlin. [20 II. jährl.]	165 Ger.
Berlin, Ber. D. pharm. Ges.	Berichte der deutschen pharmaceutischen Gesellschaft. Berlin. [10 H. jährl.]	166 Ger.
Berlin, Jahrb. D. Landw. Ges.	Jahrbuch der deutschen Landwirth- schafts-Gesellschaft. Berlin. [jährl.]	170 Ger.
Berlin, Jahrb. Versuchs- anst. Brau.	Jahrbuch der Versuchs- und Lehranstalt für Brauerei in Berlin, red. v. Win- disch Berlin. [jähr.]	172 Ger.
Berlin, Mitt. Material präfgs- amt.	Mitteilungen aus dem Kgl. Material prüfungsamt zu Berlin. Red. v. Martens. Berlin. [6–8 H. jährl.]	— Ger.
Berlin, Mitt. Prüfungsanst. Wasserversorg.	Mittheilungen aus der Kgl. Prüfungsan- stalt für Wasserversorgung und Ab- wässerbeseitigung zu Berlin. Hrsg. v. A. Schmidtmann und Carl Günther. Berlin. [zwangl.]	1318 Ger
Berlin, Mitt. Ver. Moor- kultur	Mittheilungen des Vereins zur Förderung der Moorkultur im deutschen Reiche. Berlin. [½ monatl.]	178 Ger.
Berlin, Sitzber. Ak. Wiss.	Sitzungsberichte der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften. Berlin. [wöch.]	182 Ger.
Berlin, Sitzber. Ges. natf. Freunde	Sitzungsberichte der Gesellschaft natur- forschender Freunde zu Berlin. Ber- lin. [jährl, in zwangl, H.]	183 Ger.

Berlin, Verh. D. Ges. Chir.	Verhandlungen der deutschen Gesell- schaft für Chirurgie. Berlin. [jähr.]	IS5 Ger.
Berlin, Verh. D. physik. Ges.	Verhandlungen der deutschen physikali- schen Gesellschaft. Leipzig. [½ monatl.]	18 <b>6</b> Ger
Berlin, Verh. Ver. Ge- werbil.	Verhandlungen des Vereins zur Beförde- rung des Gewerbfleisses. Berlin. [10 H. jährl.]	190 Ger.
Berlin, Veröff. Hufeland. Ges. Vortr.	Veröffentlichungen der Hufelandischen Gesellschaft in Berlin. Vorträge. Berlin. [jährl.]	194 Ger.
Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst.	Wissenschaftliche Abhandlungen der Physikalisch-technischen Reichsan- stalt. Berlin. [zwanglos.]	198 Ger.
Berlin, Zs. D. geol. Ges	Zeitschrift der deutschen geologischen Gesellschaft. Berlin. [½ jährl.]	199 Ger.
Berlin, Zs. Ver. D. Ing	Zeitschrift des Vereins deutscher Ingenieure. Berlin. [wöch.]	202 Ger.
Berlin, Zs. Ver. D. Zucker- ind.	Zeitschrift des Vereins der deutschen Zuckerindustrie, red. v. Alexander Herzfeld. Berlin.	1294 Ger.
Berliner klin. Wochenschr.	Berliner klinische Wochenschrift, red. v. Ewald u. Posner. Berlin. [wöch.]	209 Ger.
Berliner Klinik	Berliner Klinik. Sammlung klinischer Vorträge. Berlin. [16 II. jähl.]	210 Ger.
Berliner Moll: Ztg	Berliner Molkerei Zeitung, hrsg. v. Luessig, Berlin. [wöch.]	212 Ger.
Bern, Mitt. Natf. Ges	Mitteilungen der naturforschenden Gesellschaft in Bern. Bern. 8vo.	15 Swi.
Bierbr., Halle	Der Bierbrauer, red. v. Ehrich, Halle. [12 H. u. 52 Beibl. jährl.]	225 Ger.
Biochem. Centralbl , Leip- zig	Biochemisches Centralblatt, vollständiges Sammelorgan für die Grenzgebiete der Medizin und Chemie. Hrsg. v. C. Oppenheimer. Leipzig. [Zwangl.]	Ger.
Bl. Gerstenbau, Berlin	Blätter für Gersten-, Hopfen- und Kartoffelbau. Monatsschrift, hrsg. v. Delbrück etc. Berlin. [monatl.]	231 Ger.
Bl. Zackerrübenbau, Berlin	Blätter für Zuckerrübenbau, hrsg. v. Hager. [½ monatl.]	235 Ger.
Bologna, Mem. Acc. sc	Memorie dell' Accademia delle scienze dell' Istituto, Bologna.	42 It.
Bonn, SitzBer. Ges. Natk.	Sitzungsberichte der niederrheinischen Gesellschaft für Natur- und Heilkunde zu Bonn. Bonn.	1295 Ger.
Bordeaux, CR. soc. sci. phys. nat.	Comptes-rendus de la société des sciences physiques et naturelles de Bordeaux (Gironde).	
Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat.	Mémoires de la société des sciences physiques et naturelles de Bordeaux (Gironde). [trimestr.]	189 Fr.

Bordeaux, Procverb. sci. phys. nat.	Procès-verbaux de la société des sciences physiques et naturelles de Bordeaux (Gironde).	— Fr.
Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci.	Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences, Boston, Mass.	60 U.S.
Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte	Beihefte zum Botanischen Centralblatt. Referirendes Organ, hrsg. v. Uhlworm u. Kohl. Leipzig. Abt. I. Anatomie, Histologie, etc. Abt. 2. Systematik, Pflanzengeographie, etc. [zwanglos.]	241 Ger.
Bot. Ztg, Leipzig	Botanische Zeitung, red. v. Grf. zu Sohns-Laubach u. Oltmanns Leipzig. [36 II. jährl.]	244 Ger.
Boulder, Univ. Colo. Stud.	The University of Colorado Studies. Boulder, Colo.	572 U.S.
Branntweinbrenner, Tho- maswaldau	Der Branntweinbrenner. Populäre Zeitschrift für das gesamte Brennerei-Gewerbe. Red. v. G. M. Richter. Thomaswaldan. [wöch.]	— Ger.
Braunkohle, Halle	Braunkohle. Zeitschrift für Gewinnung und Verwertung der Braunkohle. Halle.	1366 Ger.
Braunschweigisches Mag	Braunschweigisches Magazin, hrsg. v. Zimmermann. Braunschweig. [monatl]	252 Ger.
Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur	Jahresbericht der schlesischen Gesell- schaft für vaterländische Cultur. [jährl.]	258 Ger.
Breslau, Mitt. landw. Inst.	Mittheilungen der landwirthschaftlichen Institute der kgl. Universität Breslau. Berlin. [zwanglos.]	260 Ger.
Breslau, Zs. LandwKam- mer	Zeitschrift der Landwirthschaftskammer für die Provinz Schlesien. Breslau. [wöch.]	262 Ger.
Brünn, Verh. Natf. Ver	Verhandlungen des Naturforschenden Vereines in Brünn. Brünn. [jährl.].	61 Aus.
Bruxelles, Bul. Acad. roy.	Bulletin de la classe des sciences de l'Académie royale des sciences, des lettres et des beaux arts de Belgique (Bruxelles). [mensuel.]	27 Bel.
Budap. Orv. Ujs., Buda- pest	Budapesti Orvosi Ujság, Budapest. [Budapester Medizinische Zeitung, Budapest.]	— Hun.
Buitenzorg, Bull. Inst. bot.	Bulletin de l'Institut botanique de Buitenzorg, Buitenzorg, 8vo.	17 Hol.
Bull. ass. chimistes, Paris	Bulletin de l'association des chimistes, de sucrerie et de distillerie de France et des colonies. Sec. Dupont. Paris.	. 203 Fr.
Bul. Muséum, Paris	Bulletin du Muséum d'Histoire Naturelle. Paris. [8 numéros par an.]	237 Fr.
Bul, Photoglob., Zürich	Bulletin Photoglob. Zeitschrift für Amateur-Photographie. Hrgbr. Poly- graphisches Institut AG., Zürich. Redaktion: Rudolf Goldlust. Zürich. 4to.	— Swi.

Bul. Soc. Romand, Apicult., Lausanne	Bulletin de la Société Romande d'Api- eulture, Lausanne (Impr. Charles Bretagne, L. Vincent).	— Swi.
Bull. chim. farmac., Milano	Bullettino chimico farmaceutico. Milano.	It
Calcutta, $J.$ As. Soc. Beng.	Journal of the Asiatic Society of Bengal, Calcutta.	9 Ind.
Cambridge, Proc. Phil. Soc.	Proceedings of the Cambridge Philosophical Society, Cambridge.	48 U.K.
Cambridge, Proc. Physiol. Soc.	Proceedings of the Physiological Society, Cambridge.	441 UK.
Čas. Prům. Chem., Prag	Časopis pro Průmysl Chemieký. Organ Společnosti pro Průmysl Chemický v Království Českém. Red. Antonín Nydrle, František Stolba, Josef Burian. Praha. [Zeitschrift für Chemische Industrie. Organ der Ge- sellschaft für Chemische Industrie im Königreiche Böhmen. 10 H. jährl.]	73 Aus.
Cassier's May., New York, N.Y.	Cassier's Magazine, New York, N.Y	87 U.S.
CelluloidInd., Dresden	Die Celluloid-Industrie. Beilage zur Gummi-Zeitung. Dresden. [Monatl.]	1321 Ger.
Centralbl. Accum., Gross- Lichterfelde [früher Westend-Berlin]	Centralblatt für Accumulatoren- Elementen- und Accumobilen-Kunde. Zeitschrift für Wissenschaft und Technik der Primär- und Sekundärtelemente und aller ihrer Anwendungen, hrsg. v. Peters. Gross-Lichterfelde. [½ monatl.]	271 Ger.
Centralbl. Bakt., $oldsymbol{J}$ ena $oldsymbol{\cdot}$ .	Centralblatt für Bakteriologie, Parasitenkunde und Infektionskrankheiten, hrsg. v. O[skar' Uhlworm. Jena. 1. Abth.: Medicinisch hygienisehe Bakteriologie. [I Bd zwangl. ersch. Originale. 2 Bde Referate zu je 26 Nrm jährl.] 2. Abth.: Allgemeine, landwtechnol. etc. Bakteriologie. [2 Bde zu je 26 Nrm jährl.] Jena (G. Fischer).	274 Ger.
Centralbl. Gynak., Leipzig	Centralblatt für Gynäkologie, hrsg. v. Fritsch. Leipzig. [wöch.]	279 Ger.
Centralbl. inn. Med., Leip- zig	Centralblatt für innere Mediein, red. v. Unverricht. Leipzig. [wöch.]	280 Ger.
Centralbl. Krankh. Haru- org., Leipzig	Centralblatt für die Krankheiten der Harn- und Sexual-Organe, hrsg. v. Nitze. Leipzig. [monatl.]	282 Ger.
Centralbl. Kunstdünger Ind., Mannheim	Centralblatt für die gesammte Kunst- dünger-Industrie. Manuheim. [½ monatl.]	283 Ger.
Centralbl. med. Wiss., Berlin	Centralblatt für die medicinischen Wissenschaften, red. v. Bernhardt. Berlin, [wöch.]	284 Ger.
Centrald. Min., Stuttgart	Centralblatt für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer etc. Stuttgart. [½ monatl.]	285 Ger.

Centralbl Papiercerarb- Ind., Berlin	Centralbl. für Papierverarbeitungs- Industrie und Papierhandel. Berlin. [wöch.]	— Ger.
Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen	Centralblatt für Stoffwechsel- und Verdauungskrankheiten, hrsg. v. v. Noorden. Göttingen. [½ monatl.]	289 Ger.
Centralbl. Zuckerind., Magdeburg	Centralblatt für die Zuckerindustrie, red. v. Schallehn. Magdeburg. [wöch.]	293 Ger.
Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sei. Soc.	Journal of the Elisha Mitchell Scientific Society, Chapel Hill, N.C.	88 U.S.
Charité-Ann., Berlin	Charité-Annalen, red. v. Schaper. Ber- lin. [jährl.]	295 Ger.
Chem. and Drug., London	Chemist and Druggist, London	443 U.K.
Chem. Ind., Berlin	Die chemische Industrie, red. v. Witt. Berlin. [½ monatl.]	297 Ger.
Chem. News, London	Chemical News and Journal of Science, London.	58 U.K.
Chem. Novitäten, Leipzig	Chemische Novitäten. Bibliographische Monatsschrift für die neuerscheinende Litteratur auf dem Gebiete der reinen und angewandten Chemie und der chemischen Technologie, Hrsg. v. Gustav Fock. Leipzig. [monatl.]	— Ger.
Chem. pols., Warszawa	Chemik Polski czasopismo poświęcone wszystkim gałęziom chemii teorety- cznej i stosowanej, red. Br. Znatowicz, Warszawa. Svo. [weekly.]	2 Pol.
Chem. Rev. Fettind., Ham- burg	Chemische Revue über die Fett- und Harzindustrie, hrsg. v. L. Allen. Hamburg. [monatl.]	299 Ger.
Chem. Zs., Leipzig	Chemische Zeitschrift, hrsg. von F. B. Ahrens. Leipzig. [½ monatl.]	1263 Ger.
Chem <b>Z</b> tg, Cöthen	Chemikerzeitung. Centralorgan für Chemiker, Techniker etc. Cothen. ½ wöch.] Nebst Supplement; Chemi- sches Repertorium.	301 Ger.
Cosmos, Paris	Cosmos, revue hebdomadaire des sciences et de leurs applications, fondée par M. l'abbé Moigno. Paris.	300 Fr.
Czasop. Lek., Łódź	Czasopismo lekarskie, red. S. Sterling, Łódź. Svo [monthly.]	3 Pol.
D. Aerzteztg, Berlin	Deutsche Aerzte-Zeitung, hrsg. v. Stadelmann. Berlin. [½ monatl.]	316 Ger.
D. Arch. klin. Med., Leipzig	Deutsches Archiv für klinische Medicin, red. v. Ziemssen u. Moritz. – Leipzig. [12-18 II. jährl.]	318 Ger.
D. Cam. Alman., Berlin	Deutscher Camera - Almanach. Ein Jahrbuch für Amateur-Photographen. Hrsg. v. Fritz Loeseler. Berlin. [jährl.]	— Ger.
D. chem. Wochenschr., Ber- lin	Deutsche chemische Wochenschrift, hrsg. v. II. Braun. Berlin. [wöch.]	— Ger.

D. Essigind., Berlin	Die deutsche Essigindustrie. Wochen- schrift, hrsg. v. Institut f. Gährungs- gewerbe in Berlin. Berlin. [wöch.]	333 Ger.
D. Gerberztg, Berlin	. Deutsche Gerber-Zeitung, red. v. Krah- ner. Berlin. [3 Nrn wöch.]	339 Ger.
D landw. Presse, Berlin .	. Deutsche landwirthschaftliche Presse, red. v. Müfler. Berlin. [½ wöch.]	348 Ger.
D. MechZtg, Berlin .	Deutsche Mechaniker-Zeitung. Beiblatt zur Zeitschrift für Instrumenten- kunde. Berlin. [½ monatl.]	1264 Ger.
D. Med. Beamten-Ver. Berlin	Deutscher Medizinal-Beamten-Verein. Berlin. [unbestimmt.]	— Ger
D. med. Presse, Berlin .	Deutsche medicinische Presse, red. v. Birnbaum. Berlin. [½ mouatl.]	351 Ger.
D. MedZtg, Berlin .	Deutsche Medicinal-Zeitung, hrsg. v. Grosser. Berlin. [½ wöch.]	353 Ger.
D. Monatschr. Zahnheilk. Leipzig	Deutsche Monatsschrift für Zahnheil- kunde, red. v. Parreidt. Leipzig. [monatl.]	365 Ger.
D. Phot $oldsymbol{Z}$ tg, $oldsymbol{W}$ eimar .	Deutsche Photographen-Zeitung, hrsg. v. Schwier. Weimar. [wöch.] Nebst Sonderbeilage: Internationale Mu- sterblätter von Portrait-Aufnahmen.	366 Ger.
D. Praxis, Munchen .	Deutsche Praxis, In Verbindung mit dem Centralblatt: "Medicinische Neuigkeiten" hrsg. v. Jankau. Mün- chen. [½ monatl.]	367 Ger.
$D.\ Techn \mathbf{Z}tg,\ Berlin$ .	D 1 D D 1 D D 1 D 1 D 1 D 1 D 1 D 1 D 1	372 Ger.
D. Weinztg, Mainz .	Deutsche Wein-Zeitung, red. v. Gold- schmidt. Mainz. [½ wöch.]	386 Ger.
D. Zuckerind., Berlin .	. Die deutsche Zuckerindustrie, red. v. Hager. Berlin. [wöch.]	392 Ger.
Danzig, Schr. natf. Ges	Schriften der naturforschenden Gesell- schaft in Danzig, Danzig, [zwanglos.]	394 Ger,
Delmagy, Termt, Füz	Délmagyarországi Természettud Füze- tek. [Naturwissenschaftliche Hefte aus Süd-Ungarn.]	4 Hun.
Denver, Bull. Colo. Sci. Soc.	Bulletin of the Colorado Scientific Society, Denver.	132 U.S.
Denver, Proc. Colo. Sci. Soc.	Proceedings of the Colorado Scientific Society, Denver.	134 U.S.
Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci.	Proceedings of the Iowa Academy of Sciences, Des Moines.	137 U.S.
Destillateur, Leipzig .	Der Destillateur und Liqueur-Fabri- kant, [36 II. jährl.]	401 Ger.
$Dinglers\ polyt.\ J., Berlin\ .$	Dinglers polytechnisches Journal, hrsg. v. Pickersgill. Berlin. [wöch.]	403 Ger.
Dresden, SitzBer. Isis .		415 Ger.
Dublin, Sei. Proc. R. Soc	20 2	77 U.K.

Dublin, Sci. Trans. R. Soc.	Scientific Transactions of the Royal Dublin Society, Dublin.	78 U.K.
Echo méd., Lille	Echo médical du nord. Lille	875 Fr.
Eclair. électr., Paris	Eclairage (l') électrique, revue de l'électricité. Paris, [hebdomad.]	321 Fr.
Edinburgh, Proc. R. Soc	Proceedings of the Royal Society of Edinburgh.	96 U.K.
Eis- und Kälte-Ind., Ber- lin	Eis- und Kälte-Industrie, hrsg. v. Schmitz. Berlin. [½ monatl.]	421 Ger.
Electrochimie, Paris	Electrochimie (l'), revue des sciences et de l'industrie. Dir. A. Minet. Paris. [mensuel.]	326 Fr.
Elektr. Tidssk., Kristiania	Elektroteknisk Tidsskrift, Kristiania	9 Nor.
Elektrot. Rdsch., Frank- furt a. M.	Elektrotechnische Rundschau, red. v. Krebs. Frankfurt a. M. [½ mona <b>t</b> l.]	433 Ger.
Elektrot. <b>Z</b> s., Berlin	Elektrotechnische Zeitschrift (Central- blatt für Elektrotechnik), red. v. Kapp u. West. Berlin, München. [wöch.]	434 Ger.
Emden, $J$ ahresber. natf. Ges.	Jahresbericht der naturforschenden Gesellschaft in Emden. Emden. [2 jähr.]	436 Ger.
Ergebn. Physiol., Wiesbaden	Ergebnisse der Physiologie Hrsg. v. L. Asher u. K. Spiro. Wiesbaden. [jährl. 2 Bde.]	— Ger.
Erlangen, SitzBer. physik. Soc.	Sitzungsberichte der physikalisch-medi- cinischen Societät zu Erlangen. Erlangen. [jährl.]	453 <b>]</b> Ger.
Färberztg, Berlin	Färber-Zeitung. Zeitschrift für Färberei, Zeugdruck etc., hrsg. v. Lehne. Berlin. [½ monatl.]	457 Ger.
Farbenztg, Dresden	Farben-Zeitung, red. v. Springer. Dresden-Blasewitz. [½ monatl.]	458 Ger.
Farmacevt, Moskva	Фармацевтъ. Москва [Le Pharma- cien. Moscou].	47 Rus.
Farmacevt. Žurn., St. Peterburg	Фармацевтическій журналь. С Петербургъ [Journal de la phar- macie. StPétersbourg].	49 Rus.
Fischerciztg, Neudamm	Fischerei-Zeitung. Wochenschrift, hrsg. v. Dröscher. Neudamm. [wöch.]	461 Ger.
Flora, Marburg	Flora oder allgemeine botanische Zeitung, hrsg. v. Goebel. Marburg. [6-8 II. jährl.]	463 Ger.
Földt. Int. Éri Jelent., Budapest	A Magyar Kir Földtani Intézet Évi Jelentése, Budapest, [Jahresbericht der Königl. Ungarischen Geologi- schen Anstalt, Budapest.]	22 Hun.
Földt. Közl., Budapest	sche Mittheilungen, Budapest.]	7 Hun.
Fortschr. Med., Berlin	Fortschritte der Medicin, hrsg. v. Eberth u. Goldscheider. Berlin. [wöch.]	469 Ger.

Fotogr. Tidskr., Stockholm	Fotografisk Tidskrift utgifven af Albin Roosval. Organ för Fotografiska Föreningen. Stockholm. 8vo.	8 Swe.
Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver.	Jahresbericht des physikalischen Vereins zu Frankfurt a. M. [jährl.]	477 Ger.
Fühlings landw. <b>Z</b> tg, Stuttgart	Fühlings landwirthschaftliche Zeitung. hrsg. v. Fischer. Stuttgart. [1/2] monatl.]	489 Ger.
Fürdő- es Vizgy. a B.O.C. mellékl., Budapest	Fürdő- és Vizgyogyaszat a Budapesti Orvosi Ujság melléklete, Budapest. [Balneo- und Hydrotherapie. Beilage der Budapester Medizinischen Zei- tung, Budapest.]	— Hun.
Gaea, Leipzig	Gaea, Natur und Leben, hrsg. v. Klein. Leipzig. [monatl.]	492 Ger.
Gasmotorentechnik, Berlin	Die Gasmotorentechnik, Monatsschau, hrsg. v. Neuberg. Berlin.	1291 Ger.
Gaz. cukr., Warszawa	Gazeta cukrownicza, tygodnik poświę- cony sprawom przemysłu cukrowni- czego, red. S. Broniewski, Warszawa, 8vo. [weekly.]	6 Pol.
Gazz. chim. ital., Roma	Gazzetta chimica italiana, Roma	68 It.
Gesundheit, Leipzig	Gesundheit. Hygienische und gesundheitstechnische Zeitschrift, hrsg. v. Brix u. Petruschky. Leipzig. [½] monatl.]	
GesundhtsIng., Munchen	Gesundheits-Ingenieur, hrsg.v. Anklam. München. [½ monatl]	517 Ger.
GewBl. Württemb., Stutt- gart	Gewerbeblatt aus Württemberg, hrsg. v. d. kgl. Centralstelle f. Gewerbe u. Handel. Stuttgart. [wöch.]	519 Ger.
Gewerhl-techn. Rathgeber, Berlin	Gewerblich-technischer Rathgeber, hrsg. von W. Heffter. Berlin. [monatl.]	1268 Ger.
Glückauf, Essen	Glückauf. Berg- und hüttenmännische Wochenschrift, red. v. Engel etc. Essen. [wöch.]	526 Ger.
Göltingen, Nachr. Ges. Wiss.	Nachrichten von der kgl. Gesell- schaft der Wissenschaften zu Göttin- gen. Göttingen. [jährl. in zwangl. H.]	531 Ger.
Gorn. Žurn., St. Peter- burg	Горный журналь. СПетербургь [Journal des mines, StPétersbourg].	54 Rus.
Gummiztg, Dresden	Gummizeitung, red. v. Springer. Dresden-Blascwitz. [wöch.]	538 Ger.
Gyermekgy, az Ovr, Hetilap mellékl., Budapest	Gyermekgyégyászat az "Orvosi Hetilap" Melléklete, Budapest. [Paediatrische Beilage zum Medicinischen Wochen- blatt, Budapest.]	23 Hun.
Gyogyasz., Budapest	Gyógyászat, Budapest. [Heilkunde, Budapest.]	- Hun.
$Gyogysz, K\"ozl., Budapest$	Gyogyszerészé Közlöny, Budapest. Pharmaceutische Mittheilungen, Budapest.]	25 Hun.

Haarlem, Arch. Mus. Teyler.	Archives du Musée Teyler, Haarlem. 8vo.	21 Hol
Haarlem, Arch. Néer!. Sci. Soc. Holl.	Archives Néerlandaises des Sciences exactes et naturelles publiées par la Société Hollandaise des Sciences, Haarlem, 8vo.	22 Hol.
Halle, Nova Acta Leop	Nova Acta academiae eacsar. Leopol- dino-Carolinae naturae curiosorum. Abhandlungen der kaiserl. Leo- poldinisch-Carolinischen deutschen Akademie der Naturforscher, Halle. Leipzig. [jährl. in zwangl. H.]	548 Ger.
Hamburg, $Jahrb$ , $wiss$ , $Anst$ .	Jahrbuch der Hamburgischen wissen- schaftlichen Anstalten. Hamburg. [jährl.] Nebst Beiheften.	553 Ger.
Hamburg, Mitt. Staats- krankenaust.	Mittheilungen aus den Hamburgischen Staatskrankenstalten, red. v. Rumpf. Wissenschaftlicher Theil der Jahr- bücher der Hamburgischen Staats- krankenanstalten. Hamburg. [2-3] H. jährl.]	557 Ger.
Hamburg, Verh. natw. Ver.	Verhandlungen des naturwissenscahft- lichen Vereins in Hamburg-Altona. Hamburg. [jähr.]	559 Ger.
Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres	Handelingen van het Nederlandsch Natuur- en Geneeskundig Congres. 8vo.	26 Hol.
Hannoversche landw. $oldsymbol{Z}$ tg	Hannoversche land- und forstwirth- schaftliche Zeitung. Hannover. [wöch.]	568 Ger.
Heidelberg, Verh. nathist. Ver.	Verhandlungen des naturhistorisch- medicinischen Vereins zu Heidelberg. Heidelberg. [1-2 H. jährl.]	575 Ger <b>.</b>
Heilkunde, Berlin	Die Heilkunde, Monatsschrift für praktische Medicin, hrsg. v. Kossmann u. Weiss. Berlin. [monatl.]	1270 Ger.
Hess. landw. Zs., Darm- stadt	Hessische landwirthschaftliche Zeit- schrift. Darmstadt. [wöch.]	580 Ger.
Himmel u. Erde, Berlin	Himmel und Erde, Illustrirte natur- wissenschaftliche Monatsschrift, red. v. Schwahn. Berlin. [monatl.]	585 Ger.
Hoppe-Seylers <b>Z</b> s. physiol. Chem., Strassburg	Hoppe-Seylers Zeitschrift für physiologische Chemie, hrsg. v. Kossel. Strassburg. [monatl.]	587 Ger.
Hyg. Rdsch., Berlin	Hygienische Rundschau, hrsg. v. Fraenkel etc. Berlin. [½ monatl.]	591 Ger.
Hyqiea, Stockholm	Hygiea. Medicinsk och farmaceutisk månadsskrift utgifven af Svenska Läkare-sällskapet. Stockholm. Svo.	10 Swe.
Ill. landw. Ztg, Berlin	Illustrirte landwirthschaftliche Zeitung (früher "Landwirthschaftliche Thier- zucht"), hrsg. v. Rudloff. Schöne- berg-Berlin. [½ wöch.]	655 Ger.
Innsbruck, Zs. Ferd	77 1 1 10 1 TO 11 1 00	140 Aus.

J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.	Journal of the American Chemical Society, Easton, Pa.	182 U.S.
J. če. polytech., $Paris$	Journal de l'école polytechnique. (Paraît par volume : Paris, [annuel.]	395 Fr.
J. Hygiene, London	The proposed Journal of Hygiene. Dr. J. S. Haldane. London.	171 U.K.
$J$ . Landw., Berlin $\ldots$ $\ldots$	Journal für Landwirthschaft, red. v. Tollens. Berlin. [4 jährl.]	594 Ger.
J. pharm. chim., Paris	Journal de pharmacie et de chimie. Réd. Riche. Paris. [bi-mensuel.]	409 Fr.
$^*J$ . Pharm., Strassburg $\cdots$	Journal der Pharmacie von Elsass-Loth- ringen. Strassburg. [monatl.]	597 Ger.
J. Physic. Chem., New York, N.Y.	Journal of Physical Chemistry. (Cornell University), New York, N.Y.	188 U.S.
$J.$ Physiol., Cambridge $\dots$	The Journal of Physiology, London and Cambridge, 8vo.	177 U.K
$J.$ prakt. Chem., Leipzig $\ldots$	Journal für praktische Chemie, hrsg, v. v. Meyer. Leipzig. [½ monatl.]	598 Ger.
${\it Jahrb. Chem., Braunschweig}$	Jahrbuch der Chemie, hrsg. v. Meyer. Braunschweig. [jährl.]	605 Ger.
Jahrb. Philos., Paderborn	Jahrbuch für Philosophie und spekulative Theologie, Hrsg. v. E. Commer, Paderborn. [4 jährl.]	— Ger.
$Jahrb.\ Phot.,\ Halle$	Jahrbuch für Photographie und Reproduktionstechnik, hrsg. v. Eder. Halle. [jährl.]	615 Ger.
Jaiorh. Radioakt., Leipzig	Jahrbuch der Radioaktivität und Elektronik. Unter besonderer mitwirkung v. H. Becquerel und William Ramsay, hrsg. v. Johannes Stark. Leipzig.	— Ger.
Jahrb, schiğbant, Ges., Berlin	Jahrbuch der schiffbautechnischen Gesellschaft. Berlin. [jährl.]	617 Ger.
Julirb. Urania, Bautzen.	Jahrbuch der Uhrmacher-Verbindung Urania, Bautzen, [mehrjähr.]	— Ger.
Jahrb, wiss. Bot., Leipzig	Jahrbücher für wissenschaftliche Bo- tanik, hrsg. v. Pfeffer u. Strasburger, Leipzig. [4-8 Il. jährl.]	620 Ger.
Jahresber, Ver. Angew. Bot., Berlin	Jahresbericht der Vereinigung der Vertreter der angewandten Botanik. Berlin. [jährl.]	Ger.
Janus, Leyde	Janus, Archives internationales pour l'histoire de la Médecine et la Géographie médicale, Leyde, 8vo.	30 Hol.
$m{J}$ ourn, Chim. Phys., Geneve	Journal de Chimie physique, Electro- chimie, Thermochimie, Radiochimie, Mécanique chimique, Stocchiométrie: Publié par M. Philippe, A. Guye Genève. 8vo.	Swi.
Journ. Suisse Phot., Lausanne	Journal suisse des photographes. Schweizerische Photographenzeitung. Lausanne dto.	54 Swi.

Karlsruhe, Ber. landwbot. Versuchsanst	Bericht über die Thätigkeit der gross- herzoglich badischen landwirthschaft- lich-botanischen Versuchsanstalt zu Karlsruhe, Karlsruhe, [zwanglos.]	678 Ger.
Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw.	Arbeiten der Versuchsstation für Molkereiwesen in Kiel, hrsg. v. Weigmann. Leipzig. [zwangl.]	1272 Ger.
Kirchhoff's techn. Bl., Berlin	Kirchhoff's technische Blätter. [wöch.] Berlin.	1286 Ger.
Kjöbenharn, Medd. Carlsb.	Meddelelser fra Carlsberglaboratoriet, Kjöbenhavn.	13 Den.
Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs.	Oversigt over det kongelige danske Videnskabernes Selskabs Forhand- linger, Kjöbenhavn.	19 Den.
Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr.	Det kongelige danske Videnskabernes Selskabs Skrifter. Naturvidenskabelig og mathematisk Afdeling, Kjöbenhavn.	20 Den,
Königsberg, Bev. landw. Inst.	Berichte des landwirthschaftlichen Institutes der Universität Königsberg. Berlin. [zwanglos.]	699 Ger.
Königsberg, Schr. physik. Ges.	Schriften der physikalisch-ökonomischen Gesellschaft zu Königsberg. [jährl.]	702 Ger.
Kohle u. Erz, Kattowitz.	Kohle und Erz. Technischer Central- anzeiger für Berg-Hütten- und Ma- schinenwesen. Organ des Vereins techn. Bergbeamten Oberschlesiens. Red. v. Köhler. Kattowitz. [½]	— Ger.
Kol. Zs., Berlin	Koloniale Zeitschrift, hisg. v. Wugk. Berlin. ½ monatl.]	706 Ger.
Kosmos, Lwów	Kosmos, czasopismo Polskiego Towa- rzystwa przyrodników im. Kopernika, red. B. Radziszewski, Lwów. Svo. [monthly.]	2I Pol.
Kosmos, Stuttgart	Kosmos. Handweiser für naturfreunde. Hrsg. v. Kosmos. Stuttgart. [monatl.]	— Ger.
Kraków, Bull. Intern. Acad.	Bulletin International de l'Académie des Sciences de Cracovie, classe des Sciences mathématiques et naturelles; red. J. Rostafiński, Cracovie. Svo. [monthly.]	11 Pol.
Kraków, Rozpr. Akad. A.	Rozprawy Wydziału Matematyczno- Przyrodniczego Akademii Umiejęt- ności, Dział A, nauki matematyczno- fizyczne, Krakow. 8vo. [mouthly.]	14 Pol.
Kristiania, Skr. Vid. selsk.	Skrifter udgivne af Videnskabsselskabet i Kristiania.	17 Nor.
Kvistiania, Tekn. Ug	Teknisk Ugeblad, Kristiania	18 Nor.
Kristiania, Tidssk. norsk. Landb.	Tidsskrift for det norske Landbrug, Kristiania.	20 Nor.
Landbote, Preuziau	Der Landbote. Fachzeitschrift für praktische Landwirthe. Prenzlau.  [½ wöch.] Nebst Beilage: Mitthellungen des märkischen Obstbauvereins.	714 Ger.

Landw. Ann., Rostock	Landwirthschaftliche Annalen des mecklenburgischen patriotischen Ver- eins. Rostock. [wöch.]	717 Ger.
Landw. Bl., Speyer	Landwirthschaftliche Blätter, Speyer. $\left[\frac{1}{2}\right]$ monatl.	719 Ger.
Landw. $m{J}$ ahrb., Berlin	Landwirthschaftliche Jahrbücher, hrsg. v. Thiel. Berlin. [2 monatl.] Nebst Ergänzungs-Bänden.	723 Ger,
Landw. <b>J</b> ahrb. Schweiz, Bern.	Landwirtschaftliches Jahrbuch der Schweiz. Bern. 8vo.	58 Swi.
Landw. Versuchstat., Ber. lin	Die landwirthschaftlichen Versuchs-Sta- tionen. Organ für naturwissenschaft- liche Forschungen auf dem Gebiete der Landwirthschaft, hrsg. v. Nobbe. Berlin. [2 monatl.]	725 Ger.
Landw. Wochenbl., Kiel	Landwirthschaftliches Wochenblatt für Schleswig-Holstein. Kiel. [wöch.]	726 Ger.
Landw. Wochenschr., Halle	Landwirthschaftliche Wochenschrift für die Provinz Sachsen. Amtsblatt der Landwirthschaftskammer. Halle. [wöch.]	727 Ger.
Landw. Zs., Strassburg	Landwirthschaftliche Zeitschrift für Elsass-Lothringen, Strassburg, [wöch.]	730 Ger.
Landw. <b>Z</b> tg, Berlin- Halberstadt	Landwirthschaftliche Zeitung für ganz Deutschland, red. v. Briest. Berlin- Halberstadt. [wöch.]	733 Ger.
Laubers Monatshefte Far- ber, Leipzig	Laubers Monatshefte für Färber und Drucker. Leipzig. [monatl.]	737 Ger.
Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat.	Bulletin de la Société vaudoise des sciences naturelles. Lausanne. 8vo,	60 Swi.
Leipzig, Ber. Ges. Wiss	Berichte über die Verhandlungen der kgl. sächsischen Gesellschaft der Wissenschaften, Leipzig, [jährl, in zwangl, H.]	739 Ger.
Leipzig, Mitt. landw. Inst.	Mittheilungen des landwirthschaftlichen Institutes der Universität Leipzig. Berlin. [zwanglos.]	741 Ger,
Leipzig, VierteljSchr. astr. Ges.	Vierteljahrsschrift der astronomischen Gesellschaft, Leipzig, [½ jährl,]	747 Ger.
Leipziger Monatschr. Tex- tilind.	Leipziger Monatsschrift für Textil- industrie, red. v. Martin. Leipzig. [monatl.] Nebst 3 Beiblättern.	754 Ger.
Lemberg, Zhirn, Seke, MatPrirod,-Likarsk,	Zbirnik Sekcii Matematično-t'rírodo- písno-Likarskoj . [Sam- melschrift der Mathematisch-Natur- wissenschaftlich-Ärztlichen Sektion der Sevčenko Gesellschaft der Wissen- schaften in Lemberg.]	170 Aus.
Liebigs Ann. Chem., Leip- zig	J. v. Liebigs Annalen der Chemie, brsg. v. Erlenmeyer etc. Leipzig. [½ monatl.]	757 Ger.
Lille, Bul. Soc. indust	Bulletin de la société industrielle du Nord de la France. Lille (Nord). [trimestr.]	421 Fr.

London, Anal	Analyst (Society of Public Analysts), London.	214 U.K.
London, J. Chem. Soc	Journal of the Chemical Society, London.	225] U.K.
London, J. Inst. Brewing.	Journal of the Federated Institutes of Brewing, London.	217 U.K.
London, J. Soc. Chem. Indust.	Journal of the Society of Chemical Industry, London.	245 U.K.
London, Proc. Chem. Soc	Proceedings of the Chemical Society, London.	256 U.K.
London, Proc. R. Soc	Proceedings of the London Royal Society.	267 U.K.
London, Rep. Brit. Ass	Report of the British Association for the Advancement of Science, Lon- don.	276 U.K.
London, Trans. Faraday Soc.	Transactions of the Faraday Society, London, [to promote the study of electro-chemistry, electrometallurgy, chemical physics, metallography and kindred subjects].	— U.K.
Lund, Univ. Årsskr	Acta Universitatis Lundensis.—Lunds Universitets Års-skrift. Lund. 4to.	14 Swe.
M. Chem. F., Budapest	Magyar Chemiai Folyóirat, Budapest. [Ungarische chemische Zeitschrift, Budapest.]	9 Hun.
M. Orv. Arch. Budapest	Magyar Orvosi Archivum, Budapest. [Archiv der ungarischen Aerzte, Budapest.]	21 Hun.
M. orv. termv. nagygy. évk., Budapest	A magyar orvosok és természetvizsgálók nagygyüléseiuek évkönyvei. [Jahr- buch der Gesammtsitzung der ungarischen Aerzte und Natur- forscher.]	1 Hun.
Madison, Univ. Wis., Bull. Sci.	Bulletin, Science Series. University of Wisconsin. Madison.	207 U.S.
Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc.	Memoirs and Proceedings of the Man- chester Literary and Philosophical So- ciety, Manchester.	302 U.K.
Marburg, SitzBer. Ges. Natw.	Sitzungsberichte der Gesellschaft zur Beförderung der gesammten Natur- wissenschaften in Marburg. Marburg. [zwanglos.]	771 Ger.
Maryland Geol. Surv., Baltimore	Maryland Geological Survey, Baltimore.	219 U.S.
Mathnatw. Ber. Ungarn, Leipzig.	Mathematische und naturwissenschaftliche Berichte aus Ungarn. Leipzig. [jährl.]	Ger.
Mathnatw. Mitt., Stuttgart	Mathematisch – naturwissenschaftliche Mittheilungen, im Auftrage des math- naturwiss. Vereins in Württemberg hrsg. v. Böklen u. Wölffing. Stuttgart. [3 H. jährl.]	777 Ger.
(D-7195	,	4 F

Math. Termt. Ért., Buda- pest	Mathematikai és Természettudományi Értesítő, Budapest. [Mathematiseher und naturwissenschaftlicher Anzeiger, Budapest.]	11 Hun.
Mechanilter, Berlin	Der Mechaniker. Zeitschrift zur Förderung der Präcisions-Mechanik und Optik, sowie verwandter Gebiete, hrsg. v. Harrwitz. Berlin. [½ monatl.]	778 Ger.
Med. Woche, Berlin	Die medieinische Woche. Berlin. [wöeh.]	785 Ger.
Melbourne, Proc. R. Soc. Vict.	Proceedings of the Royal Society of Victoria. Melbourne.	9 Vic.
Messina, Atti Acc. Peloritana	Atti dell' Aceademia Peloritana, Messina.	97 It.
Metallwgie, Halle	Metallurgie. Zeitschrift für die gesamte metallurgische Technik: Auf berei- tung - Metallgewinnung-Metallverwer- tung unter Ausschluss des Eisen- hüttenwesens. Hrsg. v. W. Borchers. Halle. [11 tägig.]	— Ger.
Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate	Memorias de la Sociedad Cientifica "Antonio Alzate." Mexico. 8vo.	— Mex.
Milano, Annuario Soc. Cliim.	Annuario della Società Chimica, Milano.	13 It.
Milano, Rend. Ist. lomb	Rendieouti dell' Istituto lombardo di scienze e lettere, Milano.	106 It.
Milchw. Zentralbl., Leipzig	Milchwissenschaftliches Zentralblatt. (Wissenschaftliche Monatsbeilage der Milch-Zeitung.) Hrsg. v. R. Eichloff. Leipzig. [monatl.]	— Ger.
Milehztg, Leipzig	Mileh-Zeitung, hrsg. v. Ramm. Leipzig. [wöch.]	793 Ger.
Min. Petr. Mitt., Wien	Tsehermaks Mineralogisehe und Petro- graphische Mitteilungen. Herausgeg. v. F[riedrich] Becke. Wien. [2 monatl.]	193 Aus.
Mineralwasser - Fabrikant, Lübeck	Der Mineralwasser-Fabrikant. Organ des allgemeinen Verbandes deutscher Mineralwasser-Fabrikanten. Lübeck.	1365 Ger.
Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig.	Mitteilungen aus der ehemisch-techni- schen Versuchsstation v. Hermann Passow. Leipzig. [zwanglos.]	— Ger.
Mitt. D. Ver. Tonind., Ber- lin	Mitteilungen des deutsehen Vereins für Ton-, Cement- und Kalkindustrie, Berlin.	1370 Ger.
Mitt. Finsens Lysinst. Co- penhagen, Jena.	Mitteilungen aus Finsens medicinske Lysinstitut in Kopenhagen. Jena. [zwanglos.]	— Ge <b>r.</b>
Mitt. ForschArb. Inge- nieuru., Berlin	Mitteilungen über Forschungsarbeiten auf dem Gebiete des Ingenieurwesens, hrsg. vom Vereine deutscher Inge- nieure. Berlin, J. Springer in Komm. [zwanglos.]	1273 Ger.

Mitt. Gesch. Med., Ham- burg	Mitteilungen zur Geschichte der Medizin und der Naturwissenschaften. Hrsg. unter Red. v. W. A. Kahlbaum, M. Neu- berg. K. Sudhoff. [‡ jährl.]	— Ger.
Mitt. milehwirtsch. Ver. Allgäu, Kempten	Mittheilungen des milchwirtschaftlichen Vereins im Allgäu. Kempten. [monatl.]	1313 Ger.
Mitt. Ver. Förd. Lok- Strassenbahnw., Wien	Mitteilungen des Vereines für die Förderung des Lokal- und Strassen- bahnwesens. Wien. [monatl.]	203 Aus.
Molk Ztg, Hildesheim	Molkerei-Zeitung, red. v. Mann. Hildesheim. [wöch.]	814 Ger.
Monatshefte Derm., Ham- burg	Monatshefte für praktische Dermatologie, red. v. Unna u. Taenzer. Hamburg. [½ monatl.] Nebst Ergänzungshef- ten.	826 Ger.
Monatshefte Thierheilk., Stuttgart	Monatshefte für praktische Thierheil- kunde, hrsg. v. Fröhner u. Kitt. Stuttgart. [monatl.]	828 Ger.
Monatschr. Mineralien- sammler, Rochlitz	Monatsschrife für Mineralien-, Gesteins- und Petrefaktensammler. Hrsg. v. R. Zimmermann. Rochlitz i Sa. [monatl.]	Ger.
Monatschr. Wasserheilk., München	Monatsschrift für praktische Wasser- heilkunde und physikalische Heil- methoden, hrsg. v. Krüche. München. [montal.]	825 Ger.
Monit. sci. Quesn., Paris	Moniteur scientifique de Quesn eville. Paris. [mensuel.]	505 Fr.
Motorwagen, Berlin	Der Motorwagen. Organ des mitteleu- ropäischen Motorwagen-Vereins, hrsg. v. Klose. Berlin. [½ monatl.]	830 Ger.
Mülhausen, Bull. Soc. ind	Bulletin de la Société industrielle de Mulhouse. Mülhausen. [monatl.]	831 Ger.
München, Sitzber. Ak. Wiss.	Sitzungsberichte der kgl. bayerischen Akademie der Wissenschaften zu Mün- chen. München. [jährl. in zwangl. H.]	839 Ger.
München, Sitzber. Ges. Morph.	Sitzungsberichte der Gesellschaft für Morphologie und Physiologie in Mün- chen. München. [3 H. jährl.]	840 Ger.
München, Viertel jSchr. bayr. LandwRath.	Vierteljahrsschrift des bayerischen Landwirthschaftsrathes, zugleich Organ der landwirthschaftlichen Lehr- anstalten etc. Bayerns, red. v. May. München. [4 jährl.]	841 Ger.
Münchener med. Wochen- schr.	Münchener medicinische Wochenschrift, red. v. Spatz. München. [wöch.]	847 Ger.
Münster, Jahresber. ProvVer. Wiss.	Jahresbericht des westfalischen Pro- vinzialvereins für Wissenschaft und Kunst. Münster. [jährl.]	850 Ger.
N. Jahrb. Min., Stuttgart	Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer. Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage-Bänden.	854 Ger.
(D-7195)		4 F 2

N. metaph. Rdsch., Lichter- felde	Neue metaphysische Rundschau, hrsg. v. Zillmann. GrLichterfelde. [monatl.]	855 Ger.
Nancy, Bul. soc. sei	Bulletin des séances de la société des sciences de Nancy et de la réunion biologique de Nancy (Meurthe-et- Moselle). [mensuel.]	530 Fr.
Napoli, Atti Acc. sc	Atti dell' Accademia delle scienze fisiche e matematiche, Napoli.	115 It.
Napoli, Rend. Acc. sc	Rendiconti dell' Accademia delle scienze fisiche e matematiche, Napoli.	120 It.
Natur u. Kultur, München.	Natur und Kultur. Zeitschrift für Schule und Leben. Hrsg. v. F. H. Völler. München. [½ monatl.]	— Ger.
Natur u. Offenb., Münster	Natur und Offenbarung. Organ zur Vermittelung zwischen Naturfor- schung und Glauben für Gebildete aller Stande. Münster. [monatl.]	866 Ger.
Natur u. Schule, Leipzig	Natur und Schule. Zeitschrift für den gesammten naturkundlichen Unter- richt aller Schulen. Leipzig und Berlin.	1289 Ger.
Natw. Rdsch., Braun- schweig	Naturwissenschaftliche Rundschau, hrsg. v. Sklarek. Braunschweig. [wöch.]	867 Ger.
Natw. Wochensehr., Jena	Naturwissenschaftliche Wochenschrift, red. v. Potonié. Jena. [wöch.]	868 Ger.
Natw. Zs. Landw., Stutt- gart	Naturwissenschaftliche Zeitschrift für Land- und Forstwirtschaft, hrsg. v. K. v. Tubeuf und L. Hiltner. Stuttgart. [monatl.]	— <u>[</u> Ger.
Ned. Tijdschr. Geneesk., Amsterdam	Nederlandsch Tijdschrift voor Genees- kunde, tevens Orgaan der Neder- landsche Maatschappij ter bevordering van Geneeskunst, Amsterdam, 8vo.	39 Hol.
Neuchatel, Bul. Soc. Sci. Nat.	Bulletin de la Société neuchâteloise des sciences naturelles. Neuchâtel. Svo.	73 Swi.
New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ.	Contributions from the Kent Chemical Laboratory of Yale University, New Haven, Coun.	275 U.S.
New York, N.Y., Ann. Acad. Sci.	Annals of the New York Academy of Sciences, New York, N.Y.	295 U.S.
New York, N.Y., Bull. Torrey Bot. Cl.	Bulletin of the Torrey Botanical Club, New York, N.Y.	302 U.S.
New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ.	Contributions from the Havemeyer Laboratories. Columbia University, New York, N.Y.	308 U.S.
New York, N.Y., Trans. Amer. Inst. Min. Engin.	Transactions of the American Institute of Mining Engineers, New York, N.Y.	3 <b>3</b> 5 U.S.
New York, N.Y., Trans. Amer. Soc. Mech. Engin.	Transactions of the American Society of Mechanical Engineers. New York, N.Y.	580 U.S.
Nowing lek., Poznan	Nowiny lekarskie, red. H. Swięcicki, Poznań. 8vo. [monthły.]	27 Pol.

Nste Erfdgn Prakt, Techn., Wien	Neueste Erfindungen und Erfahrungen auf den Gebieten der praktischen Technik, Elektrotechnik, der Gewerbe, Industrie, Chemie, der Land- und Hauswirtschaft. Herausg. v. Theodor Koller. Wien. [13 H jährl.]	222 Aus.
Nürnberg, Abh. nathist. Ges.	Abhandlungen der naturhistorischen Gesellschaft zu Nürnberg. [zwang- los.]	880 Ger.
Nyt Mag. Naturv., Kris- tiania	Nyt Magazin for Naturvidenskaberne, Kristiania.	24 Nor.
Odont. Bl., Berlin	Odontologische Blätter. Umsehau über den Fortschritt in der Zahnheilkunde. Hrsg. v. H. Albrecht. Berlin. [½ monatl.]	— Ger.
Öst. <b>Z</b> s. BergHüttwes., Wien	Österreichische Zeitschrift für Berg- und Ilüttenwesen. Red. v. Friedrich Toldt und Karl Ritter] v. Ernst. Wien, [wöchentl.]	253 Aus.
Orv. Hetilap, Budapest	Orvosi Hetilap, Budapest. [Medicini- sches Wochenblatt, Budapest.]	27 Hun.
Orvtermt. Ért., Kolozsvar	Kolozsvári Orvos-természettudományi Értesítő. [Kolozsvarer medicinischer und naturwissenschaftlicher Anzei- ger.]	8 Hun.
Papierfabrikant, Berlin	Der Papier-Fabrikant. Zeitschrift für die Papier-, Pappen-, Holz-, Zell- und Strohstoff-Fabrikation. Berlin. [Monats- und Wochenausg.]	— Ge <b>r</b> .
Papierztg, Berlin	Papier-Zeitung, hrsg. v. Hofmann. Berlin. [½ wöch.]	899 Ger.
Paramaribo, Bull. Landb. West-Indie	Bulletin Inspectie van den Landbouw in West Indie, Paramaribo, 8vo.	— Hol.
Paris, Bul. soc. franç, phot.	Bulletin de la société française de photographie. Gér. Cousin. Paris. [bi-mensuel.]	596 Fr.
Paris, CR. Acad. sci	Comptes-rendus hebdomadaires des séances de l'académie des sciences. Paris. [hebdomad.]	612 Fr.
Paris, CR. ass. franç avanc. sci.	Comptes-rendus de l'association fran- çaise pour l'avancement des sciences. Paris. [2 volumes par an.]	613 Fr.
Petroleum, Berlin	Zeitschrift für die gesamten Interessen der Petroleum-Industrie und des Petroleum-Handels, Hrsg. v. P. Sehwarz, Berlin.	— Ger.
Pflanzer, Tanga	Der Pflanzer. Ratgeber für tropische Landwirtschaft unter Mitwirkung des Biologisch-Landwirtschaftl. Instituts Amani hrsg. durch die "Usambara- Post". Tanga. [½ monatl.]	— Ger.
Pharm. Centralhalle, Dresden	Pharmaceutische Centralhalle für Deutschland, hrsg. v. Schneider. Dresden, Berliu. [wöch.]	908 Ger.

Pharm. J., London	Pharmaceutical Journal, London	371 U.K.
Pharm. Weekbl., Amsterdam.	Pharmaceutisch Weekblad voor Nederland, Amsterdam, Svo.	45 Hol.
_	Pharm. Zentralhalle, Dresden. v. Pharm. Centralballe, Dresden.	
$Pharm. \mathbf{Z} tg, Berlin \dots$	Pharmaceutische Zeitung, red. v. Bött- ger. Berlin. [½ wöch.]	910 Ger.
Pharmacia, Kristiania	Pharmacia. Tidsskrift for Kemi og Farmaci. Kristiania. Svo.	— Nor.
Phil. Mag., London	London, Edinburgh, and Dublin Philosophical Magazine, and Journal of Science.	372 U.K.
Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa.	Contributions from the John Harrison Laboratory of Chemistry, University of Pennsylvania, Philadelphia.	363 U.S.
Philadelphia, Pa., <b>J.</b> Frank. Inst.	Journal of the Franklin Institute, Philadelphia, Pa.	369 U.S.
Philos. Jahrb., Fulda	Philosophisches Jahrbuch, hrsg. v. Gutberlet. Fulda. [½ jährl.]	911 Ger.
Phot. Alman., Leipzig	Photographischer Almanack, hrsg. v. L. Herm. Liesegang. Leipzig. [jährl.]	1348 Ger.
Phot. Centralbl., Halle	Photographisches Centralblatt, red. v. Matthies-Masuren u. Schiffner. Halle.  [1/2] monatl.]	915 Ger.
Phot. Chronik, Halle	Photographische Chronik, Beiblatt zum Atelier des Photographen und zur Zeitschrift für Reproduktionstechnik. Halle. W. Knapp. [wöch.]	1276 Ger.
Phot. Ind., Dresden	Die photographische Industrie. Fach- blatt für Fabrikation und Handel sämtlicher photographischer Bedarfs- artikel. Hrsg. v. Geo. Springer. Dresden. [wöeh.]	— Ger.
Phot. Mitt., Berlin	Photographische Mittheilungen, hrsg. v. Vogel. Berlin. [½ monatl.]	916 Ger.
Phot. Rdsch., Italie	Photographische Rundschau, hrsg. v. Neuhauss. Halle. [monatl.]	917 Ger.
Phot. Wochenbl., Berlin	Photographisches Wochenblatt, red. v. Gadicke. Berlin, Leipzig. [wöch.]	918 Ger.
Physic. Rev., New York, N.Y.	Physical Review. (Cornell University); New York, N.Y.	386 U.S.
Physik. Zs., Leipzig	Physikalische Zeitschrift, hrsg. v. Riecke u. Simon. Leipzig. [½ monatl.]	920 Ger.
Pola, Mitt. Geb. Seew	Mitteilungen aus dem Gebiete des Sec- wesens. Herausgegeben vom k. u. k. Marine-Technischen Komitee. Pola. [monat.]	280 Aus.
Pop. Sci. Mon., New York, N.Y.	Popular Science Monthly, New York, N.Y.	392 U.S.
Prag, Abh. Lotos	Abhaudlungen des Deutschen Naturwissenschaftlich-Medizinischen Vereines für Böhmen "Lotos." Prag. [zwanglos.]	284 Aus.

Prag, Ber. VersStat. Zuck- Ind.	Bericht der Versuchsstation für Zucker- Industrie in Prag. [jährlich]	- Aus.
Prag, Rozpr. České Alt. Frant. Jos.	Rozpravy České Akademie Císaře Františka Josefa pro Vědy, Slovesnost' a Umění. Praha. [Abhandlungen der Tschechischen Kaiser Franz Josefs- Akademie für Wissenschaft, Literatur und Kunst.] [zwanglos]	302 Aus.
Prag, SitzBer. Lotos	Sitzungsbericht des Deutschen Natur- wissenschaftlich-Medizinischen Ver- eines für Böhmen "Lotos" in Prag. Prag. [jährl.]	306 Aus.
Prag, Věstn. Česke Spol. Nauk	Věstník Královské České Společnosti Náuk, Třída Mathematicko-Příro- dovědecká. Praha.	313 Aus.
Prakt. MaschConstr., Leip-	Der praktische Maschinen-Constructeur, hrsg. v. Uhlaud. Leipzig. [½ monatl.]	932 Ger.
Proc. Amer. Ass. Adv. Sci. Washington, D.C.	Proceedings of the American Association for the Advancement of Science, Washington; D.C.	138 U.S.
Prometheus, Berlin	Prometheus. Illustrirte Wochenschrift über die Fortschritte in Gewerbe, In- dustrie und Wissenschaft, hrsg. v. Witt. Berlin. [wöch.]	938 Ger.
Protok. Dampfkesselüber- wach. Ver., Hamburg	Protokoll der Delegirten- und Ingenieur- Versammlung des internationalen Verbandes der Dampfkessel-Über- wachungs Vereine, Hamburg, [jährl.]	Ger.
Przegl. lek., Kraków	Przegląd lekarski, red. A. Kwaśnicki, Kraków, 4to [weekly.]	43 Pol.
Rec. Trav. Bot. Neerl., Nijmegen	Recueil des travaux botaniques Néer- landais, publié par la Société Botani- ques Néerlandaise. Nimegne (Mac- donald). 8vo.	— Ноі.
Rec. Trav. chim., Leiden	Recueil des Travaux chimiques des Pays- Bas et de la Belgique, Leiden. 8vo.	47 Hol.
Regensburg, Ber. natw. Ver.	Berichte des naturwissenshaftlichen (früher zoologisch-mineralogischen) Vereins zu Regensburg, (Forts. des Correspondenzblattes.) Regensburg, [2 jähr.]	949 Ger.
Regensburg, Denkschr. bot. Ges.	Denkschriften der kgl. botanischen Gesellschaft in Regensburg. Regens- burg. [unbestimmt.]	— Ger.
Rennes, Bul. soc. sci. méd.	Bulletin de la société scientifique et médicale de l'Ouest. Rennes (Îlle-et- Vilaine. [trimestr.]	658 Fr.
Rep. Austr. Ass., Dunedin	Report of the Australasian Association for the Advancement of Science, Dunedin.	— N.Z.
Rev. Electr., Lausanne	Revue de l'électricité appliquée à l'in- dustrie, l'éclairage, etc. Lausanne. 4to.	Swi.

Rev. gén. sci., Paris	Revue générale des sciences pures et appliquées. Dir. L. Olivier. Paris. [bi-mensuel.]	693 Fr.
Rev. pharm., Gand	Revue pharmaceutique. Organe de l'Union pharmaceutique des Flandres et du cercle pharmaceutique du Hainaut. (Gand). [mensuel.]	152 Bel.
Rev. Suisse Phot., Genève	Revue suisse de Photographie. Genève et Paris. 8vo.	82 Swi.
Riv. ligure sc. lett. ar., Genova	Rivista ligure di scienze, lettere ed arti, organo della Società di letture e con- versazioni scientifiche, Genova.	169 It.
Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei	Memorie dell' Accademia pontificia dei Nuovi Lincei, Roma.	1204 It.
Roma, Rend. Acc. Lincei	Rendiconti della R. Accademia dei Lincei, Roma.	209 It.
Roma, Rend. Soc. chim.	Rendiconti della Società chimica di Roma.	— It.
Rostock, Sitzber. natj. Ges.	Sitzungsberichte der naturforschenden Gesellschaft zu Rostock. Anhang zum Archiv des Vereins der Freunde der Naturgeschichte in Mecklenburg. Rostock.	1293 Ger.
Rotterdam, Verh. Bat. Gen.	Verhandelingen van het Bataafsch Genootschap der proefondervindelijke wijsbegeerte te Rotterdam. Rotter- dam. 4to.	48 Hol.
Sächs. landır. <b>Z</b> s., Dresden	Sächsische landwirthschaftliche Zeitschrift, hrsg. v. v. Langsdorff. Dresden. [wöch.]	961 Ger.
St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obsc.	Журнатъ русскаго физико-химиче- скаго Общества. СИетербургъ [Journal de la Société physico- chimique russe. StPétersbourg].	297 Rus.
Samml. chem. Vortr., Stutt- gart	Sammlung chemischer und chemisch- technischer Vorträge, hrsg. v. Ahrens. Stuttgart. [monatl.]	970 Ger.
Shorn. Klin., Prag	Sborník Klinický. Časopis pro Pěstování Vědy Lékařské Red. J. Thomayer, E. Maixner, K. Maydl. Praha. [Klinisches Magazin. Zeitschrift für ärztliche Wissenschaft.] [10 H. jährl.]	344 Aus.
Seh. Mines Q., New York, N.Y.	School of Mines Quarterly. Columbia University, New York, N.Y.	425 U.S.
Schiffbau, Berlin	Schiffbau. Berlin. [1/2 monatl.]	982 Ger.
Schillings J. Gasbeleucht., München	Schillings Journal für Gasbeleuchtung und verwandte Beleuchtungsarten, sowie für Wasserversorgung, hrsg. v. Bunte. München. [wöch.]	983 Ger.
Schmidts Jahrb. ges. Mcd., Leipzig	Schmidts Jahrbücher der in- und ausländischen gesammten Medicin, red. v. Möbins u. Dippe. Leipzig. [referirend, monatl.]	991 Ger.

Schneeberg, Mitt. wiss. Ver.	Mittheilungen des wissenschaftlichen Vereins (vormals naturweiss, Vereins) für Schneeberg und Umgegend, Schneeberg, [zwanglos.]	992 Ger.
Schwäb. Bierbr., Ulm	Der schwäbische Bierbrauer. Ulm. [wöch.]	997 Ger.
SchweizArch. Thierheilk., Zürich	Schweizer-Archiv für Thierheilkunde. Zürich. Svo.	85 Swi.
Schweiz. Milchztg, Schaff- hausen	Schweizerische Milchzeitung und land- wirtschaftliche Umschau. Schaff- hausen. Fol.	100 Swi.
Schweiz. Wochenschr., Chem., Zürich	Schweizerische Wochenschrift für Chemie und Pharmacie, Journal suisse de chimie et de pharmacie. Zürich. Svo.	104 Swi.
Sci. Amer., New York, N.Y.	Scientific American, New York, N.Y	426 U.S.
Sci. Amer. Sup., New York, N.Y.	Scientific American Supplement, New York, N.Y.	427 U.S.
Sei. Prat., Vevey	La science pratique. Journal mensuel de Procedés et Recettes modernes. Vevey. 4to.	109 Swi.
Science, New, York, N.Y.	Science, New York, N.Y	429 U.S.
Seifenfabr., Berlin	Der Seifenfabrikant, hrsg. v. Deite. Berlin. [wöch.]	1000 Ger.
Seifens <b>Z</b> tg, Augsburg	Seifensieder-Zeitung, Augsburg, [wöch.] Nebst Beibl.: Chemische Mittheilungen und Handelsblatt.	1001 Ger.
Skand. Arch Physiol., Leipzig	Skandinavisches Archiv für Physiologie, hrsg. v. Tigerstedt. Leipzig. [monatl.]	1005 Ger.
Skioptikon, Leipzig	Skioptikon. Illustrierte Vierteljahrs- schrift für alle zweige der Projections- kunst. Red. v. Berghoff, Leipzig. [4 jährl.]	— Ger.
Stahl u. Eisen, Düsseldorf	Stahl und Eisen. Zeitschrift für das deutsche Eisenhüttenwesen, red. v. Schrödter u. Beumer. Düsseldorf.	1010 Ger.
Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau	Statisches Jahrbuch deutscher Städte. Hrsg. v. M. Neafe. Breslau. [jährl.]	- Ger.
Stein u. Mörtel, Berlin	Stein und Mörtel. Zeitschrift für die Interessen der Thonindustrie, insbesondere für die Fabrikation von Ziegeln, Kalk, Cement etc. Berlin, [½ monatl.]	1013 Ger.
Stockholm, Jernk. Ann	Jern-kontorets Annaler. Ny serie. Tidskrift för svenska bergshandte- ringen. Stockholm. 8vo.	25 Swe.
Stockholm, VetAk. Årsbok.	Kungl. Svenska Vetenskaps-Akademicus Årsbok. Stockholm. 8vo.	— Ŝwe.
Stockholm, VetAk. Handl.	Kongl. Svenska Vetenskaps-Akademiens Handlingar. Stockholm. 4to.	40 Swe.

Strassburg, Monatsber, Ges. Wiss.	Monatsbericht der Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften, des Ackerbaues und der Künste im Un- terelsass. Bulletins mensuels de la Société des sciences, agriculture et arts de la Basse-Alsace. Strassburg. [2 monatl.]	1020 Ger.
Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk.	Jahreshefte des Vereins für vaterländische Naturkunde in Württemberg. Stuttgart. [jährl.]	1021 Ger.
Stuttgart, Med. Corr. Bl. arztl, Landesver.	Medicinisches Correspondenzblatt des württembergischen aerztlichen Lan- desvereins. Hrsg. v. Λ. Deahna. Stuttgart. [wöch.]	— Ger.
Südd. $Apoth \mathbf{Z}tg$ , $Stuttgart$	Süddeutsche Apothekerzeitung, hrsg. v. Kober. Stuttgart. [½ wöch.]	1024 Ger.
Sv. Farm. Tidskr., Stock- holm	Svensk Farmaceutisk Tidskrift. Utgifvare Thor Ekecrantz. Stockholm.	44 Swe.
Sv. Kem. Tidskr., Stock- holm	Svensk Kemisk Tidskrift. Organ för Kemistsamfundet i Stockholm, Kemi- ska sektionerna i Upsala och Lund samt Kemistföreningen vid Stock- holms högskola. Utgifven af A. G. Ekstrand. Stockholm. 8vo.	46 Swe.
Tagesztg Brau., Berlin	Tageszeitung für Brauerei. Eigentum des Vereins Versuchs- und Lehran- stalt für Brauerei in Berlin. Schrift- leitg E. Struve. Berlin. [tägl.]	— Ger.
Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass.	Technology Quarterly and Proceedings of the Society of Arts, Boston, Mass.	438 U.S.
Techn. Mitt. Malerei, Mun- chen	Technische Mittheilungen für Malerei, hrsg. v. Keim. München. [½ monatl.]	1037 Ger.
Tekn. Tidskr., Stockholm	Teknisk Tidskrift. Utgifven af Svenska Teknologfäreningen med understäd af Letterstedtska Föreningen. Stock- holm. 4to.	50 Swe.
Termt. Közl., Budapest	Természettudományi Közlöny, Budapest. [Naturwissenschaftliche Mittheilungen, Budapest.]	16 Hun.
Terr. Mag., Washington, D.C.	Terrestrial Magnetism and Atmospheric Electricity, Washington, D.C.	442 U.S.
Textilztg, Braunschweig	Textil- und Färbereizeitung. Wochenschrift, hrsg. v. A. Buntrock. Braunschweig. [wöch.]	— Ger.
Teysmannia, Bata <b>v</b> ia	Teysmannia, onder redactie van Dr. J. van Breda de Jean, Dr. W. R. Tromp de Haas en H. J. Wigman. Batavia (G. Kolff & Co.)	— НоІ.
Thurander forstl. Jahrb	Tharander forstliches Jahrbuch, hrsg. v. Kunze. Dresden. [jährl.]	1039 Ger.
Thonind $Z$ tg, Berlin	Thonindustrie-Zeitung, red. v. Cramer etc. Berlin. [120 Nrn jährl.]	1047 Ger.

Tokyo, Bull. Coll. Agric	The Bulletin of the College of Agriculture, Imperial University of Tōkyō, Japan. European languages.	21 Jap.
Tokyo, Kog. Kwag. z	Tōkyō Kōgyō Kwagaku Zasshi. (Journal of Chemical Industry.) Tokyo, Japan.	— Лар.
Tokyo, Kwag. Kw. Sh	Tōkyō Kwagaku Kwai Shi (Journal of the Tōkyō Chemical Society). Japan- ese language.	33 Jap.
Tokyo, Nih. Yak. Kw. K	Nihon Yakugaku Kwai Zasshi (Journal of the Pharmaceutical Society of Japan). Japanese language. Tōkyō, Japan.	36 Јар.
Torino, Atti Acc. sc	Atti della R. Accademia delle scienze, Torino.	220 lt.
Tropenp flanter, Berlin	Der Tropenpflanzer. Zeitschrift für tropische Landwirthschaft, hr <b>s</b> g. v. Warburg u. Wohltmann. Berlin. [monatl.] Nebst Beiheften.	1058 Ger.
Turbine, Berlin	Die Turbinc. Zeitschrift für modernen Schnellbetrieb, für Dampf-, Gas-, Wind- und Wasserturbinen. Hrsg. v. R. Mewes. Berlin. [monatl.]	— Ger.
Uhlands techn. Rdsch., Leipzig	Uhlands technische Rundschau. Leip- zig. [wöch.]	10 <b>6</b> 4 Ger.
Umschau, Frankfurt a. M.	Die Umschau. Uebersicht über die Fortschritte und Bewegungen auf dem Gesammtgebiet der Wissenschaft, Technik, Litteratur und Kunst, hrsg. v. Bechhold. Frankfurt a. M. [wöch.]	1068 Ger.
Unterrichtsbl. Math., Berlin	Unterrichtsblätter für Mathematik und Naturwissenschaften, hrsg. v. Sch- walbe u. Pietzker. Berlin. [2 monatl.]	1071 Ger.
Upsala, Bull. Geol. Inst	Bulletin of the Geological Institution of the University of Upsala. Edited by Hj. Sjögren. Upsala. 8vo.	55 Swe.
Upsala, Läkaref. Förh	Upsala Läkareförenings Förhandlingar. Upsala. 8vo.	57 Swe.
Utrecht, Onderz. Physiol. Lab.	Onderzoekingen gedaan in het physio- logisch Laboratorium der Utrecht- sche Hoogeschool. Utrecht. Svo.	54 Hol.
Venezia, Atti Ist. ven	Atti del R. Istituto veneto di scienze, lettere ed arti, Venezia.	235 It.
Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden	Verhandlungen des Congresses für innere Medicin. Wiesbaden. [jährl.]	1076 Ger.
Verh. Ges. D. Natf., Leip- zig	Verhandlungen der Gesellschaft deut- scher Naturforscher und Aerzte. Leipzig. [jährl.]	1083 Ger.
Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden	Verhandlungen der Versammlung der Gesellschaft für Kinderheilkunde in der Abtheilung für Kinderheilkunde der Versammlung der Gesellschaft deutscher Naturforscher und Aerzte, Wiesbaden. [jährl.]	1081 Ger.

Verh. Schweiz, Natf. Ges., Winterthur	Verhandlungen der schweizerischen natunforschenden Gesellschaft. Win- terthur, Basel, etc. 8vo.	116 Swi.
VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin	Vierteljahrsschrift für gerichtliche Medi- cin und öffentliches Sanitätswesen, hrsg. v. Schmidtmann u. Strassmann. Berlin. [4 jahrl.] Nebst Supplemen- ten.	1096 Ger.
VierteljSchr. Philos., Leipzig	Vierteljahrsschrift für wissenschaftliche Philosophie, hrsg. v. Barth. Leipzig. [4 jahcl.]	1097 Ger.
Wärme u. Heizg, Berlin	Wärme und Heizung. Hrsg. v. C. Schmitz. Berlin. [½ monatl.]	— Ger.
Warenkunde, Wangen i.B.	Die Warenkunde. Zeitschrift für Handel, Industrie und Gewerbe. Hrsg. v. A. Stange. Wangen in Baden. [monatl.]	— Ger.
Washington, D.C., Dept. Int. U.S. Geol. Surv., Water Suppl. Irrig. Paprs.	Department of the Interior. U.S. Geological Survey, Water Supply and Irrigation Papers, D.C.	484 U.S.
Washington, D.C. Nation. Acad. Sei., Biog. Mem.	National Academy of Sciences. Biographical Memoirs. Washington, D.C.	— U.S.
Washington, D.C., Smith- sonian Inst., Misc. Col- lect.	Smithsonian Institution. Smithsonian Miscellaneous Collections, Washington, D.C.	497 U.S.
Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep.	Smithsonian Institution. Annual Report of the Board of Regents, Washington, D.C.	502 U.S.
Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev.	Monthly Weather Review. (U.S. Department of Agriculture.) Washington, D.C.	509 U.S.
Washington, D.C., U.S., Dept. Agric. Rep. Bur. Anim. Indust.	U.S. Department of Agriculture. Annual Report of the Bureau of Animal Industry, Washington, D.C.	512 U.S.
Washington, D.C., U.S. Dept. Int. Bull. Geol. Surv.	Department of the Interior. Bulletin of the United States Geological Survey, Washington, D.C.	516 U.S.
Weinban, Mainz	Weinbau und Weinhandel. Organ des deutschen Weinbau-Vereins, red. v. Dahlen u. v. Zabern. Mainz. [wöch.]	1108 Ger.
Wellington, Trans. N. Ze d. Inst.	Transactions and Proceedings of the New Zealand Institute, Wellington.	X.Z.
Wettall, Borlin	Das Weltall. Illustrierte Zeitschrift für Astronomie und verwandte Gebiete. Berlin.	1287 Ger.
Weltmarkt, Berlin	Der Weltmarkt. Zeitschrift für Ma- schinen- und Metaflindustrie, Berg- und Ilüttenwesen. Berlin. [wöch.]	— Ger.

Wien, Schr. Ver. Verbr. Natw. Kenntn.	Schriften der Vereins zur Verbreitung Naturwissenschaftlicher Kenntnisse in Wien. [Nebentitel :] Populäre Vorträge aus allen Fächern der Naturwissenschaft. Herausgegeben vom Vereine zur Verbreitung Naturwissenschaftlicher Kenntnisse in Wien. Wien. [jährl., bezw. in zwanglosen Heften.]	471 Aus.
Wien, Sitzber. Ak. Wiss	Sitzungsberichte der Kaiserlichen Akademie der Wissensehaften. Mathematisch – Naturwissenschaftliche Klasse. Wien. [in 4 Abteilungen, zwanglos.]	472 Aus.
Wien, Vortr. Abh. Öst. Leo- Ges.	Vorträge und Abhandlungen. Heraus- gegeben von der Österreichischen Leo- Gesellschaft. Wien. [zwanglos.]	481 Aus.
Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk.	Jahrbücher des nassanischen Vereins für Naturkunde. Wiesbaden, [jahrl.]	H21 Ger.
Wiss. Mecresunters., Kiel	Wissenschaftliche Meeresuntersuchungen, hrsg. v. d. Commission zur wissenschaftlichen Untersuchung der deutschen Meere in Kiel u. der Biologischen Anstalt auf Helgoland. Kiel. [zwanglos.]	1127 Ger.
Wochenschr. Brau., Berlin	Wochenschrift für Brauerei, hrsg. v. Del- brück u. Heyduck. Berlin. [wöch.]	1134 Ger.
Zdrowie, Warszawa	Zdrowie, red. W. Janowski, Warszawa, 8vo. [monthly.]	59 Pol.
Zentralbl. Baugew., Berlin	Zentralblatt für das deutsche Bange- werbe, Red. v. Carl Zetzsshe, Berlin, [wöch.]	— Ger.
Zentralbl. Bauverw., Berlin	Zentralblatt der Bauverwaltung, red. v. Sarrazin. Berlin. [½ wöch.]	Ger.
~	Zentralbl. inn. Med., Leipzig, v. Centralbl. inn. Med., Leipzig.	
Zentralbl. Pharm., Magde- burg	Zentralblatt für Pharmazie und Chemie, Organ des Verbandes kond. Apothe- ker für das deutsche Reich, Hrsg. v. C. A. Schallehn, Magdeburg. [½ wöch.]	— Ger.
	Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen. r. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen.	
$oldsymbol{Z}$ s. anal. Chem., Wiesbaden	Zeitsehrift für analytische Chemie, hrsg. v. Fresenius etc. Wiesbaden. [2 monatl.]	1155 Ger.
$oldsymbol{Z}$ s. angew. Chem., Berlin $ \ldots $	Zeitschrift für angewandte Chemie, hrsg. v. Fischer n. Wenghöffer. Berlin. [wöch.]	1156 Ger.
Zs. angew. Mikrosk., Weimar	Zeitschrift für angewandte Mikroskopie, hrsg. v. Marpmann. Weimar. [monatl.]	1157 Ger.
$oldsymbol{Z}s.$ anorg. Chem., Hamburg	Zeitschrift für anorganische Chemie, hrsg. v. Lorenz u. Küster. Hamburg. [12–18 H. jährl.]	1158 Ger.

Zs. Archit., Wiesbaden	Zeitschrift für Architektur und Ingenie- urwesen, hrsg. von dem Vorstande des Architektur- und Ingenieur- Vereins zu Hannover. Schriftleiter C. Wolff. [von 1901 an.] Wiesbaden.	1159 Ger-
Zs. bayr. Rev. Ver., München	Zeitschrift des Bayrischen Revisions- Vereins für Kraft-, Heiz- und Licht- Anlagen. Hrsg. vom Verein. Mün- chen. [½ monatl.]	Ger.
Zs. Beleuchtungsw., Berlin	Zeitschrift für Beleuchtungswesen, Heiz- und Lüftungs-Technik, hrsg. v. Lux. Berlin. [36 H. jährl.]	1165 Ger.
Zs. Bergic., Berlin	Zeitschrift für das Berg-, Hütten- und Salinen Wesen im preussischen Staat, hrsg. im Ministerium für Handel und Gewerbe. Berlin. [7-8 H. jährl.]	1166 Ger.
Zs. Biol., München	Zeitschrift für Biologie, hrsg. v. Kühne u. Voit. München. [‡ jährl.]	1168 Ger.
Zs. Brauw., München	Zeitschrift für das gesammte Brauwesen, hrsg. v. Holzner. München. [wöch.]	1170 Ger.
<b>Z</b> s. Calciumearbidfabr., Berlin	Zeitschrift für Calciumcarbid-Fabrika- tion und Acetylen-Beleuchtung, red. v. Ludwig. Schöneberg-Berlin. [wöch.]	1772 Ger.
Zs. chem. Apparatenk., Berlin	Zeitschrift für chemische Apparaten- kunde. Hrsg. v. Schuberg. Berlin . $[\frac{1}{2}$ mouatl.]	— Ger.
Zs. Elchtroch., Halle	Zeitschrift für Elektrochemie, hrsg. v. Nernst u. Borchers. Halle. [wöch.]	1177 Ger.
Zs. Elektrot., Potsdam	Zeitschrift für Elektrotechnik und Maschinenbau, red. v. Bauch. Potsdam. $\left[\frac{1}{2}\right]$ monatl.	1178 Ger.
Zs. exper. Path., Berlin	Zeitschrift für experimentelle Pathologie und Therapie. Hrsg. v. L. Brieger etc. Berlin. [zwanglos.]	— Ger.
Zs. Farbenchem., Berlin [früher Sorau]	Zeitschrift für Farben- und Textil- Chemie. Hrsg. v. A. Buntrock. Berlin. [½ monatl.]	1361 Ger.
Zs. Fleischhyg., Berlin	Zeitschrift für Fleisch- und Milchhygiene, red. v. Ostertag. Berlin. [monatl.]	1183 Ger.
Zs. Forstw., Berlin	Zeitschrift für Forst- und Jagdwesen. Berlin. [monatl.]	1184 Ger.
Zs. Gewässerk., Leipzig	Zeitschrift für Gewässerkunde, hrsg. v. Gravelius. Leipzig. [2 monatl.]	1188 Ger.
Zs. Hyg., Leipzig	Zeitschrift für Hygiene und Infektions- krankheiten, hrsg. v. Koch, u. Flügge. Leipzig. [8 II. jahrl.]	119 <b>3</b> Ger.
Zs. Instrumentenk., Berlin	Zeitschrift für Instrumentenkunde, red. v. Lin. deck. Berlin. [monatl.] Nebst Beiblatt: Deutsche Mechaniker- Zeitung. Vereinsblatt der deutschen Gesellschaft für Mechanik und Optik.	1197 Ger.

<b>Z</b> s. KälteInd., München	Zeitschrift für die gesammte Kälte- Industrie, hrsg. v. Lorenz. München. [monatl.]	1198 Ger.
Zs. Kleinbahnen, Berlin	Zeitschrift für Kleinbahnen, hrsg. im Ministerium der öffentlichen Arbeiten. Berlin. [monatl.] Nebst: Mitthei- lungen des Vereins deutscher Strassen- bahn- und Kleinbahn-Verwaltuugen.	1200 Ger.
Zs. klin. Med., Berlin	Zeitschrift für klinische Medicin, red. v. v. Leyden u. Klemperer. Berlin. [15 H. jahrl].	1199 Ger.
Zs. KohlensäureInd., Berlin	Zeitschrift für die gesammte Kohlen- säure-Industrie, red. v. Wender. Berlin. [2 monatl.] Nebst Beibl: Die Industrie comprimirter Gase.	1201 Ger.
Zs. komprim.Gasc, Weimar	Zeitschrift für komprimirte und flüssige Gase, sowie für die Pressluft-Industrie, hrsg. v. M. Altschul und C. Heinel. Weimar. [monatl.]	1281 Ger.
Zs. Krebsforschg, Berlin	Zeitschrift für Krebsforschung, In Verbindung mit dem klinischen Jahr- buch, Red. von v. Hansemann und George Meyer. Berlin. [zwanglos.]	- Ger.
Zs. Krystallogr., Leipzig	Zeitschrift für Krystallographie und Mineralogie, hrsg. v. Groth. Leipzig. [12-18 H. jahrl.]	1203 Ger.
Zs. Landw. Verswes., Wien	Zeitschrift für das Landwirtschaftliche Versuchswesen in Österreich. Vom k. k. Ackerbauministerium subven- tioniertes Organ für wissenschaftliche Forschung auf dem Gebiete der Landwirtschaft und der landwirt- schaftlichen Gewerbe. Red. v. E. Meissl etc. Wien, Pest, Leipzig. [monatl.]	520 Aus.
Zs. Math., Leipzig	Zeitschrift für Mathematik und Physik, begründet v. Schlömilch, hrsg. v. Mehmke n. Cantor. Leipzig. [2 monatl.]	1210 Ger.
Zs. MedBeamte, Berlin	Zeitschrift für Medicinalbeamte, hrsg. v. Rapmund. Berlin. [½ monatl.]	1212 Ger.
Zs. Natw., Stuttgart	Zeitsehrift für Naturwissenschaften. Organ des naturwissenschaftlichen Vereins für Sachsen und Thüringen. Stuttgart. [2 monatl.]	1214 Ger.
Zs. Obstbau, Dresden	Zeitschrift für Obst- und Gartenbau. Dresden. [monatl.]	1215 Ger.
Zs. off. Chem., Plauen	Zeitschrift für öffentliche Chemie, red. v. Riechelmann. Plauen. [½ monatl.]	1216 Ger.
Zs. Pflanzenkrankh., Stutt- gart	Zeitschrift für Pflanzenkrankheiten, hrsg. v. Sorauer. Stuttgart. [2. monatl.]	1222 Ger.
Zs. physik. Chem., Leipzig	Zeitschrift für physikalische Chemie, hrsg. v. Ostwald u. van't Hoff. Leipzig. [½ monatl.]	1225 Ger.

Zs. physik. Unterr., Berlin	Zeitschrift für den physikalischen und chemischen Unterricht, hrsg. v. Poske. Berlin. [2 monatl.]	1226	Ger.
Zs. prakt. Geol., Berlin	Zeitschrift für praktische Geologie, lırsg. v. Krahmann. Berlin. [monatl.]	1228	Ger.
Zs. ReprodTechn., Halle	Zeitschrift für Reproduktionstechnik, brsg. v. Miethe. Halle. [monatl.]	1230	Ger.
Zs. SpiritInd., Berlin	Zeitschrift für Spiritus-Industrie hrsg. v. Delbrück. Berlin. [wöch.]	1232	Ger.
Zs. Textilind., Leipzig	Zeitschrift für die gesammte Textil- industrie, red. v. Kuh. Leipzig- Gohlis. [wöch.]	1233 (	Ger.
Zs. Thiermed., Jena	Zeitschrift für Thiermedicin, red. v. Albrecht etc. Jena. [2 monatl.]	1234	Ger.
Zs. Turbinenwesen, Berlin	Zeitschrift für das gesamte Turbinen- wesen, Wasserturbinen, Dampf- turbinen mit Einschluss der Turbo- dynamos und der Turbinenschiffe sowie der Kreisel- Pumpen- und Gebläse. Hrsg. v. W. A. Müller. München. [36 H. jährl.]	(	Ger,
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin	Zeitschrift für Untersuchung der Nah- rungs- und Genussmittel, hrsg. v. v. Buchka etc. Berlin. [monatl.]	1237 (	Ger.
Zs. Vermessgsw., Stuttgart	Zeitschrift für Vermessungswesen, hrsg. v. Jordan u. Steppes. Stuttgart. [½ monatl.]	1240 (	Ger,
Zs. Versichergswiss., Berlin	Zeitschrift für die gesammte Versicherungswissenschaft. Berlin. [4 jährl.]	1243 (	Ger.
Zs. Wiss. Mikrosk., Leipzig	Zeitschrift für wissenschaftliche Mikroskopie und mikroskopische Technik, hrsg. v. Behrens. Leipzig. [¼ jährl.]	1248 (	Ger.
Zs. Wiss. Phot., Leipzig	Zeitschrift für wissenschaftliche Photo- graphie, Photophysik und Photo- chemie. Leipzig.	1368 (	Ger.
Zs. ZuckInd , Prag	Zeitschrift für Zuckerindustrie in Böh- men. Red. v. M. Nevole und Fr. Herles. Prag. [11 II. jährl.]	530 (	Ger.
Ztg SpiritInd., Leipzig	Zeitung für Spiritus- u. Stärke-Industrie, sowie der Presshefe-, Essig-, Dextrin-, Syrup- und Stärkezucker-Fabrikation. (Früher Zeitschrift für Stärke-In- dustrie.) Leipzig. [4 monatl.]	(	Ger.
Zürich, Viertel jahrschr. Natf. Ges.	Vierteljahrschrift der naturforschenden Gesellschaft in Zürich. Zürich & München. Svo.	125 S	Swi.

## INDEX.

[In the following index to this volume the figures within square brackets are the registration numbers indicating position in the Subject Catalogue. These registration numbers are marked on the right-hand top corner of each page. The figures at the end of each line refer to pages of the volume. Chloro, bromo, iodo and nitro compounds are indexed under the parent substances. Ethers and esters are indexed under the alcohols or acids from which they are derived. Acetyl and benzoyl derivatives of amines and of hydroxylic compounds are placed under the parent substances. The prefixes ortho, meta, para and mono have been omitted].

Acenaphthenequinone [1540]	771	Acetylmethylcarbinol [1510]	752
Acenaphtheneimine [1930]	842	Acetyloctenoic acid [1320]	711
Acetal 652	743	Acetyloctoic acid [1310]	700
Acetamide [1310]	685	Acetyloxyphenylmethylketopen-	• • • •
Acetaminodiphenylsulphone car-	(7017	tadione [1510]	772
	724	tadiene [1540] Acetylphenoxyacetic acid [1310]	698
		A cetylphenoxyacetic acid [1510]	722
Acetanilide [1630]	781	Acetylphenylacetic acid [1330]	122
Acetic acid [1310]	684	Acetylphenylmethylcyclobuta-	
Acetic aldehyde [1410]	712	diene carboxylic acid [1340]	734
Acetic aldehyde benzoyl-hydra-		Acetylpropionic acid [1310]	700
zone [1630]	792	Acetyl thiocyanate [1310]	685
Acetic anhydride [1310]	685	Acid anhydrides [1300]	-678
Acetic ether [1310]	685	Acid chlorides [1300]	-678
Acetoacetic acid [1310]	699	Acids [7000]	1029
— detection [6150]	920	inorganie [0100]	522
Acetol [1510]	752	—— organic [1300]	673
Acetone [1510]	750	estimation [6300]	942
—— detection [6150	921	1 11 11 510003	848
	, 918	1 11 100101	879
—— estimation [5500] 545 —— mercabide [2000]	873		883
—— mercabide [2000]		Aconitum alkaloids [3010]	
Acetonitrile [1310]	685	Aerylic acid [1320]	709
Acetonyldimethylsulphine chlor-		Acridine [1930]	843
ide [1210] Acetophenone [1530]	654	Acridylphenylethanol [1930]	850
Acetophenone [1530]	757	Acrolein [1420]	744
Acetylacetone [1510]	753	Addresses [0040]	517
Acetylation [5500]	902	Adipic acid '	703
Acetylbenzylidenemethylketodi-		Adrenaline [1650]	794
hydrofurfurane [1910]	825	Adsorption [7150]	1055
1. 1. 1. 1 [1510]	752	Agricultural materials [6500]	993
Acetylcaromol [1910] Acetylcotarnine [1910] Acetyllibydroindene carboxylic	828	Air [0100]	522
Acetyldihydroindene carboxylic		Air analysis [6400]	951
acid [1340]	734	Alanine [1310]	688
Acetyldimethylcyclopentane car-		Alanylalanine [1310]	688
boxylic acid [1340]	733	Alanyl chloride [1310]	688
A sateldadasanaia asid [1220]	711		686
Acetyldodecenoic acid [1320]	, 952		690
Acetyl estimation [6300]	941	Alanylleucylglycine [1310]	687
Acetylglycollic acid [1310]	696	Alcoholic fermentation [8020]	1129
Acetylhexoic acid [1310]	700	Alcohols [1200]	646
Acetylhydrazine [1610]	778	—— detection [6150]	920
(D-7195)		4	G

Aldehyde [1410]		742	Aminoacetic acid [1310] 68	36
Aldehyde [1410] Aldehydes [1400]		740	Aminoacetone [1610] 77	17
Addensation [6150		921	Amino-acetophenone 78	
—— detection [6150 —— estimation [6300]				
estimation [0300]		944	Amino-acids 678, 71	
Aldehydoacetic acid   1310		699	— detection [6150] 92	
Aldehydo-acids [1300]		678	—— estimation [6300] 94	49 -
Aldehydo-acids [1300] Alizarin [1530] Alkalies estimation [6300]		764	Aminoadipic acid [1310] 70	)3
Alkaliae estimation [6300]		938	Aminoadipic acid [1310] 70 Amino-alcohols 785, 78	39
Alkali metala [0100]		524		
Alkali metals [0100]		522	Amino-aldehydes [1630] 78 Aminoamylnaphthol [1630] 78	
Alkalis [UIUU]			• 1 1 1 1 1 1 1	
Alkalis [0100] Alkaloids [3000] — detection [6150]		878	Aminoanthrol [1630] 78	
—— detection [6150]		922	Aminoaposafranone [1940] 86	59
octimation [1300]		947	Aminobenzeneazonaphthol [1720] 79	99
Allene [1120] Allotropy [7000] Alloxan [1930] Alloys [0100]		628	Aminobenzoic acid [1330] 71	
Alletropy [70001		1020		
Allower [1000]		854		
Alloxan [1950]	* * *		Aminobenzoylbenzoic acid 72	
Alloys [0100]		522	Aminobenzyl alcohol 660, 78	35
- — analysis [6500]		1012	Aminobenzylnaphthol [1630] 78	
constitution [7000]		1027		
— of aluminium [0120]		529	Aminobutyl propyl ketone 75	
of antimour [0680]		592	Aminobutyric acid [1310] 68	
of antimony [0680] of arsenic [0140]		531	— anhydride [1930] 85	
of arsenic [0140]			Aminobutyric aldehyde [1610] 77	7.7
— of barium [0170] — of bismuth [0190]		533	Aminobutyrvlaminobutyric acid 68	39
— of bismuth [0190]		534	Aminobutyryl chloride [1310] 68	
of cadmium [0230]		542	Aminobutyrylglycine [1310] 68	
- of chromium [0270]		545		
of cadmium [0230] of chromium [0270] of cobalt [0260] of copper [0290		545	Aminobutyrylglycineanhydride 85	55
		548	Aminocinnamic aldehyde [1430] 74 Aminoconiine [1930] 84	47
of copper [0230	• • •		Aminoconiine [1930] 84	11
—— of gold [0150]		532	Aminodimethylpyrrole diegra	
— of iron [0320]		555	Aminodimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930] 84	15
		581	boxylic acid [1930] 84	
- of magnesium [0460]		566	Aminodiphenylamine [1630] 78	
of manganese [0470]		567		39
-f al-d-l [0110]		567	Aminodiphenylethane [1630] 78	84
— of molybdenum [0480]			Aminoethylether 650, 77 Aminoethylphenol [1630] 78	76
- of nickel [0510]		577	Aminoethylphenol [1630] 78	85
—— of platinum [0610]		583	Aminoethylpiperidine [1930] 84	
		527		
—— of sodium [0500]		573	Aminofurfurylearbinylnaphthol 82	_
— of thallium [0790]		600	Aminohexoic acid [1310] 69 Aminoisophthalic acid [1330] 72	<del>9</del> 0-
— of tin [0720]		597	Aminoisophthalic acid [1330] 72	25
		602	Amino ketones 786 79	
of tungsten [0840]			Amino ketones 786, 79 Aminomalic acid [1310] 70	)G
— of vanadium [0820]		601	Aminomatic acid [1910] 70	3.4
—— of zine [0880]		603	Aminomethyladipic acid [1310] 70	
— of zinc [0880] Alluminothermics [7200]		1068		94
Allelacetone ozonide [1910]		827	Aminomethylnitrosolic acid 77	77
Allel alcohol [15-0]		654	Aminomethylpyrimidine [1930] 87	51
answirls [1010]		826	Aminomethylquinoline [1930] 8	
Allyl alcohol [1220]  — ozonide [1910]  Allylbenzene oxide [1910]				
Allylbenzene oxide [1910]		820		
Allylborneol [1240]		671	Aminonaphthol sulphonic acid 72	23
Allylcyclohexane [1140]		611	Aminoaphthol sulphonic acid 72 Amino-orcinol 664, 78 Aminophenanthrene carboxylic	36
Allylisopropenylmethane [11	201	628	Aminophenanthrene carboxylic	
Allylpyridine [1930]	-	841	acid [1330] 71	18
Allelthuiano [1510]	• • • •	769	Aminophenol 659.78	35
Allylthujone [1540] Aluminium [0120] — estimation [6200]		528	acid [1330]        71         Aminophenol        659, 78         Aminophenols [1630]       785, 79         Aminophenylbenzimidazole       85         Aminophenyldimethylpyrazole       85	'n
Aluminium [U120]			Aminophenois [1000] 100, 13	 :0
estimation [6200]		925	Aminophenylbenzimidazole 85	12
Aluminium-organic compou	nds	871	Ammophenyldimethylpyrazole 85	12
Aluminium-organie compou Aluminium salts [0120]		529	Animophenylketotetranydroguin-	
Amides [1300]		679	oxaline [1930] 85	57
Amidines [1600]		771	Aminophenylmethylbenzyl-	
Amides [1300] Amidines [1600] Amines [1600]		772	oxaline [1930] 85   Aminophenylmethylbenzyl-   pyrazole [1930] 85	13
Ammes [1970]		11-	Printed [1000] 00	

Aminophenylmethylpyrazole 851	Authracene hexahydride [1140] 645
Aminopimelic acid [1310] 704	Anthracene octohydride [1140] 645
Aminopropionic acid [1310] 688	
	Anthracene tetrahydride [1140] 645
Aminopropylpyridine [1930] 841	Anthramine [1630] 785 Anthranil [1940] 867
Aminopyrogallol [1230] 666	Anthranil [1940] 867
Aminopyrogallol       [1230]        666         Aminostilbene       [1630]        784         Aminosuccinic acid       [1310]        703	Anthranilie acid [1330] 716
Aminosuccinic acid [1310] 703	Anthranol [1230] 662
Aminosulphopropionic acid 706	Anthraphenazine [1930] 853
Aminotetraphenylanthracene di-	Anthrahydroquinone [1530] 762
hydride [1640] 793	Anthraquinone [1530] 762
Aminothiobarbituric acid [1930] 859	Anthraquinone dicarboxylic acid 730
Aminotolueue sulphonic acid 720	Anthraquinone sulphonic acid 727
1	
Aminotoluonaphthazine [1930] 853	Anthrol [1230]
Aminotoluquinol [1230] 664	Antiarol [1250] 673
Aminotoluquinol [1230] 664 Aminotriphenylmethane [1630] 785	Antiarol [1250] 673 Antimony [0680] 592 — detection [6100] 918 — estimation [6200] 932 Antimony hydride [0680] 593
Aminovaleric acid [1310] 690	—— detection [6100] 918
	—— estimation [6200] 932
Amminet aquosacemmine	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
copper [2000] 813	Antimony hydride [0680] 593
Ammonia [0490] 569	Antimony-organic compounds 811
detection [6150] 919	Antipyrine [1940] 868
—— estimation 938 952	Antipyrine [1940] 868 Antipyrylmorpholine [1940] 869
Ammonium solts [0.100] 570	Antipyrylpiperidine [1930] 862
Ammontan sats [0430] 310	Antipytytpiperione [1990] 602
Amygdalin [1850] 812	Antipyryltetrahydrooxazine[1940] 869
Amyl alcohol [1210] 651	Apigenin [1910]           828           Apoharmine [3010]          879
Amylamine [1610] 775	Apoharmine [3010] 879
Amylanthrone [1530] 759	Aporhodamine [5020] 898
Ampledate [8010] 1199	Aposafranone [ $1940$ ] 869
Amplehandamina (1020) 701	A
Amminetriaquosucciminide copper [2000] 873 Ammonia [0490] 569 -— detection [6150] 919 -— estimation 938, 952 Ammoniam salts [0490] 570 Amygdalin [1850] 812 Amyl alcohol [1210] 651 Amylamine [1610] 775 Amylanthrone [1530] 759 Amyloclasts [8010] 1122 Amylphenylamine [1630] 784 Amylthiolbenzylacetophene 757	Apparatus [0910] 605
J 1	— for analysis [6000] 909
Amylthiolbenzylacetylacetone 763	Aporhodamine [5020] 898 Aposafranone [1940] 869 Apparatus [0910] 605 — for analysis [6000] 909 — for gas analysis [6400] 951
Amylthiolbenzylbenzoylacetone 763	Applied analysis [6500] 952
Amylthiolbenzylbenzylideneacetone	Applied electrolysis [7250] 1088
[1530] 759	Arabinic acid [1350] 738
Analysis, qualitative [6000] 911	Arabonic acid, estimation [6300] 942
— volumetric 914, 919	Arabinose [1740] 806
Analytical chemistry [6000] 906	Argentum [0110] 526
Anethoglycol [1230]	Arabinose [1740]     806       Argentum [0110]     526       Arginine [1310]     689       Argon [0130]     531       Arnisterin [1250]     673       Arnisterol [1250]     673       Arsenic [0140]     531       — detection [6100]     916
Anethole [1230] 661	Argon [01301 581
Anethole oxide [1910] 822	Arnisterin [1250] 673
Anethole oxide [1910] 622	Armsterm [1250] 075
Anhydracetonebenzii [1540] 441	Arnisterol [1250] 673
Anhydroaminobenzoylaminotri-	Arsenic [0140] 531
phenylmethane [1939] 854	Arsenic [0140] 531  — detection [6100] 916  — estimation 925, 934  Arsenic hydride [0140] 532
Anhydrooxyethylphthalamic acid 867	estimation 925 931
Anhydrophenylglycylasparagine 862	Arsonic hydrida [0140] 539
	Arsenic-organic compounds 871
Anilidodihydrouraeil [1930] 854	
Aniline [1630] 780	Artemisic acid [1350] 739
Aniline [1630] 780 Anilopyrine [1930] 861	Artemisin [1910] 827  Asarone [1230] 666  Asparagine [1310] 703  Asphalt [6500] 1012  Atomic weights [7100] 1042  Aucubin [1850] 812
Unicelle ambie each [1990] 795	Asarone [1230] 666
Anisic acid [1330] 791	Asparagine [1310] 703
Anisic aldebude [1120] 717	Asphalt [6500] 1012
Amsic aidenyde [1450] 111	Aspuatt [0500] 1012
Anisidine [1230] [1030] 698, 785	Atomic weights [7100] 1042
Anisil [1530] 764	Aucubin [1850] 812
Anisoin [1530] 764	Aurobenzylmercaptide [2000] 872
Anisic acid [1330] 721 Anisic aldehyde [1430] 717 Anisidine [1230] [1630] 658, 785 Anisil [1530] 764 Anisoin [1530] 764 Anisole [1230] 658 Anisylacetone [1530] 760 Anisylacetone [1530] 760 Anisylacetone [1530] 760	Aurodibenzylsulphine chloride 872
Anisylacetone [1530] 760	Auroisoamylmercaptide [2000] 872
Anisylideneacetone [1530] 760	Aurum [0150] 532
Amsyndeneacetone [1990] 100	Aurum [0190] 952
Anisylidene-acetophenone [1530] 762	Azelaic acid [1310] 704
Anisylpyrrolone [1930] 847	Aurum [0150]         532         Azelaic acid [1310]         704         Azimido componeds [1740]        803         Azimido componeds [1740]        803
Anthracene [1130] 635	Azoaniline [1720] 799
Anthracene dyes [5020] 896	Azoaniline [1720] 799 Azobenzyl alcohol [1720] 798
(D-7195)	4 G 2

Azo compounds	796	Benzil dibenzoylosazone [1630]	792
Azodiaminodiphenylmethane	800	—— dihydrocyanide [1530]	761
Azodiphenylmethane [1930]	853	— osazone [1530]	761
Azo dyes [5020]	896	Benzilic acid [1330]	723
Azoimido [0.100]	571	Benzimidazole [1930]	851
Azoimide [0490]		Denzimidazoie [1550]	
Azo dyes [5020] Azoimide [0490] Azoimides [1740] Azoxybenzene [1720]	803	Benzoic acid [1330] 844	, 899
Azoxybenzene [1720]	800	Benzoic acid [1330]	715
Azoxybenzoic acid [1720]	800	Benzoic aldehyde [1430]	746
Azorrbonzoio aldobudo [1720]	800		792
Azoxybenzoic aldehyde [1720]		— benzovlhydrazone [1630]	
Azoxybenzyl alcohol [1720]	800	Benzoin [1530] — oximes 761 Benzophenone [1530]	761
Azoxy compounds [1720]	800	oximes 761	, 787
Azoxydiaminodiphenylmethane 868	8 800	Benzophenone [1530]	758
	796	Benzophenone chloride [1130]	635
Azoxydicarbonamideoxime [1710]			000
Balsams [6500]	985	Benzophenonephenyliodinium	
Balsams [6500] Barium [0170]	533	hydroxide [1530]	758
—— bromide estimation [6300] —— estimation [6200]	935	Benzophenone sulphone 731	,829
actimation [6200]	926		, 759
— salts [0170]	533	Benzoylacetic acid [1330]	722
Bases [7000]	1029	Benzoylacetone [1530]	-760
Beer analysis [6500]	968	Benzovlaminocinnamic acid	718
Papashishas postul hadanaan	778		775
		Benzoylamylamine [1610]	
Benzaldehydeazobenzoic acid	798	Benzoylazocresol [1720]	798
Benzaldehydephenyliodinium		Benzoylazocresol [1720] Benzoylazophenol [1720]	798
iodide [1430] Benzamide [1330] Benzanthrone [1530] Benzanthronequinoline [1930]	746	Benzoylazonaphthol [1720]	798
D	715	Powerll sussia said [1220]	723
Denzamme [1550]		Benzoylbenzoic acid [1330]	
Benzanthrone [1530]	759	Benzoylcitrimidic acid [1930]	849
Benzanthronequinoline [1930]	850	Benzoylhydrazine [1630	-793
Benzene [1130]	630	Benzoylhydroquinone [1530]	-764
o timution [6200]	941	Pouzorlhudrovalamino [1630]	787
estimation [0500]		Benzoylhydroxylamine [1630]	
Benzene [1130] —— estimation [6300] Benzeneazimidoxylene [1740]	803	Benzoyliminothiocarbonic acid	-692
Benzeneazonaphthol [1720]	798	Benzoyl isocyanochloride [1310]	-684
Benzeneazobenzoic aldehyde	798	Benzovlphenylethylpseudourea	-693
Benzene-azo-coumarin [1910]	822	Benzoylpseudocumylmethyl-	
Denzene-azo-comiarii [1510]			con
Benzeneazodiethylaniline [1720]	799	pseudourea [1310]	693
Benzeneazophenol [1720]	798	Benzoyltrimethacetylstyrene	-762
Benzeneazophenylenediamine	799	Benzpinacone 665	759
Benzeneazotolylenediamine	800	Benzpinacone 665 Benzylacetophenone [1530]	758
		D 1 5 5207	758
Benzeneazoxybenzene [1720]	800	Benzylacetone [1530] Benzylaniline [1630] Benzylamine [1630]	
Benzenebis-sulphonylamino-		Benzylaniline [1630]	783
benzeneazonaphthol [1720]	800	Benzylamine [1630]	-782
Benzenediazodiphonylamide	803	Benzyl alcohol [1230]	660
Demons dimboly nomide [1220]	729	* · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	783
Benzene disulphonamide [1330]			
Benzene disulphonic acid [1330]	729	Benzylbenzoylpropionic acid	723
Benzene sulphonamide [1330]	719	Benzylbutylconinium iodide	-879
Benzenesulphoneacetamide [1310]	685	Benzylcarboxylic-acid-methyl-	
Benzenesulphoneacetonitrile	685	daplmetin [1910]	829
	()(h)	n 'i t i' 'i d i	020
Benzenesulphoneethenylamino-		Benzylcarboxylic-acid-methyl- umbelliferone [1910] Benzyl chloride [1130]	2.10
oxime [1610]	777	umbelliferone [1910]	828
Benzenesulphonedibenzylaceto-		Benzyl chłoride [1130]	-632
	718	Benzyldiethylcarbinol [1230]	-661
nitrile [1330]	110		
Benzenesulphonediethylaceto-	001	Benzyldimethylcarbinol [1230]	661
uitrile [1310]	691	Benzylethylaniline [1630]	783
Benzenesulphoncheptadecylamine	776	Benzylethyldichlorosilicane [2000]	877
Benzenesulphonexylidine [1630]	783	Benzylethylpropylchlorosilicane	877
			877
Benzene sulphonic acid [1330]	719	Benzylethylpropylsilicol [2000]	
Benzenesulphonylmethylamino-		Benzylethylsilicone [2000]	877
benzeneazonaphthol [1720]	799	Benzylidene-acetophenone [1530]	-757
Benzenoid hydrocarbons [1130]	628	Benzylideneacetylacetone [1530]	761
	825	Panzelidanauningamelnaphthol	786
Benzfuroin [1910] Benzil [1530]		Benzylideneaminoamylnaphthol	
Benzil [1530]	761	Benzylideneaniline [1630]	782

D 1'1 ' [1090]	0.59	DL 1 Formura		539
Benzylideneazine [1930]	853	Bleaching powder [0220]		
Benzylidenebisbenzoylacetic acid	730	Blood analysis [6500]		978
Benzylidenecyclohexime [1110]	645	Blood pigments [5010]		893
Benzylidenediphenyldihydro-		Blood pigments [5010] Boiling points [7200]		1070
tetrazine [1930]	864			533
Paradilanda India	791	bone and printing		918
Benzylidenehydrazine [1630]		— detection [6150] — estimation [6300]		
Benzylidenemalonic acid [1330]	725	estimation [6300]		934
Benzylidenemethylketohydrofur-		Borneol [1240]		-671
furane carboxylic acid [1910]	827	Borneol [1240] Bornyl dixanthide [1310]		-692
Benzylidenemethylquinaldine	841	Boron [0160]		532
Bongelidona hanglaglastona	869	Boron-organic compounds [20	COO	872
Benzylidene phenylazlactone Benzylidenethujone [1510]	770	Doron-organic compounds (20	.,,,,	972
Denzylidenethijone 1010		Brandy analysis [6500]		
Benzylidenethioxanthene [1930]	830	Brazilin [5020]		898
Benzylimide [1660] Benzylimide [1660]	821	Brazilin [5020] Brewing materials [6500]		968
Benzylimide [1660]	795	Bromate estimation [6300]		-936
Benzyliminopyrine [1930]	861	Bromides, detection [6150]		-919
Benzyliminopyrine [1930] Benzylmalie acid [1330]	729	Bromine [0200]		535
Denzymane acid [1550]		bronnine [0200]		917
Benzylmethylcyclohexanol [1210]	671			
Benzylmethylethylcarbinol [1230]	661	Bracine [3010]		879
Benzylmethylethylpropylsilicane —	877	Building materials [0500]		1014
Benzylmethyliminopyrine [1930]	861	Butadiene dicarboxylic a	$_{ m cid}$	713
Benzylmethyltolyldiliydrotriazine	861	Butane [1110]		625
Benzylmethyltrizzine [1930]	860	Butenyl alcohol [1220]		654
Parado de la constante de la c	662	Detailing all 112101		706
Benzylnaphtnol [1230] Benzylphenol [1230]		Butodiglycollic acid [1310]	0.1.1	
Benzylphenol [1230]	661	Butter analysis Butyl alcohol [1210]		, 960
Benzylphenylaliylammonium		Butyl alcohol [1210]		65 I
_ salts [1630]	783	Butylamine [1610]		-775
Benzylphenylaminopyrrole-diben-		Butylene [1120]		627
zoic poid [1930]	849	Butylamine [1610] Butylene [1120] Butylglyoxylic acid [1310]		700
zoic acid [1930] Benzylphenylfluorene [1140]	646			717
Benzytphenymnorene [1140]	040	Butyltoluic acid [1330]		
Benzylphenylmethylisobutyl-	-00	Butylxylene [1150]		633
ammonium iodide [1630]	783	Butyric acid [4310]		689
Benzylphthalazine [1930] Benzylphthalimide [1660]	853	Butyric aldehyde [1410]		742
Benzylphthalimide [1660]	795	Butyroin [1510]		752
Benzylstyrylpropiophenone [1530]	759	Cadminm [0230]		541
Benzylthiolbenzylacetylacetone	763	atomic weight [7100]		1043
	200	Butylvious acid [1339] Butylvylene [1130] Butyric acid [1310] Butyric aldehyde [1410] Butyroin [1510] Cadmium [0230] — atomic weight [7100] — estimation [6200] — salts [0230] — chloride estimation [63:		927
Benzylthioxanthene [1920] Benzyltohuidine [1630] Benzylxanthene [1910] Benzylxanthene [1910] Benzylxanthenol [1910] Berberine [3010] Beryllium [0180] — atomic weight [7100] Betaine 687 Bibliographies [0030] Bikhaconitine [3010] Bile acids [1350] Bile salts estimation [6300] Biography [0010]	~00	estimation [0200]		
Benzyltoluidine [1630]	183	salts [0230]	007	542
Benzylxanthene [1910]	821	chloride estimation [63]	OO	936
Benzylxanthenol [1910]	822	Caesium [0280] — estimation [6200] Calcium [0220] — estimation [6200] — estimation [6200]		547
Berberine [3010]	879	—— estimation [6200]		927
Beryllium [0180]	534	Calcium [0990]		538
atomic weight [7]00]	1013	— estimation [6200]		927
Detains (S7	267	calta [0990]		539
Detaine 007	-10			538
Bibliographies [0030]	510	carbide [0220]		990
Bikhaconitine [3010]	879	—— carbonate estimation		
Bile acids [1350]	738	[6300]		935
Bile salts estimation [6300]	949	— cyanamide	-538	,695
Biography [0010] Biphthalie acid [1330] Bisantipyrylpiperazine [1930]	503	— organic compounds [20]	001	872
Birthbalie acid [1330]	730	— oxide estimation [6300]		935
Pianting white actd [1990]	863	Colorific value [72001		1079
Disantipytyipiperazine [1000]		Catorine varies [7200]		612
Bisethylenephenylenediamine	865	Calorific value [7200] Camphene [1140] Camphenecamphoric acid [13	107	040
Bismethylenephenylenediamine	863	Camphenecamphorie acid [13]	10]	130
Bismuth [0190]	534	Camphidone [1930]		847
	1043	Camphoacetic acid [1340]		733
—— estimation [6200]	926	Camphocarboxylic acid [13]	[0]	733
salts [0190]	535	Camphopropionic acid [1340]		733
Bistrimethylenephenylenediamine	863	Camphene [1140] Camphene acid [13 Camphidone [1930] Camphoacetic acid [1340] Camphopropionic acid [13-0] Camphopropionic acid [1340] Camphopryic acid [1340]		735
Pinnet [1210]	601	Camphor [1540]		767
Biuret [1310] Bleaching 543	0015	Camphopyric acid [1340] Camphor [1540] Camphoric acid [1340]		735
ыеасипд 543	, 019	Cambuorie acid [1940]		(99)

Commission (1840)	-O.	C-11-+ : 510703		010
Campiorimine [1040]	793	Cellulose [1840]		812
Camphoroxalie acid [1340]	736	Cellulose [1840]		809
Camphorquinone [1540]	770	estimation [6300]		947
Camphorimine [1640] Camphoroxalic acid [1340] Camphorquinone [1540] Camphor sulphonic acid [1340]	734	Cements	540,	1014
		— estimation [6300]  Cements  Cereals, analysis [6500]  Cerium [0240]  Cetraric acid [1350]  Convolutionary [1350]		959
azonaphthol [1720]	799	Cerium [02401		542
azonaphthol [1720] Camphorylazoimide 769 Camphorylazoimide [1540] Camphoryl-semicarbazide [1540]	803	Cetraric acid [1350]		739
Camphorylcarbamide [1540]	768			
Camphoryl-semionrhazide [1510]	769	Cetylphosphoric acid [2000]	0.1.1	061
Camphyl carbinide [1310]	605	Chemical shapes [70507	4.4.4	1001
Camphyl dimed alaman 1 11020	C 19	Chemical change [1050]		1029
	843	Chesse analysis		7-1-2
— dicarboxylic acid [1930]	849	Chlorates [0250]		944
Camphylurea [1310]	693	detection [6150]		919
Camphylurea [1310]	807	estimation [6300]		936
Caoutelioue 646, 814	984	Cinoratodimercuratuenvde (20	UU,	873
Capillarity [7150]	1058	Chloratotrimercuraldelivde [20	)0ő1 –	873
Capronoin [1510]	752	Chloric acid [0250]	,00]	544
Carbanie acid [1310]	692	Chlorides [0250]		543
Curbamidaanicaldaxima [1010]	365	ortimation [6200]		936
Carbanidolansaldovine [1540]	50T	Chlorination [0500]		
Carbamidobenzaidoxime [1949]	501	Chlorination 5500]		903
carbaninerariandoxime [1946]	004	Chlorine [0250]		542
Carbamido-cenanthaldoxime [1940]	867	—— atomic weight [7100]		1043
Carbamidosalicylic aldoxime	867	Chloratotrimercuraldehyde [20 Chloric acid [6250] Chlorides [6250] — estimation [6300] Chlorination [5500] Chlorine [6250] — atomic weight [7100] — estimation [6200] Chloroform [1110] — detection [6159] — estimation [6300] Chlorophyll [5010] Chocolate analysis [6500] Cholesterin [1250] — detection [6150] Cholic acid [1350]		927
Carbaminohydroxylaminooxy-		Chloroform [1110]		625
benzoic acid [1330] Carbethoxylalanine [1310]	728	—— detection [6159]		920
Carbethoxylalanine [1310]	688	—— estimation [6300]		941
Carbimidohexoic acid [1310]	690	Chlorophyll [50]0		893
Carbobydrates	801	Chocolete apole is [6500]		974
- detection [C150]	921	Cholo tomin [1970]		673
detection 0130		Cholesterin [1230]		
estimation [0500]	945	detection [61.00]		923
Carbohydrates	535	Cholic acid [1350] Choline [1610 — detection [6150] Chromane [1910] Chromates [0270] Chromic acid [0270] Chronic acid [0270]		738
estimation [6200]	926	Choline [1610		776
Carbonates [0210]	538	detection [6150]		924
—— detection [6150]	919	Chromane [1910]		820
—— estimation [6300]	935	Chromates [0270]		546
Carbon dioxide [0210]	537	Chromic acid [0270]		546
— estimation [6200]  Carbonates [0210]  — detection [6150]  — estimation [6300]  Carbon dioxide [0210]  — analysis [6400]  Carbonie acid [1310]  Carbon monoxide [0210]  — detection [6150]  — oxychloride [0210]  — silicide [0210]  — sulphides [0210]  Carboxycamphoacetic acid [1310]	951	Chromium [0270]  — salts [0270]  — estimation [6200]		545
Carbonie acid [1310]	692	salts [0270]		546
Carbon proposida 1910	557	estimation [6200]		927
detection [C150]	919	Character [0200]		872
detertion [0150]		Chromium-organic compound		
ozychloride [0210]	538	Chromium oxide estimation		936
smeide [0210]	538	Cider analysis [6500]		973
sulplindes [0210]	538	Cinchonamine [3010]		879
Carboxycamphoacetic acid [1310]	736	Cinchonamine [3010] Cinchonidine [3010] Cinchonidine [3010] Cinchotoxine [3010] Cinchotoxine [3010] Cinenic acid [1910] Cineolic acid [1910] Cinnamenylacridine [1930]		879
Carboxycamphopropionic acid		Cinchonine [3010]		879
[1340]	737	Cinchotoxine [3010]		879
Carboxydiphenylthiourea [1310]	695	Cinenic acid [1910]		824
Carboxyethenylurea [1930]	851	Cineolic acid [1910]		827
Carboxyguaiacolphenylthiourea	695	Cinnamenrhagidine [1930]		814
Carly sympathyl distribution on it	713	Cinnamenylmethylpyrazine [1	0201	853
Carboxymethylglutaconic acid Carboxyphenylaminoacetic acid				
Carboxyphenylaminoacetic acid	687	Cinnamenyidainoine [13,20]		813
Carboxyphenylaminobenzoic		Cinnamic acid [1330]		717
acid [1330]	716	Cinnamic aldehyde [1430]		7.17
Carboxyphenylisoamylthio carb-		Cinnamenylquinoline [1930] Cinnamic acid [1330] Cinnamic aldehyde [1430] — – estimation [6360] Cinnamoylaminobenzoic acid		945
amide [1310]	691	Cinnamoylaminobenzoic acid		716
Catalase [8010]	1126	Cinnamoyllaevulic acid [13	30]	726
Catalysis [7050]	1031	Cinnamylideneaminobenzylna	plı-	
Catechin 50201	898	thol [1630]	-	786
Catechol [1230]	663	Cinnamylidenecamphor [154	07	770
amide [1310]	828	Cinnamylidenelaevulic acid	]	723
· accomagne and protog	020	Ommanify inteneracy unit actu		1-0

Cinnamylidenemalonic acid		726	Cvamelide [1910]	-823
		711	Cyanamide [1310]	-695
Citraconic acid [1320]			Cranic said [1310]	695
Citral [140]		748	Chanida activation [6200]	935
Citral [1440] Citric acid [1310]		708	Cyamelide [1910]	897
— detection [0100]		920	Cyanine dyes [5020]	
		615	Cyanoacetic acid (1510)	702
Coagulase [8010]		1122	Cyanoacetylglycine ester [1310]	-686
Cobalt [0960]		545	Cyanoaminodioxybenzoic acid	-730
Cobatt [0200]		927	Cyanocamphoacetic acid [1340]	736
estimation [6200]			Cyanocamphoisobutyric acid	737
		545	Cyanocamphoisobityric acid	737
Cobalt-organic compounds [200	)()]	872	Cyanocamphopropionic acid	
Cocaine [3010]		879	Cyanocamphor [1540]	768
		974	Cyanodiethylacetylcarbamic ester	704
		879	Cyanogen [0210]  — bromide [1310]  — iodide estimation [6300]	536
Coffee analysis [6500]		974	— bromide [1310]	684
Conee analysis [0500]			iodide estimation [6300]	937
Colloidal ferric hydroxide [032	?O]	556	Crancing particular foods	725
Colloidal gold [0150] Colloidal silver [0110]		532	Cyanoiminophenylbutyric acid	898
Colloidal silver [0110]		526	Cyanomaclurin [5020]	
Colloids	500	1048	Cyanopropionic acid [1310]	703
Colonbony [1800]	,,,	815	Cyanosalicylic acid [1330]	728
Colombia [1800]			Cyanuric acid [1310]	-695
Colloids		890	Cvelamin [1850]	812
Combustion [1200]		1071	Crolene [1] 101	-643
Combustion [7200] Comenic acid [1340]		736	Cyclebratone [1110]	639
Commercial chemicals [6500]		987	Cyclobatane [1140]	640
Conductivity for electricity		1092	Cyclobatene [1140]	
		1079	Cyanuric acid [1310]  Cyclamin [1850]  Cyclene [1110]  Cyclobutane [1140]  Cyclobutene [1140]  Cyclodihexylamine [1640]	792
Charles [2010]		070	Cycloheptanol [1240] Cyclohexane [1140]	669
Coniceme [5010]		879	Cyclohexane [1140]	639
Comme	84.	1,879	— carboxylic acid [1340] — tetracarboxylic acid [1340]	731
Copper $[0290]\dots$		547	tetracarboxylic acid [1340]	738
Coniceine [3010]  Conime  Copper [0290]  — detection [6100]  — estimation [0200]  — salts [0290]		917	Cycloberanone [1510]	766
—— estimation [6200]		927	Cyclohexanone [1510] Cyclohexano [1140]	640
— salts [0290]		549	Cyclonexene [1140]	732
Copper ferrocyanide estimation	on	936	Cyclohexeneacetic acid [1340]	102
copper terrocyaniae estimation			Cyclohexenone carboxylic acid	733
Copper-organic compounds		873	Cyclohexylacetic acid [1340]	731
Corticie acid [1350]		738	Cyclohexylamine [1640]	-792
Corybulbine [3010] Corydaline [3010] Corydalis alkaloids [3010]		880	Cyclohexylamine [1640] Cyclohexylbenzyl alcohol [1240]	671
Corydaline [3010]		880	Cyclobeyylbenzylamine [1640]	792
Carredalis alkalaide [3010]		883	Cyclohexylbenzylamine [1640] Cyclohexylbutylcarbinol [1240]	670
Cotamina [2010]		880	Cyclohexyl-carbinol [1240]	669
Cotarine [5010]			Cyclonexyl-carbinol [1240]	792
Cotarnine [3010] Cotellin [1250]		673	Cyclohexylcarbinylamine [1640]	
		722	Cyclohexyldimethylcarbinol	669
Coumarin [1910]		822	Cyclohexyl isobutyl ketone	767
Coumarie acid [1350] Coumarin [1910] Coxin [5020] Creatinine [1310] Crosol [1230] Crotonic aldehyde [1420] Cryoscopy [7200] Crystallography [7100] Crystals, liquid [7100] Crystals, liquid [7100]		898	Cyclohexylmalonic acid [1340]	735
Creatinine [1310]		687	Cyclohexylmethylglycidic acid	824
Cresol [1230]		659	Cyclohexylmethylenecyclohexane	644
Crotonic aldebyde [1420]		744	Cyclohexyl phenyl ketone [1540]	769
Cryscopy [7900]		1075	Cyclohexylphenylmethyl carbinol	671
Cryoscopy [7200]			Cyclonexylphenylmenyl carbinol	748
Crystanography [1100]		1051	Cyclohexylpropionic aldehyde	
Crystais, iiqind [7100]		1052	Cyclomethylhexylamylamine	793
			Cyclooctadiene [1140]	641
nitrile [1310]		691	Cyclooctane [1140]	640
Cuminil [1530]		762	Cyclooctatriene [1140]	644
Comingin [1530]		761	Cyclooctene [1140]	641
nitrile [1310] Cuminil [1530] Cuminoin [1530] Cuminoin [1530] ac	id		Cyclooctadiene [1140]          Cyclooctane [1140]          Cyclooctatriene [1140]          Cyclooctene [1140]          Cyclopentane [1140]	639
[1330]		726	Cyclopropane dicarboxylic acid	734
[1330] Cumyldimethylfulgide [1910].		826	Circle propose to tre applicable acid	737
Cumytaimethylmigide [1910].		020	Cyclopropane tetracarboxylic acid	
Cumylidenedimethylparaconic		<b>#30</b>	Cystem [1310]	697
acid [1330]		729	Cystein         [1310]            Cystine         [1310]            Cytisine         [3010]	698
Cuprous oxide estimation [630	0]	936	Cytisine [3010]	880

Cytosine [1930] Datura alkaloids [3010] Decahydroketonaphthalene	854	Diazobenzene [1740]	862
Datura alkaloids [3010]	883	Diazobenzenebenzylanilide [1740]	803
Dooghudroketenenhthalana			
Decany droketonaphinatene	769	Diazobenzenediethylamide [1740]	802
Decahydronaphthalene [1140]	641	Diazobenzenediphenylamide	803
Decahydronaphthol [1240]	-671	Diazobenzene ethylanilide [1740]	802
Decahydronaphthylamine [1640]	793	Diazobenzeneimide [1740]	802
Decoic aldehyde [1410] Decolactone [1910]	743	Diago compounds	800
Decore aidenyde [1410]		Diazo compounds Diazodioxydiphenyl [1740]	
Decolactone [1910]	820	Diazodioxydiphenyl [1, 10]	802
Dehydrobenzylidenebisbenzoyl-		Diazo dyes [5020]	897
acetic acid [1330]	730	Diazoimides [1740]	803
Dehydrodioxyparasantonic acid	737	Diazo dyes [5020] Diazoinides [1740] Diazophenol [1740] Diazoreaction [6150] Diazoxylene [1740] Diazoxylene [1740]	802
		Diago resortion [C150]	
Densities [7100] Deoxybenzoin [1530]	1045	Diazo reaction [6150]	924
Peoxybenzom [1530]	758	Diazotriazole carboxylic acid	865
—— carboxylic acid [1330]	723	Diazoxylene [1740]	802
Dextrin [1840]	810	Dibenzenedisulphoneethylamine	775
T [F1016]	806	DibenzhydryIbenzene [1230]	665
Dextrose [1810]		Dibenzifydryfbenzene [1250]	
Diacetylbutyric acid [1310]	705	Dibenzoylethane dicarboxylic	763
Diacetylethylphenylpropionic		Dibenzoylethane dicarboxylic	
acid [1330]	725	acid [1910]	828
acid [1330]	705	acid [1910] Dibenzoylhydroxylamine [1630]	787
Discostal assistant [1910]		Lil	
Diacetylsuccinic acid [1310]	707	Dibenzoyloxalhydrazide [1630] Dibenzoylstilbene [1530] Dibenzoylstyrene [1530]	792
Dialanylalanine [1310] Diallyl [1120]	688	Dibenzoylstilbene [1530]	763
Diallyl [1120]	628	Dibenzovlstyrene [1530]	-763
Diallylbutyrolactone [1910]	822	Dibenzylanthracene [1130]	637
Diaminoanthraquinone [1630]	790	Dibenzylbenzimidazole [1930]	851
Discrimination [1700]		Dit is the international property of the prope	
Diaminoazobenzene [1720] Diaminoazodiphenylmethane	799	Dibenzylenepyridine [1930]	844
Diaminoazodiphenylmethane	853	Dibenzylglycollic acid [1310]	696
Diaminobenzophenone [1630]	-790	Dibenzylmalonamide [1330]	726
Diaminobutylene [1620]	778	Dibenzylmalonic acid [1330]	726
Diaminodiethyl ether [1610]	776		672
b' ' l'al a lal [1010]		Dibenzylmethylcyclohexanol	
Diaminodiphenylethane [1630] Diaminodiphenylethyl alcohol	789	Dibenzylphenylenediamine [1630]	788
Diaminodiphenylethyl alcohol	789	Dibenzylphthalide [1910] Dibenzylsilicol [2000]	823
Diaminodiphenylmethane dicar-		Dibenzylsilicol [2000]	877
boxylic acid [1330]	726	Dicinnamenylpyrazine [1930]	854
Diaminalitalel [1620]	789	Distinguis [0020]	515
Transmortory [1000]		Dictionaries [0000]	
boxylic acid [1330] Diaminoditolyl [1630] Diaminoguaiacol [1230] Diaminomenthane [1610]	663	Dictionaries [0030] Dievanosuccinic acid [1310]	708
Diaminomenthane [1610]	794	Dicyclobutane carboxylic acid	732
Diaminomethylenepyrocatechol	821	Dicyclobutane dicarboxylic acid	735
Diaminomethylpyrimidine [1930]	851	Dicyclodihexylcarbinol [1240]	671
Diaminoulanovthine [1940]	866	Dicyclodihexyl ketone [1540]	769
Diaminophenoxthine [1940] dioxide [1940]			
— dioxide [1340]	867	Dicyclodimethyldihexylamine	793
Diaminophenyldimethyl acridine	844	Didymium [0520]	576
Diaminopropionic acid [1310]	689	Dielectric constants [7250]	1095
Diaminostilbene [1630]	789	Dielectric constants [7250] Diethylamine [1610]	775
—— dicarboxylic acid [1330]	726	Diethylaminobenzoic aldehyde	786
Diaminosuccinie acid [1310]	703	Dischalanian 10201	811
		Diethylaminoconiine [1930]	
Diaminotriphenylcarbinol [1630]	790	Diethylaminoethylpiperidine	841
Diaminotriphenylmethane [1630]	789	Diethylaminophenylmethyl-	
Diamminesuccinimide copper	873	pyrazole [1930]	851
Diamylanthracene [1120]	635	Diethylaminopropylpiperidine	811
Diamylanthracene [1130] Diamyl diketone [1510]	753	Distribution in open properties	811
Diamyr diketone [1510]		Diethylaminopropylpyridine	0.11
Diamyleneanthracene dihydride	636	Diethylaminotetraphenylanthra-	
Diamylphenacylsulphine bromide	654	cene dihydride [1640] Diethylaniline [1630]	794
Pianilinomalonic acid [1310]	702	Diethylaniline [1630]	782
Dianthramine [1630]	785	Diethylcarbinyldimethylamino-	
	865	hayrono Ficani	784
Diantipyrine-ethylenediamine		Denzene [1050]	
Diastase [8010]	1122	Diethylcetrol [1250]	673
Diazoacenaphthylene [1930]	852	benzene [1630] Diethylcetrol [1250] Diethylcyanoacetanilide [1310]	704
Diazoamino compounds	802	Diethyldiquinole [1530]	759
Diazoacenaphthylene [1930] Diazoamino compounds Diazoaniline [1740]	802	Diethyldiketopiperazine [1930]	856
;			

Diethylglyeidic acid [910]	824	Dimethylaminophenylbenzylcar-	
Diethylmalonuramide [1310]	704	binol [1230]	662
Diethylmalonanilic acid [1310]	704	Dimethylaminophenyldimethyl-	
Diethylphenacylsulphine bromide	654	indylmethane [1930]	853
Dietliylpiperidine [1930]	842	Dimethylaminophenylethyl alco-	
Diethylphthalazone [1930]	857	hol [1230]	660
Diethylpyridine [1930]	842	Dimethylamiuophenylmethylin-	
Diethylrhodamine [5020]	898	dolideremethane [1930]	842
Diethylrulahamie [5020]	775	Dimethylaminophenylmethylpy-	
Diethylsulphamic acid [1610]	1055	razole [1930]	851
Diffusion [7150]	753		785
Diformylacetone [1510]		Dimethylaminostilbene [1630]	(00)
Diformyl dicarboxylic acid	707	Dimethylaminotetraphenylanthra-	794
Difurylfulgide [1910]	828	cene dihydride [1640]	
Digitalonic acid [1310] Digitalonic [1850] Digitalonic [1850] Dihexylsulphone [1310] Dihydroanthracene [1140] Dihydroanthracene [1140]	706	Dimethylaminouracil [1930]	854
Digitonin [1850]	812	Dimethylaniline [1630]	781
Dihexylsulphone [1310]	709	Dimethylanthracene [1130]	636
Dihydroanthracene [1140]	645	Dimethylatropic acid [1330]	718
minimulocativeor [1240]	671	Dimethylbisfurodiazole [1940]	867
Dihydrocarvyl thiocarbamate	693	Dimethylbisthiodiazole [1940]	870
Dihydrocinnamylidene malonic		Dimethylbutenylcarbinol [1220]	654
aeid [1330]	725	Dimethylbutyrolaetone [1910]	821
Dihydrocuminic aldehyde [1140]	748	Dimethylcamphanediol [1240]	672
Dihydrodimethylpinylamine	793	Dimethylcyclohexane [1140]	640
Dihydrodimethylstilbazole	843	Dimethylcyclohexane [1140] Dimethylcyclohexanol [1240]	669
Dihydroisophthalic acid [1340]	736	Dimethylcyclohexanone [1510]	767
Dihydromethylethylstilbazole	843	—— earboxylic acid [1340]	733
	712	Dimethyler deboyone [1110]	641
Dihydromuconie acid [1230]	732	Dimethylcyclohexene [1140] Dimethylcyclopentane [1140]	639
Dihydronaphthoie acid [1340]	665	Dimethylevelopentane [1140]	654
Dihydrooxanthranol [1230]	000	Dimethyldesylsulphine bromide	819
Dihydrooxyphenanthrophenaz-	ve0	Prinethyldioxyaeridine [1350]	
oxine [1940]	869	Dimethyldioxyacridine [1930] Dimethyldioxypyridine [1930] —— earboxylic acid [1930]	815
Dihydrophthalic acid [1340] Dihydropinole [1910] Dihydroquinoxaline [1930]	736	earboxylic acid [1930]	845
Dihydropinole [1910]	850	Dimethyldiphenyl [1130] Dimethyldipyridyl [1930] Dimethyldiquinolyl [1930]	635
Dihydroquinoxaline [1930]	852	Dimethyldipyridyl [1930]	852
Dihydrostilbazole [1930]	843	Dimethyldiquinolyl [1930]	853
Dihydroterephthalic acid [1340]	736	Dimethylenetetraoxydiphenyldi-	
Dihydrouraeil [1930]	854	hydrooxytriazine [1930]	863
Diisobutylene [1120]	628	Dimethylenetetraoxydiphenyloxy-	
Diisopropyldiphenyldihydrooxy-		triazine [1930]	862
triazine [1930]	863	Dimethylethylbutenylcarbinol	654
Diisopropyldiphenylimideazolone	858	Dimethylethylcyclohexane [1140]	640
Diisopropyldiphenyloxytriazine	863	Dimethylethylcyclopentane	640
Diketobutyric acid [1310]	705	Dimethylglutaconic acid [1320]	712
	855	Dimethylglutaric acid [1810]	704
Diketotetrahydroquinazoline	826	Dimethylglycidic acid [1910]	823
Dilactide [1910] Dilemene [1140]	644	Dimethylglycidic acid [1910]	8.51
Dilemene [1140] Dilituric acid [1930]	861	Dimethylgivoxaline [1939]	842
Dintarie acid [1950]	90 L	Dimethylgranatanine [1930]	847
Dimethoxydiphenyldihydrooxy-	000	Dimethylgranatoline [1930]	653
triazine [1930]	862	Dimethylheptanediol [1210]	628
Dimethoxydiphenyloxytriazine	862	Dimethylhexadiene [1120]	020
Dimethoxypropionic acid [1310]	700	Dimethylhexanone carboxylic	- 00
Dimethyladipie acid [1310]	704	acid [1340]	7.33
Dimethylamine succinimide		Dimethyliminodiethylbarbituric	
copper [2000]	873	acid [1930]	862
Dimethylaminoacetic acid [1310]	687	Dimethylindylmethane [1930]	853
Dimethylaminobenzoic aldehyde	786	Dimethylirazole [1930]	841
Dimethylaminocamphor [1540]	768	Dimethylirazoline [1930]	814
Dimethylaminophenoxazoneoxy-	100	Dimethylindylmethane [1930] Dimethylirazole [1930] Dimethylirazoline [1930] Dimethyloldiethylmulonamide	776
	900	Dimethylolsuceinamide [1610]	776
earboxylie aeid [5020]	500	Dimenioral Loro	

Dimethylphenacylsulphine bro-		Dioxyparasantonic acid [1340]	737
mide [1210]	654	Dioxyphenylacetic dicarboxylic	•01
Dimethylpyroarsinic acid 120001	872	acid [1330]	730
Dimethylpyrone [1910]	821	acid [1330] Dioxyphenylamylanthrone	759
Dimethylpyrrole [1930] — dicarboxylic acid [1930] — dilydride [1930]	840	Dioxyphenylanthranol dihydride	667
— dicarboxylic acid [1930]	845	Dioxyphenyldinaphthapyrane	826
dilydride [1930]	840	Dioxyphenylenebisdinaphthapy-	020
Dimethylstilbazole [1930]	843	rano [1910]	827
Dimethylstilbazoline [1930]	843	rane [1910] Dioxyphenylnaphthylcarbinyl-	021
	635	Dioxypuenymaphtnyicaromyi-	786
Dimethylstithene [1130]		amine [1630]	
Dimethyltetrazoline [1930]	863	Dioxyphenylpropionic acid	724
Dimethylthetine bromide [1310]	696	Dioxyphenylpropylene oxide	824
Dimethylthiocarbamic acid	693	Dioxyphenylstilbene [1230]	665
Dimethyltoluidine [1630]	782	Dioxypropane tricarboxylic acid	708
Dimethylurea [1310] Dimethylvalerolactone [1910]	693	Dioxypropylmalonic acid [1310]	707
Dimethylvalerolactone [1910]	822	Dioxypropylphenol [1230]	666
Dimethylvinylacetic acid [1320]	710	Dioxyquinone [1530] — sulphonic acid [1330	764
Dimethylxanthone [1910]	822	— sulphonic acid [1330	730
Dinaphthaimine [1930] Dinaphthapyrane [1910] Dinaphthapyryl chloride [1910]	844		701
Dinaphthapyrane [1910]	821	Dioxystearic acid [1310] Dioxystlibene [1230] — earboxylic acid [1330]	-665
Dinaphthapyryl chloride [1910]	821	—— earboxylic acid [1330]	726
DinaPhinaxaninonium sulphate	823	Dioxystilbeneacetoneanhydride	822
Dinaphthol [1230]	665	Dioxystyrene [1230]	664
Dinaphthol [1230] Dinaphthylamine [1630] Dinaphthylenediamine [1930]	781	Dioxysulphydroethylpyrimidine	859
Dinaphthylenediamine [1930]	844	Dioxysulphydromethylpyrimidine	859
Dinaphthylethylene [1130]	637	Dioxytartaric acid [1310]	707
Dinaphthylmethylsulphine	661	Dioxyterpene [1240]	672
Dinaphthylpseudothiohydantoin	870	Dioxytetramethyldiphenyl	665
Dinormenthadiene [1110]	645	Dioxyterpene [1240] Dioxytetramethyldiphenyl Dioxytolane [1230] Dioxytolane [1230]	665
Dioximidobutyric acid [1310]	689	Dioxytriphenylacetic acid [1330]	727
Dioxyacetophenone [1530]	763	Dioxytriphenylacetolactone	826
Dioxyacridone [1930]	848	Dioxytriphenylactione	667
Dioxyacetylbutyric acid [1310]	706	Dioxytriphenylmothano [1230]	665
Dioxyaminoanthraquinone	787	Dioxytriphenylcarbinol [1230] Dioxytriphenylmethane [1230] Dioxytritanol [1230]	667
Dioxyaminoterephthalic acid	729	Diogrammalata di di di contra la 16901	
Dioxyanthrocone [1320]		Dioxyxylylenediamine [1630]	790
Dioxyanthracene [1230] Dioxybenzophenone [1530]	665	Dipalmitin 653, Diphenoquinhydrone [1530]	
Dioxplaturio anti [1210]	764	Diphenoquinivarone [1550]	765
Dioxybutyric acid [1310]	700	Diphenoquinone [1530]	761
Dioxydimethylketopiperidine di-	0.0	Diphenoquinone diimide [1660]	795
carboxylic acid [1930]	816	Diphenoxyphenylanthranol	00-
Dioxydiphenylanthrone [1530]	764	hydride [1230] Diphenyl [1130]	667
Dioxydiphenylbenzylcarbinol	667	Diphenyl [1130]	635
Dioxydiphenyldimethylmethane	665	Diphenylacetonyldialuric acid	858
Dioxydiphenylethylcarbinol	667	Diphenylanthracene dihydride	637
Dioxydiphenylheptane [1230]	665	Diphenylamine [1630] carboxylie acid [1330]	782
Dioxydiphenylimideazolone	857	—— carboxylie acid [1330]	716
Dioxydiphenylmethane [1230]	664	Diphenylanilidoethane [1630]	784
Dioxydiphenylphthalazone [1930]	858	Diphenylanilidomethane [1630]	784
Dioxyflavanone [1910]	827	Diphenylanisidinomethane	785
Dioxyflavone [1910]	827	Diphenylbenzoylaminoquinoyl-	
Dioxyflavonol [1910]	828	methane [1530]	762
Diagraphitarie seid [1310]	707	Diphenylbisthiodiazole [1910]	870
Dioxyguanidine [1310]	694	Diphenylbutadiene [1130]	636
Dioxyketomethylethylpiperidine		Dibbenylbutinene [1130]	636
dicarboxylic acid [1930]	817	Diphenylbutyl alcohol [1230]	662
Dioxymalaic acid [1390]	713	Diphenylbutyldiazine [1930]	854
Dioxymandelic acid [1330]	728	Diphenylbutyl alcohol [1230] Diphenylbutyldiazine [1930] Diphenylbutylene [1130]	635
Dioxymethylpropylpiperidine	0	Diphenylouchinglanding [1620]	784
1' 1 1' 1' 1' 1' 1' 1' 1' 1' 1' 1' 1' 1'	848	Diphenylcarbinylamine [1630] Diphenylcyclopentenone [1540]	770
Dioxymethylpyrimidine [1930]	855	Dishonaldingstaless [1120]	636
· [1990]	COOL	Diphenyldiacetylene [1130]	000

D' 1 11 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	0.70	70: 1 1: 1 :: 11 510002 510
Diphenyldiethylglyoxaline [1930]	853	Diphenylvinylacetic acid [1330] 718
Diphenyldihydroanthranol [1230]	663	Dipropylamine         [1610]         775           Dipropyl diketone         [1510]          753
Diphenyldihydrodiazine [1930]	853	Dipropyl diketone [1510] 753
Diphonal lika last and [1300]		Dipropylstilbeneacetone [1540] 770
Diphenyldihydrofurodiazole	868	
Diphenyldihydroisobenzofurfu-		Dipyridinesuccinimide copper 813
	821	Diquinolyl [1930] 853 Diresorcinol [1230] 667
rane [1910] Diphenyldihydrooxytriazine	862	Diresorcinol [1230] 667
D'al 1111 1 stopol		Diresortinoi [1230] 001
Diphenyldihydrotetrazine [1930]	863	Disaccharides         [1820]          807           Disinfectants         [6500]          992
—— carboxylic acid [1930]	864	Disinfectants [6500] 992
— carboxylic acid [1930] dicarboxylic acid [1930]	864	Dispersion [7300]        1101         Distillation        615, 903         Distyrylethyleneacetone       [1540]       770
Diphoneldingthylful monic and	726	Distillation 615, 903
Diphenyldimethylfulgenic acid		Distillation 015, 505
Diphenyldimethylfulgide [1910]	826	Distyrylethyleneacetone [1540] 770
Diphenylendanilodihydrotriazole	863	Disulphidobisphenylacetic acid 721
Diphenylenebenzylcarbinol	672	Disulphidodipropionie acid 679
Diphonylonobianthumili	717	The state of the s
Diphenylenebisanthranilic acid	111	Dithioaniline [1630] 781
Diphenylenedibenzoylbutadiene		Dithioazelaic acid [1310] 704
dicarboxylic acid [1330]	730	Dithiocarbamic acid [1310] 692
Diphenylenediphenylmethane 637.	646	Dithiocarbondiglycollic acid 696
Diphopulous described the contract of the	731	C
Diphenyleneglycollic acid		Dithiocarbonic acid [1310] 692
Diphenylenemethylcarbinol	672	Dithionic acid         [0660]         591           Dithymolylamine         [1630]          786
Diphenylenenaphthylcarbinol	672	Dithymolylamine [1630] 786
Diphenylenephenylethylene	646	Ditoluidinomalonic acid [1340] 702
Diphenylenephenylethylene		Die 11 tillon
Diphenylenepropene [1140]	645	Ditolyl [1130]        635         Ditolyldihydrotetrazine       dicarboxylic acid [1930]        864         Dividing the control of the control o
Diphenylenepyridinediketone	849	Ditolyldihydrotetrazine dicar-
Diphenylenetartaric acid [1330]	730	boxylic acid [1930] 864
Diphenylenetartramide [1310]	707	Ditolylethane [1130] 635
		Ditolylethane       [1130]        635         Ditolylethylene       [1130]        635
Diphenylethylchlorosilicane	877	Ditorylethylene [1150] 055
Diphenylethylene [1130]	635	Ditolylpalladosammine chloride 876
Diphenylethylglyoxaline [1930]	853	Ditolylthiohydantoin [1940] 870
Diphenylfluorene [1140]	646	Dixylylethylene [1130] 635
Diphenymuorene [1140]		
Diphenylfurodiazole [1940]	868	
Diphenylimideazolone [1930]	857	Dodecanediol [1210] 653
Diphenylisopropylidenecyclopen-		Dodeennone Halli (a)
tenone [1540]	770	
Dial and I street	750	Dodecoic aldehyde [1410] 743
Dipnenylketone [1550]	198	Dodecoic aldehyde [1410] [43]
Diphenylmethane [1130]	635	Dodecyl alcohol [1210] 652
tenone [1540] Diphenylketone [1530] Diphenylmethane [1130] Diphenylmethylhexadienol 662	. 763	Dodecinoic acid [1320]   710     Dodecoic aldehyde [1410]   743     Dodecyl alcohol [1210]   652     Drugs [6500]   989     Dulcide [1210]   654     Dulcite [1210]   654     Dulcitol [1210]   654     Dyeing [5020]   894     Dyestuffs [5020]   893     — detection [6150]   923     — estimation [6300]   949     Dynamics, chemical [7050]   1034
Diphenylmethylhexatriene [1130]	636	Dulcide [1210] 654
	-	Dulcite [1210] 654
Diphenylmethylsulphine [1230]	659	Duferte [1210] 654
Diphenylnaphthylcarbinol [1230]	663	Dulcitol [1210] 654
Diphenylosotetrazine [1930]	863	Dyeing [5020] 894
Diphenylosotetrazine [1930] Diphenylosotriazole [1930] Diphenyl oxide [1230]	860	Dyestuffs [5020] 893
Diphoral saids [1990]		— detection [6150] 923
Diphenyi oxide [1250]	658	—— detection [6150] 923
Diphenyloxyethylamine [1630]	785	—— estimation [6300] 949
Diphenyloxytriazine [1930]	862	Dynamics, chemical [7050] 1034
Diphenylpalladosammine chloride	876	Economies [0060] 519
		Economics [0060]        519         Eggs, analysis [6500]        973         Eiconogen [1330]        724
Diphenylphenanthrene [1130]	637	Eggs, anarysis [0000] 515
Diphenylphenoxylenedihydroan-		Eiconogen [1330] 724
thracene [1910]	821	Elaeomargaric acid [1320] 110
Diphenylpropyldicamphor [1540]	771	Elaidic acid [1320] 710
Diphonulpuopulonodioapuphou	771	Electrical properties [7250] 1081
Diphenylpropylenedicamphor		El differential properties [1200] 1001
Diphenylpseudothiohydantoin	870	Electric furnace operations 1068
Diphenylsilicone [2000]	877	Electroanalysis [6000] 916
Diphenylsulphone carboxylic acid [1330]		Electrochemical operations 616
noid [1220]	724	Electrolytic dissociation [7250] 1084
aciu [1000]		Flashed and 1001
Diphenylthioldibenzylacetone	759	Electrolysis 903, 1083 Electromotive force [7250] 1085
Diphenyltoluidinomethane [1630]	784	Electromotive force [7250] 1085
Diphenyltolylcarbinol [1230]	662	Elements [0100] 519
Diphenyltriazole [1930]	860	new [0100] 524
Espainification [1000]		
Diphonylunomidos setie esid		classification of [7000] 1020
Diphenyluramidoacetic acid	687	Elements [0100] 519 new [0100] 524 classification of [7000] 1020

Ellagie acid [1910] [5020] 829	3, 899	Ethyliminopyrine [1930]	860
Emulsion [8010]	1122	Ethyliminopyrine [1930] Ethylmalic acid [1310]	706
Expair all looks 51 (10)	743	Ediyimane acid [1510]	100
Emulsion [8010] Emolic aldehyde [1410]		Ethylmereaptoethoxyphenyltri-	0.00
Luzimes [6010]	1119	azine [1930] Ethylphenol [1230]	863
Ephedrine [3010]	880	Ethylphenol [1230]	660
Epieldorhydrin [1210]	652	Ethylphenylazimido-aniline	860
Equilibrium [7050]	1034	Ethylphenylazimido-aniline Ethylphenylazimidobenzene	860
Equilibrium [7050]		Ediyiphenyiazimidobenzene	
Erbium [03:0] — Erepsin [8010] – Erythric acid [1310]	549	Ethylphenylhydrazine [1630]	791
Erepsin [8010]	1124	Ethylphenylmethylglycidic acid	825
Erythric acid [1310]	705	Ethylphenylpropionic aldehyde	747
Erythric acid [1310]  — lactone [1910]  Erythrolactone [1910]  Esterification 67.  Esters [1300]  Estragol oxide [1910]  Ethane [1110]  Ethanolamine [1610]  Ethanoldimethylamine [1610]  Ethanolaminosyina [1810]	896	Ethylphthologopo [1020]	856
Envilondenten [1010]	5-16	Ethylphthalazone [1930]	
Erythrolactone [1910]	820	Ethylphthalimidine [1930]	847
_Esternication 67.	5, 903	Ethylpiperidine [1930] Ethylpiperidinealdehyde [1930]	841
Esters [1300]	67.5	Ethylpiperidinealdehyde [1930]	841
Estragol ovide [1910]	800	Ethylosendonrea [1310]	693
Ethana [1110]	695	Ethylpseddolled [1910]	664
Ed a series	0-0	Ethylpyrocateenor [1259]	
Ethanolamine [1010]	4.40	Ethylquinnuclidine [1930]	842
Ethanoldimethylamine [1610]	776	Ethylquinol [1230]	664
Ethenylaminooxime [1610]	777	Ethyloninole [1530]	759
Ethanyldiaminonaphthalene	852	Ethelaninana [1520]	760
Ethon [1910]		Ethylpseudourea [1310] Ethylpyrocatechol [1230] Ethylquinnuclidine [1930] Ethylquinol [1230] Ethylquinole [1530] Ethylquinole [1530]	
Ether [1210]	650	Ethylstyrytpropiophenone [1550]	763
Ether [1210] Ethers [1200] Ethinediphthalidedianil [1930]	646	Ethyltetrahydropyridine-aldehyde	841
Ethinediphthalidedianil [1930]	8.58	Ethylthiolbenzylacetylacetone	763
Ethoxyamylanthrone [1530]	759	12.11.11 F15.101	-0-
Ethoxybenzenesulphonediethyl-		Etheleauth acceptation aid [1210]	692
1. thosy renzeries in phone in the renzeries in the state of the state	<b>CO1</b>	Emirizanthogenacene acid [1910]	-51
acetonitrile [1310]	691	Ethylxanthogenacetic acid [1310] Ethylxylidine [1630]	784
Ethoxyisobutylphthalazine	852	Eugenol [1230]	664
Ethoxyphenacyldialuric acid	857	Euporphine 30101	880
Ethyl alcohol [1210]	649	Expansion by heat [7200]	1079
Ethyl alcohol [1210] estimation [6300]	941	Endada Familia	1079
Tel -1-11 1 11 1 500.03	0711	Explosion [7200]	1072
Ethylallylconinium iodide [3010]	879	Explosives [6500]	1001
Ethylallylisopropenylmethane	628	Extraction [5500]	903
Ethylaniline [1630]	781	Faeces analysis [6500]	980
Ethylamine [1610]	775	Ent.: 675 01	3 997
Ethylamina Line [1020]	:11	Tats	10.01
Luiyaminoeomine [1550]	811	rerment action [1050] 1055,	1011
Ethylamine [1610] Ethylamine [1610] Ethylaminoeoniine [1930] Ethylaminoethylpiperidine	841	Fermentation [8020]	1127
Ethylaminopropionic aldehyde	777	Ferrous oxide detection 6150]	-919
Ethylaminopropylpyridine [1930]	841	Ferrum [0320]	550
Ethyl amyl ketone [1510]	751	Films, analysis [6500]	085
Ethallenson D1201	299	Times, analysis [both]	1105
Ethylbenzene [1130]	633	Fibrin ferment [8010]	1120
Ethylbenzeneazimidobenzene	803	Flame [7200]	1072
Ethylbenzylaniline [1630]	784	Flavonols [5010]	892
Ethylbenzylconhydrinium iodide	846	Fluorene [1140]	645
Ethyleyelopentane [1110]	639	Elucronono	170
Ethylcyclopentane [1110] Ethylchiydrofurfuranone [1910]	601	r luorenone rak	7. 110
Emylamydroiurntanone 1910]	821	Fluorenyl alcohol [1240]	042
Ethyldihydroisoindole [1930] Ethyldiketopiperazine [1930]	842	Fluorescence [7300]	1096
Ethyldiketopiperazine [1930]	855	Fluorides [0310]	-549
Ethyldiphenylendanilodihydrotri-		Elucrine [0310]	549
2010 [1920]	861	detection [6100]	017
Edular Filmo	0.01	detection [0100]	1111
azole [1930] Ethylene [1120]	626	estimation [0200]	928
Ethylenebisantipyryl [1930]	865	Fodders [6500]	993
Litherlandli washalanata asati		Food analysis [6500]	957
acid [1310]	707	Formaldovime (1110)	719
Ethylenediamine [1610]		Emmanida [1210]	683
Ethnone shoot (1910)	075	Tormanlide [1519]	000
ranyiene giycoi [1210]	652	rormie acid [1310]	083
Ethylenephthalide [1910]	822	—— estimation [6300]	942
Ethylene tetracarboxylic acid	713	Formic aldehyde [1410]	7-11
Ethylidene glycol [1210]	652	—— detection [6150]	921
Ethylidenephenylhydrazina	7.19	- octivation [01907]	0.15
acid [1310] Ethylenediamine [1610] Ethylene glycol [1210] Ethylene tetracurboxylic acid Ethylidene glycol [1210] Ethylidene glycol [1210] Ethylidene glycol [1210]	4 1 -	—— esmuration [0900]	200
Ethyliminodipropionic aldehyde	111	Ethylkanthogenacetic acid [1310] Ethylkanthogenacetic acid [1310] Ethylkylidine [1630] Eugenol [1230] Eugenol [1230] Expansion by heat [7200] Explosion [7200] Explosives [6500] Explosives [6500] Explosives [6500] Fats 675, 94 Ferment action [7050] Fats 675, 94 Ferment action [7050] Ferrous oxide detection ferrum [0320] Fibres, analysis [6500] Fibrin ferment [8010] Fibrin ferment [8010] Flame [7200] Flavonols [5010] Fluorene [1140] Fluorene [1140] Fluorene [0310] Fluorides [0310] — detection [6100] — estimation [6200] Fonders [6500] Food analysis [6500] Fromamide [1310] Formanide [1310] — estimation [6300] Formic acid [1310] — estimation [6300] Formic aldehyde [1410] — estimation [6300] Formylacetic acid [1310]	699

Formylazoformic aldehyde	798	Glycerol v. Glycerin	070
Formylglutaconic acid [1320]		Glycerylphosphoric acid [2000]	876
Formylsuccinie acid [1310]	706	Glycerylphosphoric acid [2000] Glycine [1310] Glycocoll [1310] Glycocoll [1310] Glycogen [1810] Glycollic aldelyde [1410] Glycoluril [1930] Glycoluril [1930] Glycoronic acid [1310] detection [6150] estimation [6300] Glycyllencine [1310] Glycyllencylalanine [1310]	686
Friction, internal [7150]	1059	(flycocoll [1310]	686
Friction, internal [1190]	807	Glycogen [1810]	810
Fructose [1810] detection [6150] Fruit analysis [6500] [6500]	922	—— estimation [6300]	946
etection [0150]	974	Glycol [1240]	672
Fruit analysis [0500]	97.5	Glycollic aldehyde [1410]	744
Fruit juices, analysis [6500]	806	Glycoluril [1930]	864
Fucose [1810] 1004	1080	Glycuronic acid [1310]	708
Fruit juices, analysis [1990] Fucose [1810] 1004, Full 1004, Fully acid [1310] Funnaric acid [1320] Funnaric acid [1320]	892	— detection [6150]	921
Fulgides [5010]	695	—— estimation [6300]	912
Fulminie acid [1310]	711	Glycylleucine [1310]	690
Fumarie acid [1520]	740	Glyoxal [1410]	688
	827	Glyoxal [1410]	744
- Furaltetraconic acid   1910	821	(hbenzoviosazone [1050]	792
Furfural [1910]	821	Cleovelie acid (15101	699
Furfuraldeliyde [1910]	820	Gold [0150]	532
Furfurane [1910]	820	estimation [6200]	926
sulphonic acid [1310]	826	Gold-organic compounds	872
Furfurvlolvoxvlic acid [1910]	()=1)	Granatanine [1640]	793
Furfurylideneaminopenzyi-	823	Gold [0150]  — estimation [6200]  Gold-organic compounds  Granatanine [1640]  Guaiacol [1230]	663
naphthol [1910]	792		727
Furfurylidenebenzhydrazide	616	Guanidine [1310] Guanidylmethacrylic acid [1320]	694
Furnace operations [0930]		Granidylmethacrylic acid [1320]	710
Furoin [1910]	827	Clams [1840]	810
Furniace operations [1910] Furyldimethylfulgenic acid [1910]	826	Guandylmethactyric acid [1320] Guns [1840] Gynocardin [1850] Gynocardinic acid [1350] Hampoglobin estimation [6300]	812
FBreighbeillen augus 15515	828	Gynocardinic acid [1350]	739
Furyldiphenylfulgenic acid	827		950
Furyldiphenylfulgide [1910]	868	Halomens IV JVI	544
Furylphenylfurodiazole			927
Fusel oil [6500]	920	—— estimation [6290] Harmine [8010] Harminic acid [1350]	880
—— detection [6150]	1068	Harminic acid [1350]	740
Fusion [7200]	557	Heating [7200]	1080
Gadolinium [0340]	917	Host of combustion 1/209	1077
detection [6100]	806	Heat of formation [7200]	1077
— detection [6100] Galactose [1810] Gallic acid [1330] — estimation [6300] Gas analysis [6400] Gas, illuminating [6500] — compressibility [7150] — liquefaction of [0930]	728	Helium [0370]	559
Gallic acid [1330]	943	Helium [0370]	917
estimation [0300] ···	950	Hemisparteine [3010]	882
Gas analysis [6400]	1005	Hendecolactone [1910]	820
Gas, illuminating [6500]	522	Hentadecoic acid [1310]	691
Gases [0100]	1058	Hentamethylenediamine [1610]	778
—— compressibility [7130]	616	Heptane [1110]	626
Inquefaction of [0930]		— tricarboxylic acid [1310]	707
— compressibility [1130] — liquefaction of [0930] — preparation of [0930] — pressure of [7150] Gentienin [1850] Gentiogenin [1850] Gentiopicrin [1850] Glass  55	10-7	Heptenoic acid [1320]   Heptoic acid [1310]   Heptoic aldehyde [1410]   Heptolactone [1910]   Heptylamine [1610]   Heptylamine [1310]	710
Gentionin [1850]	0.10	Heptoic acid [1310]	691
Gentienin [1850]	0.10	Hentoic aldehyde [1410]	743
Genting [1850] Gentingenin [1850]	0.10	Heptolactone [1910]	820
Gentiogenin [1850]	0.10	Heptylamine [1610]	776
Gentiopicrin [1850]	96, 1016	Tentelecanoacetalinge (1910)	
Glass 55 Glucose [1810] Glucosides [1850]		Herathene 11201	0.0
Glucosides [1850]		Hexaethylacetal [1510]	100
Glucosides [1890]	-11	11. wabydroanthrone 110401	769
Glutaconic acid [1320]	745	Hexahydrobenzene sulphonic acid	104
Glutaconic aldelivde [1420]	703	Hexahvarocollidine [1930]	841
Glutamic acid [1310]	$\begin{array}{cccc} & 745 \\ & 705 \\ & 705 \\ & 705 \\ & 652 \\ & 652 \\ \end{array}$	Hexahydroisophthalic acid Hexahydroisophthalic acid	734
Glutaric acid [1519]	653. 988	Hexahydrometanicotine [1930]	ت اربان
Glycerin	941 948	Hexahydrothymol [1240]	079
Glutaric acid [1310] Glycerin — estimation Glyceric acid [1310]	700	Hexahydrotoluic acid [1340]	. (51
Glyceric acid [1310]	65	3 Hexabydrotoluic aldehyde [1440	748
Glycerides [1210]	.,	•	

Hexamethylacridine [1930]	844	Hydrogen peroxide [0360]	559
Hexamethylenediamine [1610]	778	- dotaction [6150]	919
		———— detection [6150]	
Hexamethyleneimine [1930]	840	——————————————————————————————————————	936
Hexamethylenetetrazine [1610]	778	— detection [6150] — estimation [6300] Hydrogen sulphide [0660]	589
Hezamemylenetenazine [1010]		Hada-lasis 001 1	
Ilexane [1110]	626	Hydrolysis 904, 1	.041
tricarboxylic acid [1310] Hexaoxybenzil [1530]	707	Hydropinene carboxylic acid	732
Transozviic acid [1010]			
Hexaoxybenzil [1530]	765	Hydroquinone carboxylic acid	
Hexaoxydiphenyl [1230]	667	[1330]	724
		Hadamina 501001	571
Hexaoxyhydrobenzoin [1230]	668	[1330]  Hydroxylamine [0490]  derivatives 774, 787,  estimation [6300]	311
Hexaphenylethane [1130] Hexaphenylxylene [1130]	638	—— derivatives 774, 787,	794
II -1 -1-1-1 [1190]	638	autimation [6200]	035
Hexaphenylzylene [1130]		— estimation [0500]	999
Hexenyl-phenol [1230]	66 I	Hydroxylaminomethyleneindan-	
The investment of the soul	778	dione [16:16]	794
Hevinene-diamine [1620]		dione [1640] Hyoscine [3010]	
Hexoic acid [1310]	690 -	Hyoscine [3010]	880
Herein (1510)	752		580
Hexoin [1510]		115 populospuorous acid [0570]	
Hexolactone [1910]	820	Hyposulphurous acid (0660)	591
TELONOR TO THE TELONO	806	Hestozogin [1520]	764
Hexoses [1810]		11,38(828)111 [10007]	
Hexoylacetic acid [1510]	753	Iconogen [1330]	724
High looked (19th)	651	Idital [12]0]	654
Hexyl alcohol [1210]		1 :1 [1440]	
Hexylandrol [1210] Hexylamine [1610]	775	Imides [1000]	794
Hexyldicyanoglutaconimide	795	Hypophosphorous acid [0570] Hypophosphorous acid [0660] Hystazarin [1530] Iconogen [1330] Iditol [1210] Iminecamphor [1540] Iminocamphor [1540] Iminodibenzlynalonylurea	768
Text the valogitate of third		1	
Hexylphenol [1230] Hippuric acid [1310]	660	immodibenzyimaionyiurea	858
Hippuric acid [1310]	687	lminodiethylmalonylguanidine	864
[11] [11]			856
—— estimation [6300]	942	Iminediethylmalonylurea [1930]	
Hippurylazonaphthol [1720]	799	lminodimethylmalonylthiourea	859
History of [1790]	799	Iminodipropionic aldehyde [1610]	777
Hippurylazophenol [1720]			
Hippurylhydrazine [1610]	778	lminodipropylmalonylurea	857
II: 401000 F12501	740	Imino-ethers [1660]	795
Histidine [1350]			
History   0010	503	lminoethylpropylmalonylurea	856
Honey analysis [6500]	967	Iminomalonylmethylurea [1930]	855
Trong analysis [0000]		1	854
Histidine [1350] History [0010] Honey analysis [6500] Hops, analysis [6500]	970	lminomalonylurea [1930]	
Humic acid [1350] Hydnocarpic acid [1350]	738	hminoveronal [1930]	856
77 1	739		139
Hydnocarpic acid [1350]		Immunity [8050] 1	
Hydrargyrum [0380]	560	Indacomtine [3010]	879
Hadrotronia aldolando (1430)	747	Induzole [1930]	851
Hydratropic aldehyde [1430]		1 1 2000	
Hydrazides [1300]	680 -	Indicators [6000]	914
Hydrazine [0490]	571	Indigo [50°0]	899
TIVUIANING DIRECT		1 1 50 1001	563
estimation [6300]	938	Indazole [1930] Indicators [6000] Indigo [5020] Indium [0400] Indole methylacetic acid [1930]	
Hydrazines [1610] 778,	790	Indole methylacetic acid [1930]	847
Hydrazides [1300]   Hydrazides [1300]   Hydrazine [0490]	717	Indole-propionic acid [1930]	847
Hydraxinonenzoic acid [1550]		Thurster propriotite actual [1890]	
Hydrazodicarbonamide 1310!	694	Indole reaction [6150]	924
Hydrides, metallic [0100]	524	Indonecyclomethylacetoethylene	771
Hydrides, metallic [0100]		T. I. FORMOR	004
Hydrindamine [1040]	793	Ink [6500] 1	
Hydrindamine [1640] Hydriodic acid [0390] Hydrizino-balides [1660] Hydrocarbons [1100] estimation 6300 Hydrochloric acid [0250]	562	Ink [6500]           Institutions [0000]          Invertase [8010]          Iodate estimation [6300]	519
11 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	795	Inverte a [S010] 1	122
Tryortzino nandes [1000]		Invertase [8010] 1	
Hydrocarbons [1100]	051	Todate estimation [6300]	936
a timetion (200)	919	Iodic acid (0390]	362
estimation 6500 Hydrochloric acid [0250]		1 1: Fuburit	562
	543	fodine [0390]	
Hydrocinnamylideneacetic acid	718	atomic weight [7100] 1	043
III all the minimum visit in the care we term		a timetica [COOK)	929
Hydrocotarnine acetic acid Hydrocyanic acid 1310	828		
Hydroevanie acid [1310]	683 -	—— compounds, detection	919
17 1 2 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	919		999
Hydrocyanic acid [1310] Hydrocyanic detection [6150]		Tottine italiner [ower]	
Hydroferrocyanic acid [1310]	681	lodoform [1110]     detection [6[50]	625
Hydroferricyanic acid [1310]	684	—— detection [6150]	920
Hydrogetheyanic acad From		T. 1 4111	
Hydroffnoranediphenylearbinol	823	Iodosomethylquinoline [1930]	>12
Hydrothoric acid 03101	549	Ionic velocity 7250] 1	091
Tip tromante acert (antol	026	Iridian [OHO	563
· - estimation [0.500]	064	Iridium [0110]	
Hydrofluosilicic acid 591.	920	estimation [6200]	929
H.d. (0200)	557	Iron [0320]	550
Dydrogen Good]	0.71	I Company to the contract of t	
Hydrofluoranediphenylearbinol Hydrofluoric acid [0310] estimation [6300] Hydrofluosilicic acid 594, Bydrogen [0360] estimation 929,	952	Ionic velocity 7250] 1 Iridium [0410 — estimation [6200] Iron [03201 — analysis [6500]	013

Ivan datastian [6100]	917	Ketones estimation [6300] 945
from detection [0100]		Ketonic acid [1300] 945 Ketonic acid [1300] 678
Iron detection [6100] estimation [6210] salts [0320]	928	Ketome acid [1500]
salts [0320]	556	Ketostearic acid [1310] 700
fron-organic compounds [2000]	873	Ketonic acid         [1300]          678           Ketostearic acid         [1310]          700           Krypton         [0430]          565           Laboratory materials         [6000]          913
Isoamylamine [1610]	775	Laboratory materials [6000] 913
Isoamylbenzylamine [1630]	784	procedure [0900] 605
Isoamylbenzylconhydrinium		Lactase [8010] 1122
iodide [1930]	846	Lactic acid [1310] 696
Isoamylcyanoacetamide [1310]	704	— detection [6150] 920
Isoamyleyanoacetanide [1510]	691	— estimation [6300] 942
Isoamylthioallophanic acid		estimation [0500] 542
Isoartemisin [1910]	827	Lactones [1300] 678
Isoartemisin [1910] Isoborneol [1240] Isobutylamine [1610]	671	Lactose [1820] 808
Isobutylamine [1610]	775	—— detection [6150] 922
isobutylaicvanogintaconimide	795	estimation [6300] 946
Isobutylene [1120] Isobutylhydantoin [1930] Isobutylphthalazine [1930]	627	Lactuca alkaloid [3010] 883
Isobutylbydautoin [1930]	855	Laevulose [1810] 807
Icobatylnydaliton [1000]	852	Lanthanum [0440] 565
Lobutylphinalazine [1990]	848	Lard analysis [6500] 960
Isobutylphthalimidine [1930] Isobutyric aldehyde [1410]		Land analysis [0500] 500
Isobutyric aldenyde [1410]	742	Larixinic acid [1350] 739
Isocrotome acid [1320]	710	Latent heat [7200] 1075
— ozonide [1910]	828	Lead [0580] 581
Isocystein [1310]	698	detection [6100] 918
Isocysteinic acid [1310]	706	—— estimation [6200] 931
Isobutyric aldehyde [1410] Isocrotonic acid [1320] — ozonide [1910] Isocystein [1310] Isocysteinic acid [1310] Isocystine [1310] Isohexylamine [1610] Isohexylamine [1610] Isonerism [7000] Isonitrosoacetophenone [1530] Isoprene [1140]	698	—— peroxide estimation [6300] 939
Isoberrlamine [1610]	776	— salts [0580] 582
Isolovajna [1910]	690	Leather [6500] 1009
Isoleucine [1510]		
Isomerism [7000]	1021	Lecithin [1300] 677
Isonitrosoacetophenone [1530]	757	Lecture apparatus [0920] 614
Isoprene [1140]	610	Lectures [0040] 517
Isopropyl alcohol [1210]	651	Lencine [1310] 690
Isoprene [1140] Isopropyl alcohol [1210] Isopropyldimethylfulgenic acid Isopropyldimethylfulgide [1910]	713	
Isopropyldimethylfulgide [1910]	824	—— anhydride [1930] 856
Isopropylenemethylpyrazolone	855	Leucylalanylalanine [1310] 688
— carboxylic acid [1930]	856	Leucylalanylglycine [1310] 687
Isopropylhexenylbenzene [1130]	634	Leucyl chloride [1310] 690
Isopropylitekenymenzene [1130]	094	Leucyl chloride       [1310]       690         Leucyldiglycylglycine       687         Leucylglycine       [1310]       687         — anhydride       [1930]       856         Leucylglycylleucine       [1310]       690
Isopropylideneaminobenzyl-	=00	Laurenhalm in [1210]
naphthol [1630] Isopropyl iodide [1110]	786	Leucylglycine [1310] 687
Isopropyl iodide [1110]	625	— anhydride [1930] 856
lsopropylmethopentenylbenzene	634	Leucylglycylleucine [1310] 690
Isopropylphenyldimethylamine	784	Leucynsoserine [1510] 057
Isophthalic acid [1330]	725	Levulic acid [1310] 700
Isoquinaldinic acid [1930]	846	Levulinic acid [1310] 700
Isosafrole [1230]	664	Levulose v. Laevulose
— oxide [1910]	824	Lichen acids [1350] 739
Isoserine [1310]	697	Lichesteric acid [1350] 739
Leocorrisocomine [1910]		Lighting [7200]
Instruction of the Instruction o	697	Lighting [1200] 1009
Isoputiale acid [1930] Isoquinaldinic acid [1930] Isosafrole [1230] — oxide [1910] Isoserine [1310] Isoserylisoserine [1310] Isostrychnic acid [3010] Isovaleric aldehyde [1410] Isovaleric aldehyde [1410]	882	Limonene [1140]
Isostrychnine [3010]	882	Lipase [8010] 1125
Isovaleric aldehyde [1410]	743	Lipoclasts [8010] 1125
	753	Liquefaction of gases [0930] 616
Itaconamide [1320]	712	Lithium [0450] 565
Itaconic acid [1320]	711	Lithium estimation [6200] 929
Jam analysis [6500]	967	salts [0450] 565
Kalium [0120]	563	Lubricants [6500] 1003
Itaconamide [1320] Itaconic acid [1320] Jam analysis [6500] Kalium [0420] Ketodimethyldithiolpenthiophene	830	Lungeig alkaloids [2010] 982
Katadinhamidililaadia		Luncol [1950]
Ketodiphenyldihydrodiazine	858	Lupeot [1200] 073
Ketohexahydrobenzoic acid	733	Lupinus aikaloids [3010] 884
Ketohexoses detection [6150]	922	Lysine [1310] 691
Ketones [1500] —— detection [6150]	748	Levulinic acid [1310] 700 Levulose r. Laevulose Lichen acids [1350] 739 Lichesteric acid [1350] 739 Lighting [7200] 1080 Limonene [1140] 642 Lipase [8010] 1125 Lipoclasts [8010] 125 Liquefaction of gases [0930] 616 Lithium [0450] 565 Lithium estimation [6200] 929 ———————————————————————————————————
—— detection [6150]	921	Magnesium [0460] 566

11	566	Matala analysis [6500]	1012
Magnesium carbide [0460]	937	Metals analysis [6500]	597
carbonate estimation [6300]		Metastannic acid [0720]	
	929	Meterragic acid [1910]	827
— organic compounds [2000] — salts [0460]	874	Methaeryne acid [1520]	710
salts [0400]	566	Metats annic acid [0720]  Metalagic acid [1910]  Methacrylic acid [1320]  Methane [1110]  Methanolamine [1610]  Methanolamine [1610]  Methanolamine [1610]	624
Magnetic properties [7250] 1081,	1099	Methane sulphome acid [1310]	700
Malachite green carbethiol	790	Methanolamine [1610]	776
Maleic acid [1320] 705	, , 11	Methen vibising and one oxine-	0.1411
Maleic semi-aldehvde [1420]	4 E E	anhydride [1940]	869
Malic acid [1310] —— detection [6150] Malimide [1660]	705	Methionic acid [1310]	707
——— detection [6150]	920	Methoxybenzene sulphone-diethyl-	
Malimide [1660]	795	acetonitrile [13Î0]	691
Malonic acid [1310]	702	Methoxyl estimation [6300]	940
Malonic acid [1310]  Malt analysis [6500]  Maltose [1820]  — detection [6150]  — estimation [6300]	969	Methoxyphenylaminobenzoic	
Maltose [1820]	808	aeid [1330]	716
— detection [6150]	922	Methoxyphenylethylbenzoyl-	
- — estimation [6300]	946	pseudourea [1310]	693
Mandaha acid 113300	721	Methoxyphenylethylcarbinol	664
Manganates [0170]	567	Methylacetylhexanone carboxylic	
Manganese [0170]	566	acid [1340]	736
— detection [6100]	918	acid [1340] Methylacridine [1930]	843
Manganates [0470]	930	Methyl alcohol [1210]	649
— salts [0170]	567	Methyl alcohol [1210]  — detection [6150] — estimation [6300]	920
— salts [0170]  Mannite [1210]  Mannitol [1210]  Mannose [1810]	654	—— estimation [6300]	941
Mannitol [1210]	654	Methylallylcyclohexanol [1240]	671
Mannose [1810]	807	Methylallylcyclohexanone [1540]	769
Manufacturing processes [6500]	986	Vethylamine [1610]	771
Manures [6500]	991	Methylamine [1610] Methylaminoacetylcatechol	663
Mangarina analysis 165001	960	Methylaminobenzoic acid [1330]	716
Margarine analysis [6500] Marmalade analysis [6500]	967	Methylaminobenzoic aldehyde	786
	1042		100
Mass properties [7100] Matter, constitution of [7000]	1018	Methylaminodimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930]	845
Matter, constitution of [1000]	973	Methologicathyl other [1610]	776
Meat analysis [6500] Meconic acid [1910]	829	Methylaminoethyl ether [1610] Methylaminomethyluracil [1930]	855
Meconic acid [1910]		Methylaminomenvitach [1990]	000
Melibiase [8010]	1122 808	Methylaminophenylmethylbenzyl-	853
Meconic acid [1910]  Melibiase [8010]  Melibiose [1820]  — estimation [6300]  Menthadiene [1140]	946	pyrazole [1930] Methylaminosulphydromethyl-	000
—— estimation [6300]		Methylaminosurphydromethyl-	858
Menthadiene [1140]	644	pyrimidine [1930] Methylamylaniline [1630]	782
Menthane [1110]	610	Methylamylannine [1050]	670
Menthanol 1210	669	Methylamyleyclohexanol [1240]	771
Menthanol   1210       Menthanol   1140       Menthanol   [1210       Menthal   [1240	641	Methylanliydracetonebenzil	781
Menthenol [1210]	671	Methylaniline [1630]	872
Menthoi [1240]	670	Methylarsinic acid [2000]	800
Menthonamine [1640]	791	Methylarsinic acid [2000] Methylazide [1730] Methylbenzimidazole [1930]	
Menthone [1510]	767	Methyrbenzinmdazoie [1959]	851
Menthylamine [1640]	793	Methyl bromide [1110]	625
Mercury [0380]	560	Methylbutylallylcarbinol [1220]	655
Menthone [1540]  Menthylamine [1640]  Mercury [0380]  detection [6100]	919	Methylbutyleyclohexanol [1240]	670
estimation [6200]	927	Methylbutyl ketone [1510]	751
—— salts [0380]	561	Methylcamphenylol [1240]	671
Mercury-organic compounds	873	Methyleinene [1910]	820
Mercury phenyl chloride [2000]	871	Methylcinnamenylquinoline	8-1-1
Mercury tolyl chloride [2000]	871	Methylcoumarin [1910]	822
Mercury tolyl sulphinate [2000]	871	Methylcycloheptane [1140] Methylcyclohexane [1140]	610
Mesovalic acid [1310]	706	Methyleyclohexane [1140]	639
Mesoxalic dialdelayde [1410]	711	Methylcyclohexanediol [1240]	672
Mesoxalic semi-aldehyde [1410]	741	Methylcyclohexanol [1210]	669
Metabolism, animal [8010]	1135	Methylcyclohexanone [1510]	767
— vegetable [8030] Metals [0100]	1131	Methylcyclohexanone-oxalic acid	735
Metals [0100]	522	Methylcyclohexene [1140]	640

Methyleyclohexenone carboxylic		Methyllicxanone carboxylic acid	733
acid [1340]	733	Methylhydrindene ketone [1510]	769
acid [1340] Methylcyclohexylamine [1640]	793	Methylimidazole [1930]	851
Methylcyclohexyllenzylamine	793	Methyliminodiethylbarbituric	001
	100	(1 E1090)	862
Methyleyelopropene dicarboxylic	735		851
acid [1340] Methyldiallylcyclohexanone	769	M-41 P. 1 1 F1020:	842
Methyldihydrostilbazole [1930]	843		842
Methyldimethylamino-phenyl-	GFO	Methylindolidenemethane [1930] —	843
earbinol [1230]	660	Methylirazole [1930] Methylirazoline [1930	811
	848	31 .1 1: .: [1000]	
Methyldioxyacridone [1930] Methyldioxypyridine [1930]	815	Methylisobutylcyclohexanone	$\frac{846}{767}$
	815		
—— earboxylie acid [1930]	(71.)	Methylisobutyldiketopiperazine Mathylisoboryldigidia ogid	856
Methyldiphenylendanilodihydro-	861	Methylisohexylglycidic acid	- 824 - 634
triazole [1930] Methyldiphenylethylene [1130]	635	Methylisopropenylbenzene [[130]]	0.04
Methyldiphenylethylene [1130] Methylenebisindandione [1510]	772	Methylisopropylliexanone car-	<b>~99</b>
Methyleneoismanatone [1540]		boxylic acid [1340]	733
Methylenebisoxalacetic acid Methylenecyclohexane [1140]	709	Methylisopropylpyrrole [1930]	841
Methylenecyclonexane [1140]	641	Methylisoquinoline [1930] Methylmannoside [1850]	842
Methylene dimethyl diketone	753		812
Methylenedioxyisatin [1940]	867	Methylmeconin [1910]	826
Methylenedioxyoxyquinaldine	868	Methylmelilotic acid [1330]	722
Methylenedioxyphenophenan-	200	Methylmorphenol [1910]	825
thrazine [1910] Methylene dipropyl dioxide	869	Methylmorphole ether [1610]	776
Methylene dipropyt dioxide	650	Methylnaphthalene [1130]	635
Methylenenexanydropyrimidine		Methyl-nataloemodin [1530]	765
dicarboxylic acid [1930]	855	Methylolacetamide [1610] Methylolbenzamide [1610]	776
Methylenepyrocatechol [1910]	821	Methylolbenzaunde [1610]	776
Methylenequinone [1530]	757	Methylolbenzoic acid [1330]	721
Methylennylglycidic acid [1910]	825	Methylolbenzyl cyanide [1330]	722
Methyl ether [1210]	649	Methyloldimethylenediamine	778
Methylethyleyclohexanol [1240]	669	Methyloldimethylenedibenzamide	778
Methylethylevelohexanone [1510]	767	Methylolformamide [1610]	776
Methylethyldioxypyridine [1930]	845	Methylolisovaleramide [1610]	776
—— earboxylic acid [1930]	846	Methylolsalicylamide [1610]	776
Methylethyldiquinole [1530] .	759	Methyl oxyethyl ketone [1510]	752
Methyl ethyl ether [1210]	650	Methyloxyethylpyrazone car-	
Methylethylglutaconic acid	712	hoxylic acid [1930]	855
Methylethylglycidic acid [1910]	823	Methyloxyirazole [1930]	849
Methylethylisoamylearbinol	652	Methyloxyisocurbostyril [1930]	847
Methyl ethyl ketone [1510]	751	— earboxylic acid [1930]	847
Methylethylpiperidine [1930]	811	Methyl oxyisopropyl ketone	752
Methylethylpropylsilicol [2000]	877	Methyloxyisoquinoline [1930]	847
Methylethylstilbazole [1930]	813	Methylpentenoic acid [1320]	710
Methylethylstilbazoline [1930] Methyleugenole oxide [1910]	843	Methylphenylaminopyrrole-diben-	
	821	zoic acid [1930]	849
Methyl fluoride [1110]	625	Methylphenyldihydrothebaine	850
Methylfurfural detection [6150]	924	Methylphthalic acid [1330]	725
Methylfurfurane sulphonic acid	820	Methylphthalonic acid [1330]	729
Methylgalactoside [1850] Methylghcoside [1850]	811	Methylphthalonimide [1930]	817
Methylglucoside [1850]	811	Methylphthalylglycine [1930]	817
Methylglutaconic acid [1320]	712	Methylphthalylisooxazolone	868
Methylglutaric acid [1310]	703	Methylpicolyltoluylalkine [1930]	849
Methylglyoxal 711,	7.53	Methylpinone [1540]	769
Methylglyoxal 711, Methylgranatanine [1930]	842	Methylpiperidone carboxylic acid	845
Methylgranatoline [1930]	846	Methylpropylbenzene [1120]	633
Methylheptanediol [1210] Methylheptenone [1520]	653	Methylpropyleyclohexanol [1210]	669
Methylheptenone [1520]	753	Methylpropyleyclohexanone	767
Methylheptylglycidic acid [1910]	821	Methylpropylglycidic acid [1910]	824
Methyl heptyl ketone [1510]	752	Methylpropylsoccinic acid [1310]	701
(p-7195)		4 u	

Methylpropylsuccinimide [1930]	815	Naphthalene disulphonamide	729
Methylpyrazylmethylpyrazolone –	864	Naphthalene disulphonic acid	729
Methylpyridine [1930]	840	Naphthalenephenylenephenyl-	
Methylpyridinium chloride	840	methane [1140]	646
Methylpyrimidine [1930]	851	Naphthalene sulphonamide	720
Methylpyrone [1910]	821	Naphthalenesulphoneacetamide	685
Methylpyrone [1910] Methylpyrophthalone [1940]	869	Naphthalenesulphoneacetonitrile	685
Methylpyrrole [1930]	840	Napthalenesulphonedibenzylaceto-	
— dihydride [1930]	840	nitrile [1330]	718
Methylquinazolone [1930]	856	Naphthalenesulphonediethylaceto-	
Mathelaninala [1534]	759	nitrile [1310]	691
Methylquinoline [1930]	842	Naphthalenesulphoneethenyl-	001
Methylsparteine [3010]	882	aminooxime [1610]	777
Methylquinoline [1930] Methylsparteine [3010] Methylstilbazole [1930] Mahaladhardina [1930]	843	Naphthalenesulphoneisobutyro-	
Washylatillagalina [1990]	843	mitrila [1310]	689
Methylstilbazoline [1930]	635	nitrile [1310]	000
Methylstilbazoline [1936] Methylstilbene [1130] Methylstyrene oxide [1910]	820	Naphthalenesulphonethioacet-	688
		amide [1310] Naphthalene sulphonic acid	
Methylsulphonyl isocyanate	700	Naphthaiene suipnonic acid	720
Methyltetraliydroberberine	869	Naphthapyryl sulphate [1910]	823
Methylthebainone [1930]	850	Naphthaquinone sulphonic acid	727
Methylthebainonemethine [1930]	850	Naphthindole [1930]	842
MethylthebaoI [1240]	673	Naphthol [1230] detection [6150] sulphonic acid [1330]	661
Methylthicallophanic acid [1310]	694	—— detection [6150]	920
Methylthioluranil [1930] Methylthujone [1540] Methyluracil [1930]	859	— sulphonic acid [1330]	723
Methylthujone [1540]	769	Naphthoylbenzoic acid [1330]	723
Methyluracil [1930]	855	Naphthylamine [1630]	784
Methylureidodimethylpyrrole		Naphthylaminobenzoic acid [1330]	716
dicarboxylic acid [1930] Methylxanthogenacetic acid [1310	845	Naphthylaminobenzyloxalacetic	
Methylxanthogenacetic acid [1310]	[-696]	acid [1330]	729
Methylxanthone [1910]	822	Naphthylaminodinaphthapyrane	821
M. shadaahindhaaid acid [1250]	740	Naphthylanilopyrine [1930]	861
Mezcaline 3010  Milk analysis 9  Milk sugar [1820]  Minerals 6500]  Molasses analysis [6500]  Molecular weights [7100]  Molybdenum [0480]  — estimation [6200]	880	Naphthylenediazoimide [1740]	804
Milk analysis 9	43, 961	Naphthylene-dihydrazine [1630]	792
Wilk snoar [1820]	808	Naphthyliminopyrine [1930]	861
Vinerals 65001	1010	Naphthylmethane [1130]	635
Molasses analysis [6500]	967	Naphthylmethylpyrrolidene car-	
Molecular weights 17100	1014	boxylie acid [1930]	849
Molybdenum [0180]	567	Naphthylnaphthyliminopyrine	861
- o-timution [62001	930	Naphthylsemicarbazide [1310]	694
Molybdenum dipyridine tetra-	000	Naphthyluramidoacetic acid [1310]	687
sulphocyanide [2000]	875	Naphthyluramidoacetylglycine	687
		Naphthyluramidoglutarie acid	703
Molybdenum-organic compounds	010	Naphthyluramidohexoic acid	690
Molybdemum tetraquinoline sul-	975		13.00
phocyaniae (2000)	. 010 585	Naphthyluramidopropionic acid Natalemodin [1530]	76.1
Molybdie acid [0180]	-100	Natalemodin [1550]	0
- estimation [6500	251	Natrum [0500)	
Monosaccharides [1810]	500	Neodym10m [0520]	370
Morphine [3010]	880	Neon [0550]	370
Mortar [0220]	ə 10 7 1 1	Neutralisation [0930]	014
Mucobromic acid [1320]	. 711	Nickel [0540]	576
Muconic acid [1320]	. 712	-— carbonyl [0510]	577
Murexide [1930]	865	estimation 6200] .	931
Myrcene [1120]	628	salts   [0510]         Nicotine   [3010]     Niobium   [0510]	577 881
Myristic acid [1310]	694	Nicotine [3010]	881
Myristic aldehyde [1110] .	. 743		
Naphthacenediquinone [1530]	705	detection [6100] .	918
Naphthacridine [1930]	811	Nitrates [0490]	572
Naphthalene (11301	. 634	detection [6150]	919
Molybdenum tetraquinoline sul- phocyanide [2000] Molybdic acid [0180] – estimation [6300 Monosaccharides [1810] Morphine [3010] Mortar [0220] Micobronic acid [1320] Muconic acid [1320] Murexide [1930] Myreene [1120] Myristic acid [1310] Myristic acid [1310] Myristic aldehyde [1110] Naphthacenediquinone [1530] Naphthalene [1130] Naphthalene [1130] Naphthalene [1130] Naphthaleneazodiethylaniline Naphthaleneazodietnylaniline	. 799	Niobium [0510] detection [6100] .  Nitrates [0490]	904
Naphthaleneazoformaldoxime	799	Nitric acid 57:	2, 987
***************************************			

Nitric acid detection 6150]	919	Orcin [1230]	664
estimation [6300	937	Orcino [1230]	-664
Yim' il significant	937 937	O CATCHINA [1200]	875
Nitric oxide estimation [6300].	254	Organomagnesium compounds	
Nitriles [1300] Nitrites 0490 Nitrocellulose 1840 Nitrogen [0490] — atomic weight 7100	680	Organomercury compounds Organometallic compounds [2000] Orsellic acid [1330]	873
Vitrites 0100	572	Organometallic commands 20001	871
Viene II in the total	200	Orsellic acid [1330] Osmium [0.560] — detection [6100] — estimation [6200] — salts [0.560] Osmosis [7150] Oxalacetic acid [1310]	724
Nitrocellulose 1840	809	Orsellic acid [1550]	124
Nitrogen [0490	569	Osmium [0560]	579
- atomio waight 7100	1043	- detection [G100]	918
atomic weight 1100	1010	- detection [office]	
compounds : isomerism .	1020	estimation [6200]	931
estimation 95	2,930 -	—— salts [0560]	579
iodide [0190	571	Osmosia TITO	-1055
		Osmosis 1150	
oxide [0490]	.57.1	Oxalacetic acid [1310]	706
sulphide [0660]	589	Oxalatotetrammine chromoiodide	872
sulphonic acid [0000]	592	Orolia anid 112101	701
surprionic acid [conor-		Oxalic acid [1310] ————————————————————————————————————	0.13
Nitrogenous compounds, estima-		estimation [6300]	942
tion [6300] Nitroglycerin [1210]	949	Ovalcacetic acid [1310]	706
Vitro alexania 1910	653	Onel or serie and [1990]	713
Nitrogrecerii 1210		Ozarocrotonic acid [1959]	110
Nitro-hydrocarbons [1100 Nitrohydroxylamine [0190]	623	Oxaluramide [1310]	-702
Vitrobydrovylamine [0190]	571	Ovalythydrazine [1610]	778
Y'a and Thin		Oxidation 617, 901	1011
Nitromethane [1110]	625	Oxidation 017, 301	, 1041
Nitron [1930]	863	Oxides, metallic [0100]	524
Nitron [1930] Nitropropane [1110] Nitrosoarthyd [1230]	625	Oximes [1600]	774
Mittopropane [1110]		CAMBO TOOM.	070
Nitrosoacetic acid [13]0	6.86	— Oximidothiobarbituric acid [1930]	
	662	Oxyacetone [1510]	7.52
Nitrosobenzoic acid [1330] Nitrosocinnamic acid [1330] Nitroso derivatives [1100]	716	tirron talloutrinia soid [1210]	70.1
Mitrosopenzoic acid 1550		Ozyacetymutytte acid [1510]	107
Nitrosoemnamic acid [1330]	718	Oxyacids 1300	678
Nitroso derivatives [1100]	623	Oxyaeridone [1930]	848
Vitrosoposopoio [1920]	663	Oxyacids [1300] Oxyacidone [1930] Oxyamidines [1630] Oxyaminoacetophenone [1630] Oxyaminobenzoic acid [1330] Oxyaminodinlenvlisooxazole	790
Nitrosoresorcin [1230]		Ozyamidines [1050]	130
Nitrosulphates [0490]	572	Oxyaminoacetophenone [1630]	787
Nitrosyl chloride [0490] Nitrosyl fluoride [0490]	572	Oyvaminobenzoic acid [1330]	717
Vitropil dumila [0100]	572	Omen in dial ambier annuals	869
Nitrosyl mioride [0430]			
Nitrons acid [0490" —— estimation [6300]	572	Oxyaminomethylpyrimidine	854
estimation [6300]	937	Oxyaminonaphthaphenazine	857
Visuand allowide [6000]	572	On the state of th	858
Nitroxyl chloride [0490] Nitroxyl fluoride [0490]		Oxyaminonaphthatolazine [1930]	
Nitroxvl fluoride [0490]	572	Oxyaminophenanthraquinone	787
Nomenclature [0070]	519	Oxyaminophenylketodihydroquin-	
Your and all are 111 101		1: [1020]	0.7-
Normenthadiene [1140] Normenthanol [1240]	642	oxaline [1930]	857
Normenthanol 12401	669	Oxyaminopyrimidine [1930]	854
Normenthene [1140]	641	Oxyaminosulphydropyrimidine.	859
Y d l late	670	O TIMES TIMES TO THE TIME TO T	861
Normenthenol $[1240]$ .		Oxyaminotriazole [1930] Oxyaminovaleric acid [1310]	-
Nucleic acid [1350]	739	Oxvaminovaleric acid [1310]	698
Ocimene [1120]	628	Oxyanthraquinonimide [1660]	795
Ocimene [1120]		O l l l l l l l l l l l l l l l l l l l	
Octane-diol [1210] Octanone [1510]	652	Oxybenzeneazoformic aldehyde	798
Octanone [1510]	751	Oxybenzenediazodiphenylamide	803
Octohydronaphthalene [1140]	642	Oxybenzoic seid (1330)	720
		Oxybenzoic acid [1330] Oxybenzoic aldehyde [1430]	-1-
Octomethyltetraaminotetraphenyl-		Ozybenzow aldenyde [1450	747
xylene [1630]	792	Oxybenzoylbenzoic acid [1330] Oxybenzylacetone [1530] Oxybenzylidenethujone [1540]	723
Octyl alcohol [1210]	652	Oxphanzelacetone [1520]	760
Old for flaces		() A THEREX MACE COME TO SO THE STATE OF THE	
Oils, fatty [1300] Oils, fixed [6500]	675	Ozybenzylidenethujone [1340]	771
Oils, fixed [6500]	997	Oxybutyric acid [1310] — estimation [6300] Oxycinnamic acid [1320] Oxycrotonic acid [1320]	-698
Oile minoral [6500]	1002	estimation 762001	942
Oils, mineral [5500]		cstillation [0500]	
Oils, mineral [6500] Oils, volatile [6500]	1000	Oxycinnamic acid [1350]	722
Olefines [1120] Oleic acid [1320]	626	Oxycrotonic acid [1320]	711
Oloie said 13201	710	Osegumulvoloria soid [1320]	722
Oleic acid [320]	110	Oxycumylvaleric acid [1330]	
Operations in inorganic		Oxydase [8010]	1126
chemistry [0930]	615	Oxydiallylbutyric acid [1320]	711
Operations in organic chemistry	902	Oxydiaminopyrimidine [1930]	854
Operations in organic elementy		0 11 1 [1990]	
Opianie acid [1330]	728	Oxygioenzyl [1230]	661
Opianic acid [1330] Opium [3010]	880	Oxydibenzyl [1230] Oxydibydrocarvone [1540]	770
Optical properties [7300]	1096	Oxydihydrophenanthranil [1930]	849
	2.00111	on an interpretation [x100]	
( <b>D-7</b> 195)		4 п	<b>=</b>

31 3 34			
Oxydimethylbenzoic acid [1330] =	722	Oxyphenylmethylnaphthacridine	-850
Oxydimethylhexahydrobenzene	669		867
	1)(),,,	Oxyphenyloxadiazole [1940]	
Oxydimethylpyridine carboxylic		Oxyphenylpropionic acid [1330]	721
	845	Oxyphenylpyrrolone [1930]	847
Own Birds and a 11 F1 2201		Oxyphichyllytrolone [1990]	
acid [1930] Oxydiphenic acid [1330]	729	Oxyphenylvaleric acid [1330]	722
Oxydiphenylamine [1630]	785	Oxypichiva eta acid (1880) Oxypichine [1930] Oxyquinol [1230] Oxyquinoline [1930] Oxysalicylic acid [1330] Oxysantonin [1910] Oxysparteine [3010] Oxystilbene [1230] Oxystilbene [1230]	841
Oxydiphenylanthrone [1530]	763	Organical [1920]	666
	100	Oxyquinoi [1250]	
Oxydiphenyldihydroisobenzofur-		Oxyquinoline [1930]	-846
furane [1910]	823	Overlierlie soid [1330]	724
		Charles and Thomas and	
Oxydiphenylisooxazole [1940]	869	Oxysantonin [1910]	827
Oxyethylanisole [1230]	664	Oxysparteine [3010]	882
	856	()	662
Oxyethylphthalazine [1930]		Oxystinoene [1250]	
Oxyethylpyrocatechol [1230]	666	Oxystyryl ethyl ketone [1530] Oxystyryl propyl ketone [1530]	-760
Oxyethylpyrocatechol [1230] Oxyethylquinolone [1930] Oxyflavanone [1910] 821. Oxyflavonol [1910]	818	Overtruel propel betone [1520]	76 L
O d Figure 17,501	0.10	Ozystyty brobyt getone [1390]	
Oxynavanone [1910] 824,	820	Oxysulphydromethylpyrimidine	859
Oxyflayone dyes [5020]	897	Oxysulphydrophenyltriazine	863
Ozudananal [1010]	0.0=		
		Oxyterephthalic acid [1330]	728
Oxygen [0550]	57.7	Oxytetradecoic acid [1310]	-699
Oxygen [0550]  — estimation [6200] Oxybexahydrotoluic acid [1340]	931		
estimation [0200]		Oxytetraphenylanthracene diby-	
Oxyhexahydrotoluic acid = '1340 =	732	dride [1240] Oxytolnic acid [1330]	672
Oxyhexolactone [1310]	698	Overtalnia anid [1220]	721
Omin Land Flore		ONTO THE LEGISLAND CONTRACT	
Oxyhexolactone [1310] Oxyindazole [1930]	851	Oxytoluic acid [1330] Oxytolylacetonitrile [1330] Oxytolylphenylanthrone [1530]	722
Oxyisopropył butyl ketone [1510]	7.52	Oxytolylphenylanthrone [1530]	-763
Oxymandelic acid [1330]	724		862
		Oxytolyltriazole [1930]	
Oxymargaric acid [1310]	699	—— carboxylic acid [1930]	862
Oxymethopentenylbenzene [1230]	661	Oxytriazole [1930]	861
On the chip is the figure			
Oxymethopentylbenzene [1230]	660	Oxytridecoic acid [1310]	699
Oxymethylene camphor [1540]	768	Oxytrimethyloxdiazine [1940]	867
	771		667
Oxymethylene indandione [1540]		Oxytrimethylpyrogallol [1230]	()()1
Oxymethyl ethyl ketone [1510]	752	Oxytriphenylanthracene dihy-	
Oxymethylethylpyridine car-			-672
	0.10	dride [1240]	.,,
boxylic acid [1930]	816	Oxytriphenyldihydrobenzofar-	
Oxymethylindole [1930] .	846	furane [1910]	823
			698
Oxymethylpropylpyridine car-		Oxyvaleric acid [1310]	
boxylic acid [1930]	817	Ozone $\{0550\}$	-579
Oxymethylpyridone [1930]	845	Paints [6500]	1003
0		Ozone [0.550] Paints [0.500]	
Oxymethylquinolone [1930]	847	ranaumin [www.	582
Oxynaphthaleneazoformic alde-		— – atomic weight [7100]	-1014
hyde [1720]	798		876
nyde   11 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -		Palladium-organic compounds	010
Oxynaphthaquinone [1530]	764	Palladodiphenylmethylamine — —	
Oxynaphthaxanthone [1910]	826	chloride [2000]	876
Oxynaphthazine [1930]	858		691
	COO	Palmitte acid [1310]	
Oxynaphthylbenzyliminobutyric		Palmitic aldeliyde [1410]	7:11
acid [1310]	689	Papain [8010]	1121
acid [1310] Oxyoctoic acid [1310] .	698	Paparit [0070]	
Oxyoctore acre [Tatu]		Papaverine [3010]	881
Oxypalmitic acid [1310]	699	Paper [6500]	-1008
Oxypentadecoic acid [1310]	699	Days as a stale and are vide +10101	828
Oxypentatecole acid 1910]		Paracaoutchouc ozonide [1910]	
Oxypentenoic acid [1320]	711	Paraffin [6500]	-1006
Oxyphenylaminodiphenyltriazole	860	Paraffin hydrocarbons [1110]	-624
0 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1			
Oxyphenylaminosalicylic acid	721	Pararosaniline [5020]	898
Oxyphenylamylanthrone [1530]	759	Parasantonic acid [1340]	-736
Oxyphenylangelicalactone [1330]	723	Parasantoninimide [1660]	795
C 1 1 1 d. C1500 500		b d l : 1	
	, 761	Pathologic changes [8050]	-1139
Oxyphenylcinnamic acid [1330]	723	Pedagooy [0050]	518
Ownell wellingtheleving	868	Pedagogy [0050] Pelletierine [3010] Pentadecoic acid [1310]	881
Oxyphenyldimethyloxdiazine		Lenenerme Found	
Oxyphenyldiphenylenefurfurane	823	Pentadecoic acid [1310]	-691
	867	Pentadecoic aldehyde [1410]	741
Oxyphenylfurodiazole [1910] Oxyphenylhydrazine [1630]		i entancente antenyae [1410]	
Oxyphenylhydrazine [1630]	791	Pentadiene [1120]	628
Oxyphenylisoindolinone [1930]	848	Pentamethyleyclohexanone [1540]	-767
	857		
Oxyphenylketodihydroquinoxaline	(77)	Pentamethylene glycol [1210]	652

Pontano [1110]	626	Phenylaminophenol [1630]	785
Pantanaia : il [1200]	710		637
Tentenoie and (1970)	210	Phenylamylanthracene dihydride	759
Pentosan [1810]	810	Phenylamylanthrone [1530]	
estimation [6300]	946	Phenylamylhydrazine [1630]	791
Pentane [1110] Pentenoic acid [1320] Pentosan [1810] — estimation [6300] Pentoses [1810] — detection [6150] Pepsin [8010] Perchlorates [0250] Periodicals [0020] Periodicals [1350] Perlatol [1250]	806	Phenylamylurea [1310]	693
—— detection [6150].	922	Phenylbenzimidazole [1930]	852
Pepsin [8010]	1124	carboxylie acid [1930]	857
Perchlorates 102501	544	Phenylbenzoylpropionic acid	723
Pariodicals [0200]	509	Phenylbenzthiazole [1940]	870
Powletic and [1270]	739		877
Della Sister	070	Phenylbenzylethylpropylsilicane	726
Periator [1250]	673	Phenylbenzylmalonic acid [1330]	120
Perlatol [1250] Permanganates [0470] — estimation [6300] Perstannic acid [0720]	567	Phenylbenzylmethylpropylam-	700
—— estimation [6300]	937	monium iodide [1630]	783
Perstannic acid [0720]	597	Phenylbenzyltriazine [1930]	860
Persulphates, detection [6150]	920	Phenylbutylamine [1630]	784
Persulphuric acid [0660]	591	Phenylbutylene [1130]	634
Persulphuric acid [0660] Petroleum [6500] Phaeophycaea colours [5010]	1005	Phenylbutylnaphthisooxazine	870
Phonoulesses selected [5010]	892		692
naeopnycaea colours [5010]		Phenylcarbamic acid [1310]	695
Pharmaceutical preparations	989	Phenyl carbimide [1310]	
Phaseolunatin [1850]	812	Phenylchrysofluorene [1140]	646
Phase rule [7050]	1034	Phenylchrysotluorenol [1240]	672
Phaseolunatin [1850] Phase rule [7050] Phellandrene [1140] Phenacyldialuric acid [1930]	$\frac{641}{857}$	Phenylcumylliydrazine [1630]	791
Phenacyldialuric acid [1930]	857	Phenyldihydrothebaine [1930]	850
Phenauthranil [1930]	819	Phenyldihydrothebenol [1910]	826
Phonouthrapilia acid 113301	718	Phenyldihydrothiouracil [1930]	859
Discoult and a control of the contro	-(:-)	bl 113 1 3 [1026]	857
Thenauthraquinone [1550]	- (1.)	Phenyldihydrouracil [1930]	857
dinydrocyanide [1550]	402	Phenyldiketopiperazine [1930]	001
Phenanthrene [1130]	636	Phenyldiketotetrahydroquinazo-	
—— detection [6150]	924	line [1930] So.	5, 857
—— hexahydride [1140]	645	line [1930] 85. Phenyldimethylcarbinol [1230]	660
— octobydride [1140]	645	Phenyldimethylfulgenic acid	726
Phenauthrophenazovine [1940]	869	Phenyldimethylfuloide [1910]	825
Phenauthrophenazoxine [1940]	$869 \\ 658$	Phenyldimethylfulgide [1910]	
Phenacyldiafuric acid [1930] Phenauthranil [1930] Phenauthranilic acid [1330] Phenauthraquinone [1530] — dihydrocyanide [1530] — detection [6150] — hexahydride [1140] Phenauthrophenazoxine [1940] Phenetole [1230] Phenetol [1230]	869 658 658	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole	825 868
Phenauthrophenazoxine [1940] Phenetole [1230] Phenol [1230]	869 658 658 920	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole	825 868 871
Phenauthrophenazoxine [1940] Phenetole [1230] Phenol [1230] — detection [6150]	869 658 658 920	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole	825 868 871 870
Phenauthrophenazoxine [1940] Phenetole [1230] Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330]	869 658 658 920 727	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230]	825 868 871 870 662
Phenauthrophenazoxine   [1940]   Phenetole   [1230]     Phenol   [1230]         detection   [6150]     Phenolphthalin   [1330]     Phenols estimation   [6300]	869 658 658 920 727 942	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130]	825 868 871 870 662 637
Phenauthrophenazoxine	869 658 658 920 727 942 66, 881	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid	825 868 871 870 662
Phenanthrophenazoxine	869 658 658 920 727 942 56, 881 867	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic	825 868 871 870 662 637 730
Phenauthrophenazoxine   [1940]   Phenetole   [1230]     Phenol   [1230]     Phenol   [1230]     Phenolphthalin   [1330]     Phenolphthalin   [6300]   Phenoxthine     80     Solid   [1940]	869 658 658 920 727 942 96, 881 867 867	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic	825 868 871 870 662 637 730
Phenol [1230]	658 920 727 942 66, 881 867 867 760	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630]	825 868 871 870 662 637 730 730
Phenol [1230]	658 920 727 942 66, 881 867 867 760	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630]	825 868 871 870 662 637 730
Phenol [1230]	658 920 727 942 66, 881 867 867 760	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1740]	825 868 871 870 662 637 730 730
Phenol [1230]	658 920 727 942 96, 881 867 867 760 758 726	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenediamine [1630] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylenedimethyldiamine	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803 788
Phenol [1230]	658 920 727 942 66, 881 867 760 758 726 725	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamnine [1630] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-diazoinide [1740]	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803
Phenol [1230]	658 920 727 942 66, 881 867 760 758 726 725 698	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacet-	825 868 871 870 662 637 730 787 803 788 685
Phenol [1230]	658 920 727 942 66, 881 867 760 758 726 725 698	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacet-	825 808 871 870 662 637 730 787 803 788 685
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  — dioxide [1940]  — henoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzoylbropionic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxycaproic acid [1310]  Phenoxybexylamine [1610]  Phenoxyisobutylphthalazine	658 920 727 942 66, 881 867 760 756 725 698 776 852	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacet-	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803 788 685
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  — dioxide [1940]  Phenoxyacetophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzoylpenzoic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxycaproic acid [1310]  Phenoxyhexylamine [1610]  Phenoxyisobutylphthalazine  Phenoxymethoxybenzoic acid	658 920 727 942 66, 867 760 758 726 725 698 776 852 724	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylsylenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylearbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-disulphone-acetonitrile Phenylene-disulphone-acetonitrile Phenylene-disulphone-thioacet-amide [1310] Phenylene-methyldiamine [1630] Phenylene-trioxyfluerone [1910]	825 868 871 870 662 637 730 787 803 788 685 685
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  — dioxide [1940]  — henoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzoylbropionic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxycaproic acid [1310]  Phenoxybexylamine [1610]  Phenoxyisobutylphthalazine	658 920 727 942 66, 881 867 760 758 726 725 698 776 852 724 724	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330]  Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacetamide [1310]  Phenylenemethyldiamine [1630] Phenylenenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910]	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803 788 685 688 787 829
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  — dioxide [1940]  Phenoxyacetophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzoylpenzoic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxycaproic acid [1310]  Phenoxyhexylamine [1610]  Phenoxyisobutylphthalazine  Phenoxymethoxybenzoic acid	658 920 727 942 942 96, 881 867 760 726 725 698 776 852 724 724	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330]  Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacetamide [1310]  Phenylenemethyldiamine [1630] Phenylenenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910]	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803 788 685 688 787 829 666 658
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  — dioxide [1940]  — henoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxyhexylamine [1610]  Phenoxyphexylamine [1610]  Phenoxyphenylhydracrylic acid  Phenylacetic acid [1330]  Phenylacetic acid [1330]  Phenylacetic acid [1430]  Phenylacetic aldehyde [1430]	658 920 727 942 36, 881 867 760 725 698 776 852 724 724 717	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330]  Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacetamide [1310]  Phenylenemethyldiamine [1630] Phenylenenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910]	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803 788 685 688 787 829
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  — dioxide [1940]  — henoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxybenzoylpropionic acid  Phenoxyhexylamine [1610]  Phenoxyphexylamine [1610]  Phenoxyphenylhydracrylic acid  Phenylacetic acid [1330]  Phenylacetic acid [1330]  Phenylacetic acid [1430]  Phenylacetic aldehyde [1430]	658 920 727 942 36, 881 867 760 725 698 776 852 724 724 717	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330]  Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1640] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacetamide [1310]  Phenylenemethyldiamine [1630] Phenylenenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910]	825 868 871 870 662 637 730 730 787 803 788 685 688 787 829 666 658
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenoxthine 80 — oxide [1940] — dioxide [1940] Phenoxyacetophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxycaproic acid [1310] Phenoxyhexylamine [1610] Phenoxymethoxybenzoic acid Phenoxymethoxybenzoic acid Phenoxyphenylhydracrylic acid Phenylacetic acid [1330] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetricalfeliyde [1230]	658 920 727 942 96, 881 867 758 726 725 698 776 852 724 724 717 717 660	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylsoxpyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylmethane [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylene-dismethylacetoacetic acid [1330] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-diazoinide [1740] Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphonethioacetamide [1310] Phenylene-trioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetriphenylbiscarbinol Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethyl alcohol [1230]	825 868 871 870 662 637 730 787 803 788 685 685 685 666 658 660 784
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenoxthine 80 — oxide [1940] — dioxide [1940] Phenoxyacetophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxycaproic acid [1310] Phenoxyhexylamine [1610] Phenoxymethoxybenzoic acid Phenoxymethoxybenzoic acid Phenoxyphenylhydracrylic acid Phenylacetic acid [1330] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetricalfeliyde [1230]	658 920 727 942 96, 881 867 758 726 725 698 776 852 724 724 717 717 660	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacetamide [1310] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylethylacohol [1230] Phenylethylacohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylamine [1630]	825 868 871 870 662 637 730 730 781 803 885 685 688 787 866 658 666 658 666 6784 716
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenoxthine 80 — oxide [1940] — dioxide [1940] Phenoxyacetophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxycaproic acid [1310] Phenoxyhexylamine [1610] Phenoxymethoxybenzoic acid Phenoxymethoxybenzoic acid Phenoxyphenylhydracrylic acid Phenylacetic acid [1330] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetricalfeliyde [1230]	658 920 727 942 96, 881 867 758 726 725 698 776 852 724 724 717 717 660	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacet- amide [1310] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrijhenylbiscarbinol Phenyl ether [1230] Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylamine [1630] Phenylethylamine caid Phenylethylamine caid	825 868 871 870 662 637 730 787 803 788 685 688 787 829 658 660 784 716 633
Phenol [1230]  — detection [6150]  Phenolphthalin [1330]  Phenols estimation [6300]  Phenols estimation [6300]  Phenoxthine 80  — oxide [1940]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzophenone [1530]  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone [1610]  Phenoxybenzophenone [1610]  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone [1610]  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone acid  Phenoxybenzophenone [1330]  Phenylacetic acid [1330]  Phenylacetylene [1130]  Phenylalanine [1330]  Phenylalanine [1330]  Phenylalanine [1310]	658 920 727 942 36, 881 867 760 758 726 725 698 776 852 724 717 660 631 716 686	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenealismethylacetoacetic acid [1330]  Phenylenediamine [1630] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenediatoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenetrioxyflucrone [1630] Phenylenetriphenylbiscarbinol Phenylenetriphenylbiscarbinol Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylamine [1630] Phenylethylamine [1630] Phenylethylene [1130] Phenylethylene [1130] Phenylethylene [1130] Phenylethylene [1130]	825 868 871 862 637 730 787 803 788 685 688 787 829 660 784 716 633 824
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenoxthine — oxide [1940] — dioxide [1940] — henoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzoylpropionic acid Phenoxybenzolphthalazine Phenoxyphenylhydracrylic acid Phenylacetic acid [1330] Phenylacetic aldehyde [1430] Phenylacetylcarbinol [1230] Phenylacetylcarbinol [1230] Phenylalannine [1330] Phenylalannine [1310] Phenylaminoacetic acid [1310]	658 920 727 942 36, 881 867 758 725 698 776 852 724 717 717 660 634 717 686 686	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylthiopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylcarbinol [1230] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenedismethylacetoacetic acid [1330] Phenylenediazoimide [1630] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacetamide [1310] Phenylenemethyldiamine [1630] Phenylenetriphenylbiscarbinol Phenylenetriphenylbiscarbinol Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylamine [1630] Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylene [1130] Phenylethylene [1130] Phenylethylene [1130]	825 868 871 870 637 730 787 803 788 685 685 686 658 660 784 716 632 834 852
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenoxthine	658 920 727 942 96, 881 867 758 725 698 776 852 724 717 717 660 634 717 686 716	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphone-thioacetamide [1310] Phenylene-triphenylbiscarbinol Phenylene-triphenylbiscarbinol Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglycidic acid [1930] Phenylethylglyoxaline [1930] Phenylethylglyoxaline [1930]	825 868 871 870 662 637 730 787 803 788 685 685 686 660 784 716 633 824 852
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenox estimation [6300] Phenoxthine	658 920 727 942 96, 881 867 760 726 698 776 852 724 717 717 686 687 716 882	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphone-thioacetamide [1310] Phenylene-triphenylbiscarbinol Phenylene-triphenylbiscarbinol Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglycidic acid [1930] Phenylethylglyoxaline [1930] Phenylethylglyoxaline [1930]	825 868 871 860 662 637 730 787 803 788 685 685 666 658 660 7816 633 824 852 852
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenox estimation [6300] Phenoxylen [1940] — dioxide [1940] — dioxide [1940] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzophenone [1530] Phenoxybenzophenone acid Phenoxybenzophenonic acid Phenylacetic acid Phenylacetic acid Phenylacetylene Phenylalanino Phenylalanino Phenylalaninodenzoic acid Phenylaminodenzoic acid Phenylaminodinaphthapyrane Phenylaminodiphenyltriazole	658 920 727 942 867 867 760 726 698 776 8524 717 717 660 634 716 686 687 716 886	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylenebismethylacetoacetic acid [1330] Phenylenediazoimide [1640] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenediazoimide [1740] Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphoneacetonitrile Phenylenedisulphonethioacet- amide [1310] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylenetrioxyflucrone [1910] Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylglycxaline [1930] Phenylethylpyrazole [1930] Phenylethylmethylglycidic acid Phenylethylpyrazole [1930]	825 868 870 662 637 730 787 803 788 685 688 787 829 666 658 660 7816 633 824 852 825 825 860
Phenol [1230] — detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenox estimation [6300] Phenoxthine	658 920 727 942 96, 881 867 760 726 698 776 852 724 717 717 686 687 716 882	Phenyldimethylfulgide [1910] Phenyldimethyloxypyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenyldimethylselenopyrazole Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130] Phenyleneaceticmalonic acid Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diamine [1630] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylene-diazoimide [1740] Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphoneacetonitrile Phenylene-disulphone-thioacetamide [1310] Phenylene-triphenylbiscarbinol Phenylene-triphenylbiscarbinol Phenylethyl alcohol [1230] Phenylethylamine [1630] Phenylethylaminobenzoic acid Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglycidic acid [1930] Phenylethylglyoxaline [1930] Phenylethylglyoxaline [1930]	825 868 871 860 662 637 730 787 803 788 685 685 666 658 660 7816 633 824 852 852

Phenylfluorenol [1240]	-672	Phenyl phenylthiolbenzylidene-	
Phenylglycinoacetic acid [1310]	687	propyl ketone [1530]	
Phenylglycinopropionic acid	689		85.
Phenylglycylalanine [1310]	688	Phenylpropiolic acid [1330]	713
Phenylglycyla-paragine [1310]	703	Phenylpropylamine [1630]	78
Phenylglycylglycine [1310]	687		77
—— anhydride [1930]	857		320
Phenyl amylthiolbenzylidene-			32
propyl ketone [1530]	759	Phenylpropylidenethiosemicar-	
Phenylhexylamine [1630]	784		39-
Phenylheyylurga [1310]	693		758
Phenylhydrazine [1630]	791		35:
Phenylhydrizinoaminoacetic acid	795		9
Phenylhydroresorcylic acid	737		35
Phenylliydroxylamine [1630]	787		351
Phenyliminodiethylbarbituric			351
acid [1930]	862		759
Phenyliodinium compounds	632		393
Phenylisocrotonic acid [1330]	718	T. 1 . 1 . 1 . 1	,,,,
Phenylketooctenic acid [1330]	723	Phenylthiolbenzylacetoacetic acid [1330] 7	20
Phenylketotetraliydroquinoxaline	857		5
Phenylmalonia and 112201	725		5
Phenylmalonic acid [1330] Phenyl mercaptan [1230]	659	Phenylthiolbenzylacetophenone Phonylthiolbenzylacetylacetylacetop	65
	850		C).
Phenylmethyllongylon-income	CHI	Phenylthiolbenzylbenzoylacetic acid [1330] 7	20
Phenylmethylbenzylaminopyra-	0.70		
Zole [1930]	852		6.
Phenylmethylcyclohexenone car-	734	Phenylthiolbenzylbenzylidene-	-=0
boxylic acid [1340]			59
Phenylmethyldihydrofurodiazole	867	Phenylthiolbenzylphenylmethyl-	. 50
Phenylmethylethylene oxide	820		35(
Phenylmethylethylpropylsilicane	877		6:
Phenylmethylglycidic acid Phenylmethylketopyrazolone	821		369
Phonelmethylketopyrazoione	856		360
Phenylmethyloxypyrazole [1930 ]	856		26
Phenylmethyloxypyridine car-	0.10	***	2:
boxylic acid nitrile [1930]	848		190
Phenylmethylphenyliminopyrazole	861		47
Phenylmethylpyrazylphenyl-			558
methylpyrazolone [1930]	864		21
Phenylmethylpyrazoleazobenzene	852		91
Phenylmethylpyrazoleazotoluene	852		0.2
Phenylmethylpyrazolidone car-			66
boxylic acid [1930]	857		60
Phenylmethylpyrazolone [1930]	856	Phosphorescence [7300] 10	
Phenylmethylpyrazoloneazoben-			80
zene [1930	856		19
Phenylmethylselenopyrazole	860	— estimation 938, 9	
Phenylmethylthiopyrazole [1930]	859	1	80
Phenylmethyltriazine [1930]	860		$\frac{39}{20}$
D1 1 1.1 1 Ellevi'	636	Phosphorus [0570] 5	80
Phonylmulathicograping [1130]	869		$\frac{18}{2}$
Phenylnaphthisooxazine [1940] Phenylnaphthylanilidomethane	785	— chlorides [05,0] 38	80
	785		$\frac{31}{2}$
Phenyluaphthylcarbinylamine	660	—— iodides [0570] 5	80
Phenylnitroethaneoxymethane		—— organic compounds [2000] 8	75
Phenyloxypyridinium chloride	817	sulplindes 581, 58	
Phenyloxypyrroline carboxylic	212	Photochemistry [7350] 11	
acid [1930]	818	Photographic chemistry [7350] 11	
Phenyl oxyxylyl ketone [1530]	761	Photography, colour [7350] 11	
Phenylphenylenediamine [1630] =	788	Photosantoninie acid [1310] 73	37

Phthalcine [5020]	899	Potash estimation [6300]	937
Phthalic acid [1330]	72 F	Potassium [0120] — detection [6100] — estimation [6200]	563
Phthalic anhydride [1330]	721	—— detection [6100]	-917
Phthalimide [1660]	795	—— estimation [6200]	929
Phthalimidoethylpseudothioura-		— salts [0120] Pottery [6500] Praseodymium [0600]	564
midoacrylic acid [1320]	709	Pottery [6500]	1016
Phthalimidooxysulphydropyrimi-		Praseodymium [0600]	583
dine [1930]	859	Precipitation [0930]	617
Phthalelantanentia mid [1220]	7-20	Propane hexacarboxylic acid	709
dine [1930] Phthalylacetoacetic acid [1330] Phthalylalanine 689	705	Propane tetracarboxylic acid	708
Phthalylaldehydic acid methyl-	, 100	Propane trisulphonic acid [1310]	709
	829	Dr. manufficación [1310]	634
daplinetin [1910]	070	Propenylbenzene [1130]	
Phthalylaldehydic acid methyl-	0.40	Propenylphenol [1230]	661
umbelliferone [1910]	829	Propionamide [1310]	688
Phthalylaminopropionic acid	689	Propionic acid [1310]	688
Physical chemistry [7000]	724	Propionic aldehyde [1410]	713
Physical chemistry [7000]	1016	Propionitrile [1310]	688
Physiological analysis [6500]	976	Propionylbenzoic acid [1330]	722
Physiological chemistry [8000]	1116	Propionyl-carbinol [1510]	752
Physostigmine [3010]	881	Propionylphenylacetic acid	-723
Phytosterine [1250]	673	Propionylpropionic acid [1310]	-700
Phytosterol [1250]	673	Propyl alcohol [1210]	650
Picoline [1930]	840	Propylamine [1610]	775
Picolinic acid [1930]	844	Propylanhydracetonebenzil	771
Pieramie acid 650	785	Propylbenzylanitine [1630]	781
Pierie seid [1230]	650	Propylbenzylconhydrinium iodide	846
estimation [C200]	(11.)	Propylbenzylconinium iodide	879
Diamonts [6500].	1009	Dravel well-become fill tol	
riginents [6500]	1005	Propyleyclohexane [1140]	640
natural [9010]	992	Propylene [1120]	627
Pilocarpine [3010]	881	Propylenediamine [1010]	777
Phytosterine [1250] Phytosterine [1250] Phytosterol [1250] Picoline [1930] Picoline acid [1930] Picranic acid [1930] Pigments [6500] — estimation [6300] Pigments [6500] — natural [5010] Pilocarpine [3010] Pilocarpine [3010] Pilocarpocic acid [1940] Pimelic acid [1310] Pinylamine [1640] Pipecolylethylpyridine [1930] Piperazine [1930]	868	Propylenediamine [1610] Propylene glycol [1210]	652
Pimelic acid [1310]	701	Propylene oxide [1910] Propyl ether [1210]	819
Pinacolin [1510]	751	Propyl ether [1210]	650
Pinene [1140]	641	Propylhexylbenzene [1130]	633
Pinylamine [1640]	793	Propylideneanhydracetone-	
Pipecolylethylpyridine [1930]	853	benzil [1540]	771
Piperazine [1930]	85 I	Propylideneaniline [1630]	-782
Piperidine [1930]	810	Propylidenemethylquinaldine	843
Piperidine [1930] Piperido-ethyl ether [1930] Piperidone carboxylic acid Piperidyldinitroethane [1930].	846	Propylidenequinone [1530]	758
Piperidone carboxylic acid	845	Propylisourea [1310]	693
Piperidyldinitroethane [1930].	861	Propylphenol [1230]	660
Piperidylisonitrosoethyl phenyl	0.71		784
ketone [1530]	758	Propylphenylamine [1630] Propylphthalimide [1660]	795
Disconded and adjusted and a	721	D. v. b. i.e. [1090]	841
Piperidylmethylsalicylamide	721	Propylpyridine [1930]	
Piperil [1530] Piperonalacetophenone [1530]	700	Propyl sulphite [1210]	650
Tiperonalacetophenone [1550]	701	Propylsulphurous acid [1210] .	650
Tiperonaidenvde [1450]	(4)	Propyl(hujone [1540]	769
Piperonovl chloride [1330] Piperonylacetic acid [1330]	1.44	Proteins [1000]	884
Piperonylacetic acid [1330]	729	anana (14114)	886
Prperonylacetoacetic acid [1330]	7.30	— detection [6150]	923
Piperonylacetone 76: Piperonylachloride 66:	3, 824	— estimation 889, 947 — vegetable [1020] Proteoclasts [8010]	, 948
Piperonyl chloride 66:	3, 82 L	— vegetable [1020]	889
Piperonyleneanthranilic acid	849	Proteoclasts [8010]	1123
Piperonylenemethylanius Idine	850	Protocotochute weld   [330]	7, *,
Piperonylidenethujone [1540]	772	Protocetraric acid [1350]	739
Plant analysis [6500]	981	Prune [5020]	900
Platinum [06]01	583	Pseudoantipyrine [1930]	856
estimation [62001	932	Protocetraric acid [1350] Prune [5020] Pseudoantipyrine [1930] Pseudobenzyliminopyrine [1930]	861
Piperonylidenethujone   [1540]   Plant analysis   [6500]   Platinum   [0610]	581	Pseudocumenesulphoneethenyl-	301
Polarisation rotatory [7300]	1103	Pseudocumenesulphoneethenylaminooxime [1610]	777
Tomasanon, romony [1000]	1100	[OTO]	+ 4 4

Pseudocumidine [1630]	784	Radium atomic weight [7100]	. 104
Pseudocumyłaminodiphenyltri-		emanations $[7300]$	-1098
azole [1930]	860	Raffinose [1830]   Head of the control of the	. 808
Pseudocumylazonitrosol:enzene	862	—— estimation [6300]	. 946
Pseudocumylhydrazine [1630]	791	Rare earths [0100]	. 523
Pseudonaphthylanilopyrine	861	<ul> <li>Rate of chemical change [7050</li> </ul>	] - 1039
Pseudopelletierine [3010]	881	Reduction (	i17, 90-
D l l	860	Refraction [7300]	. 110.
Pseudothiotolylpyrine [1930]	859	Rennin [8010]	1123
Pulegomenthol [1240]	670	Reports [0020]	. 509
Pulegomenthone [1540]	767	Reduction (Refraction [7300] (Reports [0020] (Reports [1350] (Reports [1500] (Reports [	. 739
Pulegone 1540	769	AUSIN analysis 10000	. 982
— dioxime [1640]	794	Resins [1860]	016
Pseudostietolylpyrine [1930] Pseudothiotolylpyrine [1930] Pulegomenthol [1240] Pulegomenthone [1540] Pulegone [1540] — dioxime [1640] Purpuric acid [1930] Purpurogallin [5020] Purpurogallone [5020] Preparidane estimation [6300]	865	Resorcin [1230]	00
Parpurogallin [5020]	900	Resorcin [1230] Resorcinol [1230]	0.00
Parpurogallone [5020]	900	Resorcylanthranol [1230]	0.00
Pyramidone, estimation [6300]	950	Rhamnose [1810]	0.00
Pyrane dicarboxylic acid [1910]	827	Rhannosides [1850]	0.14
	855	111 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	cor
Pyrazine dicarboxylic acid	645	Rhodeite [1850]	0.16
Pyrene [1140]	840		000
Pyridine [1930] [1930]	841	Rhodeose [1810]	E0-
—— carboxyne acid [1350]	OTI	detection [ClOO]	0.16
Pyridinium tetrachlorooxychro-	873	— detection [6100]	0.0
manate [2000]		Ricinic acid [3010] Ricinine [3010]	0.0.
Pyrimidine [1930]	850	Ricinine [3010]	
Pyrocatechin [1230]	663	Ricinoleie acid [1320]	
manate [2000] Pyrimidine [1930] Pyrocatechin [1230] Pyrocatechin [1230] Pyrogallol [1230] Pyrogallol [1230]  Pyrogallol [1230]  [1230]	663	Robigenin [1850] Robinin [1850] Rosaniline [5020]	016
Pyrogallol [1230]	666	Robinin [1800]	
	1068	Rosandine [5020]	0.
Pyrone [1910]	821	Rubazonic acid [1930]	-0-
Pyrone [1910]	868	Rubidium [0630]	
Pyroterebic acid [1320]	710		= 0.
Pyrrole [1930]	839	Ruthenium $[005\tilde{0}]$ Rutin $[5020]$	
	900		= 0.0
Pyrrole-dibenzoic acid [1930]	849	Saecharic acid [1310]	
Pyrrole reaction [6150]	921	Saccharin [1330] — analysis [6500]	
Pyrrolidine carboxylic acid de-		— analysis [6500]	
tection [6150]	921	— detection [6150]	
Pyruvic acid [1310]	699	—— estimation [6300] Saffron analysis [6500]	
—— detection [6150]	921	Saffron analysis [6500]	
Quinic acid [1340]	737	Salicylamide [1330]	
Quinine [3010	881	- Salicylic acid [1330]	
Quinoline 1930]	811	——— detection [6150]	
tection [6150]  Pyruvic acid [1310]  — detection [6150]  Quinic acid [1310]  Quinine [3010]  Quinoline [1930]  — carboxylic acid [1930]  — carboxylic aldehyde [1930]  — carboxylic aldehyde [1930]	846	Salicylic acid [1336] detection [6150]	
—— carboxylic acid [1930]	-816	- Salicylic aldehyde [1430]	
—— carboxylic aldehyde [1930]	846	– Salicylideneaminobenzylnaphthol	
Quinoliniumtetrachlorooxychro-		Salicylonitrile [1330] Salts, metallic [0100]	721
numate [2000]	873	Salts, metallic [0100]	524
nunate [2000] Quinone [1530]	7(30)	Samarium [0670]	592
Quinone-dimethylimide [1660]	795	—— detection [6100]	-918
Quinone-imide [1660]	795	Sambunigrin [1850]	812
Quinoneoxime benzoylhydrazone	792	Santolic acid [1340]	737
Quinoneoximebenzoylphenyl-		Santonic acid [1310]	736
hydrazone [1630]	791	Santonin [1910]	825
Quinoneoximephenylcarbamyl-		Santonin [1910] Saponarin [1850]	813
bydrazono [1210]	692	Saponification [1300]	675
hydrazone	707	Saponin [1850]	813
naceme across paroj	1098	Scammonin [1850]	813
Radioactive substances [0100]		Scammonin [1850] Scandium [0690]	593
Radium [0620]	581	Scopolamine [3010]	882
nadium [9929]	1,101	a colournme footed	(,()=

C 110.707		813	C	1025
Scoponn [1850]			Stereoisomertsin [7000]	1020
Selenious acid [0,00]		594	Stictaic acid [1550]	739
Scopolin [1850]  Selenious acid [0700]  Selenium [0700]  estimation [6200]  Selenopyrine [1940]  Semicarbazide [1310]  Serviserine [1310]  Serylserine [1310]  Sesquiterpenes [1140]  Sewage analysis  Sewage analysis  Sevage analysis  Sevage		593	Stereoisomerism [7000]   Stictaic acid [1350]   Stilbazole [1930]   Stilbazoline [1930]   Stilbazoline [1930]   Stilbazyl alcohol [1930]   Stilbene [1130]   Stilbene [1130]   Stilbeneacetone [1510]   Stilbeneacetone [1500]   Stilbinm [10680]   Stilbinm [1068	843
estimation [6200] .		933	Stilbazoline [1930]	-843
Selenopyrine [1940]		871	Stilbazyl alcohol 119301	848
Semicarbazide [1310]		691	Stilbene [1130]	635
Samue [1210]		697	Still summer 11510	770
serme [1510]			Sumeneacetone [1510]	700
Serviserine [1510]		697	Stilbeneacetone [1540] Stibium [0680]	
Sesquiterpenes   [140]   Sewage analysis   [6500]   Shellac   [6500]		644	Strontnum [0730]	594
Sewage analysis [6500]		957	atomic weight 14 1001	1040
Shellac [6500]		1001	chloride analysis (6300)	942
Silica [0710]		595		933
—— detection [6150]		41-141	estimation (6200] salts [0730] Styrchnine [3010] Styrene [1150] oxide [1910] Succinie acid [1310] Succinie dialdehyde [1410] Succinimide [1660] Succinimide [1310] Succinipide [1310] Succinipide [1310] Succinylosuccinie acid [1340] Succioclasts [8010]	598
detection [0150]	(19)	0.10	saits [0150]	
— detection [6150] — estimation Silicates [0710] Silicides [0710] Silicion [0710] — atomic weight [7100] Silicon estimation Silicon-tetramyl [2000] Silicon tetramonochloroethy	1100	5, 540	Strycmine [5010]	882
Silicates [0710]		.,9.,	Styrene [1130]	633
Silicides [0710]		594	—— oxide [1910]	820
Silicon [0710]		-594	Subervl alcohol [1240]	-669
atomic weight [7100]		1044	Succipie acid 13101	702
Silian actimation	0.5	0.10	Sugainia dialdolada [1110]	744
Cilian estimation	Ju	', :: <u>-</u>	Succinic thatdenyde [1410]	
Sincon-organic compounds		011	Succinimide [1000]	794
Silicontetraamyl [2000]		811	Succinomtrile [1310]	703
Emon terminonoemore en	20.00	877	Succinylosuccinic acid [1340]	737
Silicontriamyl compounds [2	0001	877	Sucroclasts [8010] Sucrose [1820]	1121
Silicontriamyloxyhydride [2	0001	877	Sucrocasts [5010]  Sucrose [1820]  — detection [6150]  Sugar analysis [6500]  — estimation [6300]  Sulphaninobenzoic acid [1330]  Sulphazilatos (04001	807
Silicontributyloxyhydride [2	กกกร้	877	detection [6150]	922
Silicontributy to Xynydride [2	വാ		e detection [Maxi]	00.1
Silicontriisoamylliydride [2	OOO	877	Sugar analysis [0500]	964
Silicontripropyloxyliydride		877	estimation [6300]	917
Silicontripropyloxylydride Silver [6110] estimation [6200] salts [0110]		526	Sulphaminobenzoic acid [1330]	727
estimation [6200]		925		572
salts [0110]		527	Sulphides [0660]	589
Silver-organic compounds [2	ooot	871	Sulphines [1210]	654
Shotal and Factor	0001		Sulphides [0060] Sulphines [1240] Sulphinic acids [1330] Sulphobenzoic acid [1330]	715
Skatole red [5010] Soap [6500] analysis [6300] .		893	Surplimic acids [1550]	
Soap [6500]		1003	Sulphobenzoic acid [1350]	727
analysis [6300] .		944	Sulphocyanates estimation [6300]	935
Sodamide [0500]		574	Sulphocyanide estimation [6300]	935
Sodium [0500]		573	Sulphocyanides [1310]	695
Sodamide [0500] Sodium [0500] — salts [0500]		575	Sulphocyanides [1310] Sulphocyanouracil [1930]	854
thiosulphate detection		920	Sulphoisobutyric acid [1310]	706
throsurphate detection			Sulphoisobuttile acid [1510]	823
Sons [0000]		996	Sulphomethylpyromucic acid	
Soils [6500] Solanidine [3010]		882	Sulphones 681, 70 Sulphonic acids 680, 700, 706	9,730
Solanum alkaloid [3010]		884	Sulphouic acids 680, 700, 706	, 707,
Solidification [7200]		1068	709, 715, 719, 723, 727, 729	, 730,
Salid salutions [7150]		1065	732, 734.	
Solubility   [7150]   Solubility   [7150]   Sophorin   [5020]   Sorbierite   [1210]   Sorbieritol   [1210]   Sorbose   [1810]   Sparteine   [3010]   Spartyrin   [3010]   Specific heat   [7200]   Specific heat   [7200]		1059	Sulphopyromucic acid [1910]	823
Soubonin [5020]		900		696
Sophorni [5020]			Sulphothiocarbondiglycollic acid	000
Sorbierite [1210]		654	Sulphur 58  — detection [6100] — estimation [6200] — chloride [0660] — dioxide [0660]	0, 200
Sorbieritol [1210]		654	—— detection [6100]	918
Sorbose [1810]		807	estimation [6200]	932
Sparteine [3010]		882	—— chloride [0660]	589
Spartyrin [3010]		882	—— dioxide [0660]	589
Specific heat [7200]		107.1	—— fluoride [0660]	589
Spectra, absorption [7300] Spectra, emission [7300]	1105	1100	—— fluoride [0660] —— trioxide [0660] Sulphuretted hydrogen [0660]	589
Spectra, absorption [1300]	1100,	1100	trioxide [0000]	
Spectra, emission [7500]		1105	Sulphuretted hydrogen [0000]	589
Spirits, analysis [6500]		972	Sulphuric acid [0600]	590
Stannum [0720]		596	——— estimation 93	9, 948
Starch [1840]		810	Sulphur-organic compounds	
analysis [6500]		967	Sulphurous acid [0660]	590
antipation [6200]	• • • •	947	- detection [6150]	920
Spirits, analysis [6500] Stannum [6720] Starch [1840]			detection [01501]	0.10
		691	estimation [6300]	940
Steel analysis [6500]		1013	— detection [6150] — estimation [6300] Sulphuryl chloride [0600]	592
(p-7195)			4	I
` '			_	

Culaba be an incomming thing	>.5.	Tetramethylcyclohexanone	767
Sulphydroaminopyrimidine			790
Sulphy Irodiaminopyrimidine	8.58	Tetramethyldiaminobenzophenone	
Sulphydrodimethylpyrimidine	858	Tetramethyldiaminobutene	778
Sulphydromethylpyrimidine	858	Tetramethyldiaminodiphenyl-	
Sulphy-Irophenylacetic acid	721	quinolylmethane [1930]	842
Sulphydropyrimidine [1930]	858	Tetramethyldiaminotetraphenyl-	
	1058	dihydroanthracene [1640]	794
Surface tension [7150]	905		761
Synthesis 5500]		Tetramethyldiphenoquinone	
Syrup analysis [6500]	967	Tetramethylfulgenic acid [1320]	713
Tables [0030]	516	Tetramethylfulgide [1910]	824
Tables [0030]	905	Taken and all all and an array in did.	876
Tannin [1330]	728	Tetramethylpiperidine 19301 .	842
tamma [1000]	943	Tatromethylphodamine [5020]	898
estimation 0500		The most stance in a said [1910]	705
Tanning [6500]	1000	Tetramethylsuccinic acid [1510]	
estimation 6300 Tanning [6500] Tantalum [0710]	598	Tetraoxyflavanone [1919]	828
detection 5100.	918	Tetramethylpiperidine [1930] Tetramethylpiperidine [5020] Tetramethylsuccinic acid [1310] Tetraoxyflavanone [1910] Tetraoxyflavanone [1910] Tetraoxyflavanone [1910]	820
Tar [6500] Tarconne [3010]	1002	Tetraoxyphenylfluorone [1910]	829
Tarrovine 30101	883	Tetraphenyldihydrodiazine	854
Tantonia a dil [1210]	706	Tetraphenylfulgide [1910]	826
Tartarie acid [1310]		Tetraphenyittiigide [1810]	638
estimation 6500]	942	Tetraphenylheptacyclene [1130]	
— estimation [6300] Tautomerism [7000]	1025	Tetraphenylmethane [1130] Tetraphenylxylene [1130]	637
Tea analysis [6500]	974	Tetraphenylxylene [1130]	637
Telluric acid estimation	940	Tetraphenylxylylene [1130]	-637
Tellurium [0760]	598	Tetrapropylarsonium iodide	872
atomic residute 5710cf	1044	Tetrathionic acid [0600]	592
—— atomic weight [7100] —— estimation [6200]		Tananalina 10201	863
estimation [6200]	933	Tetrazoline [1930] Text Books [0030] of analysis [6000]	
Temperature measurement	1067	Text Books [0030]	512
Terbium [9750]	598	—— of analysis [6000]	908
Terpene 1140	642	Textiles [6500]	1007
Terbium [0750] Terpene [1140] Terpinene [1140] Terpinene [1240]	644	Thallium [0790]	600
Turningal 12401	671		600
TELDIDED I I I :			
1 1		77.1	
—— detection 6150,	924	Thebainol [1930]	849
— detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene	924 792	Textiles [6500] Thallium [0790] ————————————————————————————————————	849 $883$
—— detection 6150,	924 792 872	Thebainol [1930] Thebainone 849 Thebaole ether [1610]	$849 \\ 883 \\ 776$
— detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene	924 792	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200]	849 $883$
— detection 61.00 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide	924 792 872	Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200]	$849 \\ 883 \\ 776$
— detection 61.00 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl-	924 792 872 872	Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200]	849 $776$ $1078$ $1076$
— detection 61.00 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dibydroanthracene [1640]	924 792 872 872 794	Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200]	849 $776$ $1078$ $1076$ $1067$
— detection 61.00 Tetraaminotetraphenylxylene Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020]	924 792 872 872 794 898	Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200]	849 $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethyldrsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dibydroamthracene 1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroablehydecollidine	924 792 872 872 794 898 811	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310]	849 776 776 1078 1076 1067 696 687
detection 6150  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140]	924 792 872 872 794 898 811 640	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thioacetamide [1330]	849 $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$ $687$ $715$
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethyldrsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dibydroamthracene 1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroablehydecollidine	924 792 872 872 794 898 811	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thicacetamide [1310] Thio acids [1330] Thicaclushumic acid [1310]	849 776 1078 1076 1067 696 687 715 694
detection 6150  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140]	924 792 872 872 794 898 811 640	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [640] Tetraethylriodannine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930]	924 792 872 872 794 898 811 640 732	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thio acids [1310] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbiruric acid [1310] Thiobarbiruric acid [1330] Thiobarbiruric acid [1330]	849 776 1078 1076 1067 696 687 715 694
detection 61.0 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodannine [5020] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydro uminic aldehyde	924 792 872 872 794 898 811 640 732 841 718	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thio acids [1310] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbiruric acid [1310] Thiobarbiruric acid [1330] Thiobarbiruric acid [1330]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859
detection 6150  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroauthracene [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde	924 792 792 872 794 891 640 732 871 871 872	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thio acids [1310] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbiruric acid [1310] Thiobarbiruric acid [1330] Thiobarbiruric acid [1330]	849 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692
detection 61.00  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dibydroamthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 670	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thio acids [1310] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbiruric acid [1310] Thiobarbiruric acid [1330] Thiobarbiruric acid [1330]	849 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [1640] Tetrathydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic addehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic 1930 Tetrahydrocuminic [1940] Tetrahydrocuminic [1940]	924 792 22 793 794 811 640 732 841 875 676 767	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thio acids [1310] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbiruric acid [1310] Thiobarbiruric acid [1330] Thiobarbiruric acid [1330]	849 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695
detection 61.0  Tetraminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dibydroanthracene [640] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydroconcarveol [1240] Tetrahydroconcarveol [1240] Tetrahydroconcarveol [1510] Tetrahydroconcarveol [1510]	924 792 792 872 794 840 732 841 748 850 767 735	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1300]. Thiobarbaramide [1330] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — activation [6300]	849 $7,883$ $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$ $687$ $715$ $694$ $859$ $715$ $692$ $695$ $919$ $935$
detection 61.0  Tetraminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dibydroanthracene [640] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydroconcarveol [1240] Tetrahydroconcarveol [1240] Tetrahydroconcarveol [1510] Tetrahydroconcarveol [1510]	924 792 872 794 898 811 640 734 850 767 765 645	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1300]. Thiobarbaramide [1330] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — activation [6300]	849 $7,883$ $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$ $687$ $715$ $694$ $859$ $715$ $692$ $695$ $919$ $935$ $592$
detection 6150  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamhracene 1640] Tetraethyrhodamine [5020] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene 1140 Tetrahydrobenzene 1640] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarveol [1240] Tetrahydroeucarveol [1540] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140]	924 792 792 872 794 840 732 841 748 850 767 735	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thioacetamide [1310] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbiuric acid [1930] Thiobarbiuric acid [1930] Thiobarbanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiolactic acid [1310]	849 $7,883$ $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$ $687$ $715$ $694$ $859$ $715$ $692$ $695$ $919$ $935$
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroauthracene [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydroslolehydecollidine Tetrahydroslollidine [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydroslophthalic acid Tetrahydromaphthalene [1140]	924 7922 794 87 87 891 640 732 841 867 767 7645 671	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thioacetamide [1310] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbiuric acid [1930] Thiobarbiuric acid [1930] Thiobarbanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiolactic acid [1310]	849 $7,883$ $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$ $687$ $715$ $694$ $859$ $715$ $692$ $695$ $919$ $935$ $592$
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethyldiamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroencarvool [1240] Tetrahydroencarvoon [1540] Tetrahydrosphthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1210]	924 792 87 87 88 814 898 814 632 841 850 667 735 647 671	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thiosectamide [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbivuric acid [1330] Thiobarbivuric acid [1330] Thiocarbonic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] detection [6150] estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomalic acid [1310]	849 $7883$ $776$ $1078$ $1076$ $1067$ $696$ $687$ $715$ $694$ $859$ $715$ $692$ $695$ $919$ $935$ $697$ $705$
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1240] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydromaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol	924 7922 7948 8740 894 844 645 7448 866 671 845 645 645 645 645 645	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioaclophanic acid [1310] Thiobarbivuric acid [1930] Thiobarbivuric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — estimation [6300] Thionyl fluoride [1660] — estimation [6300] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomathylbarbituric acid [1930]	849 , 883 , 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 695 919 935 592 697 705 859
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylarsonium iodide Tetraethyldaminotetraphenyl- dibydroamthracene 1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroadehydecollidine Tetrahydrobenzene 1140 Tetrahydrobenzene acid [1340] Tetrahydrobenzic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930 Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [140] Tetrahydromaphthalic acid Tetrahydromaphthalic acid Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene [1930] Tetrahydromaphthylene [1930] Tetrahydromaphthylene [1930]	924 792 87 87 88 814 898 814 632 841 850 667 735 647 671	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [130] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiomyl fluoride [0660] Thiomathylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiomethylbarbituric acid [130] Thiomethylbarbituric acid [1310]	849 , 883 776 1078 1076 687 715 694 859 715 695 919 935 592 697 705 859 698
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroauthracene [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrosollidine [140] Tetrahydrosollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydromaphtholene [1140] Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydroquinoline [1930] Tetrahydroquinoline [1930] Tetrahydroquinoline [1930] Tetrahydrotolnic acid [1340] Tetrahydrotolnic acid [1340]	924 7922 794 87 87 88 811 640 732 841 85 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [130] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiomyl fluoride [0660] Thiomathylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiomethylbarbituric acid [130] Thiomethylbarbituric acid [1310]	849 , 883 , 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 695 919 935 592 697 705 859
detection 6150  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [1640] Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [5020] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroencarvone [1540] Tetrahydroencarvone [1540] Tetrahydroisephthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1310]	924 7922 7948 8740 894 844 645 7448 866 671 845 645 645 645 645 645	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thioacetamide [1310] Thioacids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbivuric acid [1930] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1230]	849 9, 883 776 1076 1076 696 687 715 694 695 715 692 919 935 697 705 859 698 659
detection 6150  Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [1640] Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [5020] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroencarvone [1540] Tetrahydroencarvone [1540] Tetrahydroisephthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1310]	924 7922 794 87 87 88 811 640 732 841 85 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thioacetamide [1310] Thioacids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbivuric acid [1930] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1230]	849 9, 883 776 1076 1076 696 687 715 694 859 919 935 697 705 859 698 659 859 859 859 859 859 859
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [640] Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [520] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvool [1240] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydroaphthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthol [1210] Tetrahydronaphthol [1310] Tetrahydrotolnic acid [1310] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodide-	924 7922 794 87 87 88 811 640 732 841 85 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67 67	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioaclaphanic acid [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiobenzamide [1330] Thiobenzamide [1330] Thioearbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1239] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940]	849 9, 883 776 1076 1076 696 687 715 694 695 715 692 919 935 697 705 859 698 659
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylarsonium iodide Tetraethyldaminotetraphenyl- dibydroamthracene 1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroadehydecollidine Tetrahydrobenzene 1140 Tetrahydrobenzene 1140 Tetrahydrobenzene 1930 Tetrahydrocollidine [1930 Tetrahydrocollidine [1930 Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic 1940 Tetrahydrocuminic 1940 Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocumphthalic acid Tetrahydrocumphthalene [1440] Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene 1930 Tetrahydromaphthylene 1930 Tetrahydromaphthylene 1930 Tetrahydromaphthylene 1930 Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000]	924 92 92 94 84 95 95 95 95 95 95 95 95 95 95 95 95 95	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioaclamide [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiomyl fluoride [0660] Thiomyl fluoride [0660] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiophenol [1239] Thiophenol [1230] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrrolidene [1910] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1076 1076 696 687 715 694 859 919 935 697 705 859 698 659 859 859 859 859 859 859
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamhracene 1640] Tetraethylrhodamine [5620] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrobenzene 1140 Tetrahydrobenzene 1140 Tetrahydrobenzene 1930 Tetrahydrocollidine 1930 Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarveol (1240) Tetrahydroeucarveol [1540] Tetrahydroeucarvene [1540] Tetrahydroeucarvene [140] Tetrahydromaphthalene [1140] Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydroquinoline 1930] Tetrahydroquinoline 1930] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium iodidenercury cyanide [2000] Tetramethylammonium-iodidenercury cyanide [2000] Tetramethylamthracene dihydride	924 927 927 927 927 927 937 948 941 948 948 948 948 948 948 948 948	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioaclamide [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiomyl fluoride [0660] Thiomyl fluoride [0660] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiophenol [1239] Thiophenol [1230] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrrolidene [1910] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 1776 1078 1076
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene 1640] Tetraethyldiamine [5020] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrosollidine [1340] Tetrahydrosollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydromaphthalic acid Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydrotolnic acid Tetrahydrotolnic acid Tetrahydrotolnic acid Tetramethylammonium compounds pounds [1610] Tetramethylammonium-iodide-mercury cyanide Tetramethylammonium iodide	924 927 927 927 927 927 927 927 927 927 927	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioaclamide [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiomyl fluoride [0660] Thiomyl fluoride [0660] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiophenol [1239] Thiophenol [1230] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrrolidene [1910] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1078 1078 696 687 715 694 859 935 919 935 592 695 859 859 859 859 859 859 859 8
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [640] Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene [5520] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuninic aldehyde Tetrahydrocuninic aldehyde Tetrahydroencarvone [1540] Tetrahydroencarvone [1540] Tetrahydroaphthalic acid Tetrahydroaphthalene [1140] Tetrahydroaphthalene [1140] Tetrahydroaphthol [1210] Tetrahydroaphthol [1210] Tetrahydroaphthol [1310] Tetrahydroaphthol [1310] Tetrahydroaphthol [1310] Tetrahydroaphtholic acid [1340] Tetrahydroaphtholic acid [1340] Tetrahydroaphtholic acid [1340] Tetrahydrothic acid [1340] Tetramethylammonium-iodide- mercury cyanide [2000] Tetramethylarsonium iodide Tetramethylarsonium iodide Tetramethylarsonium iodide Tetramethylarsonium iodide	92 70 72 94 85 14 92 14 86 75 75 75 86 87 75 86 87 75 86 87 87 87 87 87 87 87 87 87 87 87 87 87	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200] Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thioacetamide [1310] Thioalloplamic acid [1310] Thiobarbituric acid [1310] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [1660] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [130] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiophenol [1230] Thiophenol [1230] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrrolidene [1930] Thiopyrrolidene [1930] Thiosenicarbazide [1310] Thiosenicarbazide [1310] Thiosulphuric acid [1310]	849 9, 883 1076 1078 1078 1078 696 687 715 696 695 919 935 592 698 659 859 859 859 859 859 859 859 8
detection 6150 Tetraaminotetraphenylxylene Tetrabutylar-sonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroamthracene 1640] Tetraethyldiamine [5020] Tetrahydroaddehydecollidine Tetrahydrosollidine [1340] Tetrahydrosollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydrocuminic [1540] Tetrahydromaphthalic acid Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydromaphthylene glycol Tetrahydrotolnic acid Tetrahydrotolnic acid Tetrahydrotolnic acid Tetramethylammonium compounds pounds [1610] Tetramethylammonium-iodide-mercury cyanide Tetramethylammonium iodide	924 927 927 927 927 927 927 927 927 927 927	Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioaclamide [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiobarbirmic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thiomyl fluoride [0660] Thiomyl fluoride [0660] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1310] Thiophenol [1239] Thiophenol [1230] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrrolidene [1910] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1078 1078 696 687 715 694 859 935 919 935 592 695 859 859 859 859 859 859 859 8

Thiourea [1310]	693	Tolylisocoumarinhydrazone anhy-	
Iniourea [1310]	950	dride [1930]	858
Thorium [0770]	599	Tolylmethylglycidic acid [1910]	824
—— estimation 933,	940	Tolylmethylpyrazoleazobenzene	852
Thujamenthene [1140]	641	Tolylmethylpyrazoleazotoluene	852
Thujene [1140]	614	Tolylmethylpyrazolone [1930]	857
Thujylamine [1640]	793	Tolylmethylpyrazoloneazoben-	
Thujyldimethylamine [1640]	793	zene [1930]	857
	793	Tolylmethylpyrrolidone car-	
Thymine [1930] Thymol [1230] Thymolylamine [1630] Thymomenthone [1540]	851	boxylic acid [1930]	818
Thymol [1230]	660	Tolytoxyfurfurylacrylic acid	826
Thymolylamine [1630]	7.86	Tolylpropionic aldehyde [1439]	747
Thymomenthone [1510]	767	Tolylpyrine [1940]	868
Thymomenthylamine [1640]	793	Tolylsemicarbazide [1310]	-691
A hymoaninoue-thymolimide	795	Tislada i da a sala antica actual	862
Tin [0720]	596	Treatises [0030]	512
Tin [0720]	918	Treatises [0030] Triancylarbinol [2000] Triani-ylcarbinol [1230] Triani-ylcarbinol [1230] Triazylazinide [1930] Triazyllydrazine [1930] Triazyllydrazine [1930]	653
—— estimation [6200]	933	Triamylsilicol [2000]	877
Tin-organic compounds [2000]	877	Triani-ylcarbinol [1230]	667
Titanic acid [0780]	(500)	Triazole [1930]	-860
estimation [6300]	940	Triazylazimide [1930]	865
Titanium [0780]	600	Triazylhydrazine [1930]	864
estimation [6200]	933	Tribenzylarsine [2000]	872
	877	Tribenzylidenepyridine [1999]	-840
Tolidine [1630]	789	Tribenzy phosphine oxide (2000)	876
Tolidine [1630] Toluene [1130] Tolueneazobenzoic acid [1720]	632	Tribenzylsilicol [2000]	877
Tolueneazobenzoic acid [1720]	798	Triboluminescence [7300]	1097
Tolueneazodiethylaniline [1720]	799	Tricarballylanihe acid [1939]	848
Tolueneazodiethylaniline [1720] Tolueneazophenol [1720] Tolueneazotoluene [1720]	798	Tricoriallylic new [1310]	707
Tolueneazotoluene [1720]	798	Tridecoic acid [1310]	-691
Toluene sulphonamide [1330]	719	Tridecoic aldeliyde [1410]	743
Toluene sulphoneacetanude	685	Tridecoic acid [1310] Tridecoic aldehyde [1410] Triethylbenzene [1130] Triisopropylamine [1610]	633
Toluene sulphoneacetonitrile	685	Triisopropylamine [1010]	775
Toluene sulphoneethenylamino-		Triisopropylbenzene [1130] Trimercurydiacetone hydrate	633
oxime [1610] Toluene sulphonic acid [1330]	777	Trimercurydiacetone nydrate	873
Toluene sulphonic acid [1330]	719	Trimethoxybenzylamine [1630]	786
Toluene sulphonyl aminobenzene-	<b>~</b>	Trimethyladipic acid [1310]	704
azonaphthol [1720] Toluic acid [1330] Toluic aldebyde [1430] benzoyl hydrazone [1630]	799	Trimethylamine [1610]	775
Toluic acid [1550]	717	Trimethylbenzylideneindeline	844
Toluic aldehyde [1430]	746	Trimethylcetrol [1250]	673
—— benzovi nydrazone [1030]	792	Trimethyleyclohexane [1140]	610
Telegranical [1920]	782	Trimethylevelonexanone [1940]	767 845
Toluidine [1630] Toluquinol [1230] Toluquinoline [1930] Toluquinone [1530] Tolylaminolenzole acid [1330]	664	Trimethylevelohexanone [1540] Trimethyldioxypyrridine [1930] Trimethylenebismiline [1630] Trimethylene carboxylic acid	
Toluquinoline [1950]	842 - 760	Trimethylenensammie [1997]	789 731
Toluluminal annuis acid [1220]	716	Trimethylene Carboxyne acid	777
Tolklaminodenzote acto [1550]	821	Trimethylenediamine [1610] Trimethylglutaconic acid [1320]	712
Tolylaminodinaphthapyrane Tolylaminodiphenyltriazole	860	Trimethylghyoxaline [1930]	851
Tolylammodiphenyltriazole Tolyldiketotetrahydroquinazoline	855	Trimethylpyrrole [1930]	841
Tolyldimethylcarbinol [1230]	660	—— carboxylic acid [1930]	841
Tolyldimethylfulgenic acid	726	Trimethyltrimethylene [1140]	639
Tolyldimethylfulgenic acid Tolyldimethylfulgide [1910]	825	Trimethyluracil [1930]	855
Tolylenediamine [1630	788	Trinaphthylphosphine oxide	876
Tolylenediamine [1630 Tolylenediazoimide [1740]	803	Trioxyadipic acid [1310]	708
Tolylenedimethyldiamine [1630]	788	Trioxybenzoic acid [1330]	728
Tolylethyl alcohol [1230]	660	Trioxybenzylamine [1630]	786
Tolylethylpseudourea [1310]	693	Trioxybenzylidenecommaranone	828
Tolylethyl alcohol [1230] Tolylethylpseudourea [1310] Tolylelycinoacetic acid [1310]	687	Trioxydiliydromethyluracil	855
Tolylhydrizinoaminoacetic acid	795	Trioxyemiane [1210]	653
Tolyliminobis linaphthapyrane	821	Trioxyflavanone [1910]	828
		•	

Trioxyflavone [1910]	828	Vanadium detection [6100]		918
THOXINATORE [1510]				
Trioxyllavonol [1910]	828	estimation [6200]		934
Trioxyllavonol [1910] Trioxylsatin [1930]	845	Vanadium-organic compounds		877
Trioxymethylanthraquinoue 764,	765	Vanillin estimation [6300]		950
Trioxymethylquinoline [1930]	847	Vapour doneition [7140]		1047
Trioxymethylquinotine 1350		Vapour densities [7100] Vapour pressure [7150]		
Trioxynaphthalene [1230]	666	Vapour pressure [7150]		1057
Trioxyphenyltluorone [1910]	828	Varnishes [6500]		1003
Trioxystilbene [1230]	667	Varnishes [6500] Veratrole [1230]		663
Trioxysomene [1250]	729	Verent of [1200]		
—— carboxylic acid [1330]		Veratroylformic acid [1330]		728
Trioxytridinaphthapyrylbenzene	829	Vegetables, analysis [6500]		975
Trioxyvinylphenanthrene [1230]	667	Vinegar analysis [6500]		973
Twinhonglooghing [1220]	662			710
Triphenylcarbinol [1230] Triphenyldihydroauthranol		Visite 1: 11 (1920)		
Traphenyldifiydroanthranol	672	Vinylaerylic acid [1320]		710
Triphenyldihydrodiazine [1930]	851	Vinvltrimethylene [1140]		640
Triphenyldihydrofurodiazole	869	Viscosity (7150)		1059
	863	Water (0201		558
Triphenylendamilodiliydrotriazole		Water [0500]		
Triphenylfulgenic acid [1330] Triphenylfulgide [1910]	727	Vinylacette acid [1320] Vinylacetylic acid [1320] Vinyltrimethylene [1140] Viscosity [7150] Water [0360] — estimation [6300] Water gas [6500]		954
Triphenylfulgide [1910]	826	—— estimation [6300]		936
Triphenylhexadienol [1230]	662	Water gas [6500]		1006
	646	Was	677	1002
Triphenylliydroanthracene		Wil i ringon	011,	1002
Triphenylmethane [1130]	636	— estimation [6300]  Water gas [6500]  Wax  Wheat proteins [4020]  Wine analysis [6500]		890
earboxylic acid [1330]	719	Wine analysis [6500]		971
—— dyes [5020]	897	Wolfram [0840]		602
Triphenylmethyl [1130]	637	Wine analysis [6500] Wolfram [0840] — estimation [6200]		934
m: 1 11 1: [1150]		Y the amount of the control of t		696
Triphenylphosphine [2000]	876	Xanthogenacetic acid [1310]		
Triphenylphosphine [2000] — oxide [2000]	876	Xanthogenacetone [1510]		752
Trisaccharides [1830]	808	Xanthogenbutyric acid [1310]	1	698
Trisulphidobisphenylacetic acid	721	Xanthogenpropionic acid [13]		697
	830	Xanthogensuccinic acid [13]		705
Trithioacetaldehyde [1920]		Xantinogensuccinic acid [15)	101	
Trithiocarboudiglycollic acid	696	Xenon [0850] Xylene [1130]		603
Trithionic acid [0600]  Trypsin [8010]  Tungstates [0840]  Tungsten [0840]  detection [6100]	592	Xylene [1130]		632
Trypsin [8010]	1125	Xylenesulphoneethenylamino-		
Town tate: [OS 10]	602	oxime [1610]		777
Tungstates [0840]		Vuleus sulub mis soid [1920]		
Tungsten [0840]	602	Xylene sulphonic acid [1330]		720
—— detection [6100]	918	Aylenol [1230]		660
	934	Xylenol [1230]  Xylidine [1630]  Xylose [1810]  Xylose-glucoside [1850]  Xylylazimidobenzene [1930]		783
Tyrosine [1330]  Uracil [1930]  Uramidoacetic acid [1310]	722	Xylose [1810]		806
Tytosine [1550]	854	Xylogoglugogido [1850]		812
Uracil [1930]		Zytose-glucoside [1090]		
Uramidoacetic acid [1310]	687	Aytytazimidobenzene [1930]		861
Uramidohexoic acid [1310]	690 -	Xylylazonitrosobenzene [193	30]	861
Uranium [0810]	601	XvIvlenediamine [1630]		789
estimation [6200]	933	Xylylenediazcimide [1740] Xylylethyl alcohol [1230]		804
r flatel		Vylylethyl elechel [1220]		661
Urea [1310]	693	Zilin j : [1590]		
Urea [1310] estimation [6300]	948	Xylylhydrazine [1630]		791
Ureidobishexoic acid [1310]	690	Xylylmethylpyrrolidone car-		
Ureidodimethylpyrrole dicar-		A sylic acid (1930)		849
boxylic acid [1930] \	845	Yeast, analysis [6500] Yohimbine [3010] Yohimboaic acid [1350]		970
boxylic acid [1930]	0.10	Validation [2010]		883
Urethane [1310] , '	092	Tollinbine [5010]		
Uric acid [1930]	864	Folimboaic acid [1350]		740
—— estimation [6300]	948	Ytterbium [0870]		603
Uring analysis 917.	979	Yttrium [0860]		603
Thin marking FRISO	0.01	Zinc [0880]		603
Urethane [1310] Uric acid [1930] estimation [6300] Urine analysis 917, Urine reactions [6150] Urotropine [1610]	72 E	And [0007]		
Urotropine [1610]	118	— detection [6100]		918
Vacua, production of 1999 :	618	—— estimation [6200]		934
Valency [7000] Valeric acid [1310] Valerolactone [1910]	1020	Tolumboate acid [1550] Ytterbium [0870] Yttrium [0860] Zinc [0880] — detection [6100] — estimation [6200] — salts [0880] Zinc-organic compounds [200]		604
Valorie and [1310]	689	Zinc-organic compounds 1200	001	878
vi la [1010]	820	Zirconium [0890]	1	COL
valerolactone [1910]		ZH COHIUH [ /// w///		918
Valerylacetic aldeliyde [1510]	753			910 -
Vanadates [0820]	602	Zirconium-organic compounds		878
Vanadates [0820] Vanadium [0820]	601	Zymase [8010]		1121





FOR PHOTOCOPY OR READING ROOM
USE
PLEASE SIGN OUT AT SCIENCE AND

## NOT FOR CIRCULATION

Z 7403 R882 Div.D 1905 International catalogue of scientific literature, 1901-1914

CHORAGE

